

ZWIĄZKI ORGANICZNE.

Reguły ustalające nazwy związków organicznych.

(Według uchwał Międzynarodowej Unii Chemicznej w Liège z r. 1930.
Journ. Amer. Chem. Soc., 55, 3905-25 (1933).

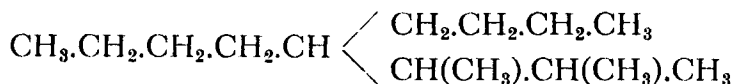
I. Węglowodory.

1. Nazwy węglowodorów nasyconych mają końcówkę *-an*. Węglowodory o budowie łańcuchowej zwa się *alkanami*.
2. Pierwsze cztery alkany posiadają nazwy trywialne: *metan*, *etan*, *propan*, *butan*, nazwy dalszych alkanów normalnych urabia się z nazw liczebników greckich przez dodanie końcówki *-an*. Liczebniki greckie odpowiadają liczbie atomów węgla w definiowanym alkanie.

Przkl.: C_5H_{12} pentan; C_6H_{14} heksan; $C_{10}H_{22}$ dekan;
 $C_{20}H_{42}$ eikozan.

3. W celu utworzenia nazwy *alkanu rozgałęzionego*, wybiera się spośród zawartych w nim łańcuchów najdłuższy i uważa się go za podstawowy. Nazwę węglowodoru odpowiadającego temu ostatniemu, poprzedza się nazwami alkylów podstawionych wskazując numery atomów węgla, z którymi alkyle te są związane. W celu uzyskania prostszej nazwy, wyodrębnia się łańcuch posiadający największą ilość grup podstawionych.

Przkl.:



Najdłuższy łańcuch normalny zawiera 9 atomów węgla; biorąc go za podstawę, otrzyma się nazwę: 5- (1,2-dwumetylopropylo) nonan. Największą ilość grup podstawionych (3) posiada łańcuch zawierający 8 atomów węgla; utworzona w tym wypadku nazwa jest prostsza: 2,3-dwumetylo-4-butylooktan.

4. Dla węglowodorów nienasyconych, posiadających jedno wiązanie *podwójne*, zamienia się końcówkę *-an* odpowiedniego węglowodoru nasyconego na *-en*; dla węglowodorów o dwóch wiązaniach podwójnych na *-adien* itd. Ogólna nazwa węglowodorów nienasyconych brzmi odpowiednio do ilości wiązań podwójnych: *alkeny*, *alkadieny*, *alkatrieny* itd.

Przkl.: eten; propen; heksen; butadien.

5. Węglowodory nienasycone posiadające *potrójne* wiązanie, przybierają końcówkę *-yn*, oraz nazwę ogólną *alkynów*.

Przykl.: etyn; propyn; heptyn.

6. *Węglowodory nienasycone* posiadające zarówno podwójne jak i potrójne wiązania w łańcuchu, przybierają końcówki: *-enyn*, *-dienyn* itd. Ogólna nazwa dla tych węglowodorów brzmi: *alkenyyny*, *alkadienyyny* itd.

Przkl.: Wiązanie podwójne wymienia się przed potrójnym:

$\text{CH}_2 : \text{CH} : \text{CH} : \text{C} : \text{CH}$ heksa-1,3-dien-5-yn (a nie: heksa-1-yn-3,5-dien). W węglowodorach nienasyconych rozgałęzionych, za podstawę do nazwy obiera się najdłuższy łańcuch posiadający największą liczbę wiązań wielokrotnych:

$\text{CH}_2 : \text{C} \begin{cases} \text{CH}_2 : \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 : \text{CH}_3 \end{cases}$ 2-etylo-1-buten (a nie : 3-metyleno-pentan).

7. *Węglowodory nasycone jednopierścieniowe* przybierają nazwy odpowiednich alkanów (p. 1) z przedrostkiem *cyklo-* i zwiąż się *cykloalkanami*.

Przysł.: cyklopropan; cyklobutan; cykloheksan.

8. Do *węglowodorów jednopierścieniowych nienasyconych* stosują się reguły wymienione w p. 4—6. Natomiast w wielopierścieniowych związkach aromatycznych częściowo nasyconych, przedrostek *hydro-* poprzedza się liczebnikiem *dwu-*, *trój-*, *cztero-* itd.

Przkl.: cyklobutadien; cykloheksen (a nie: czterohydrobenzen); dwuhydroantracen; dziesięciohydronaftalen. Do oznaczania miejsca wiązania wielokrotnego używa się wielkich liter greckich: Δ w celu oznaczenia wiązania podwójnego, T — wiązania potrójnego; np.: Mentan, Δ^1 -Menten, $\Delta^{2,5}$ - Mentadien.

9. *Węglowodory aromatyczne* posiadają nazwy trywialne kończące się na *-en*.

Przkl.: benzen; toluen; ksilen; naftalen.

II. Związki heterocykliczne.

10. Związki *heterocykliczne* zawierające azot w pierścieniu, których nazwy trywialne nie kończą się na *-yna* lub *-ina*, otrzymują w miarę stopnia uwodornienia kolejno końcówki: *-ina*, *-idyna*.

Przkl.: pirol, pirolina, pirolidyna; oksazol, oksazolina.

11. Nazwy związków *heterocyklicznych*, pochodnych odpowiednich związków homocyklicznych, (nie posiadających nazw trywialnych) w których jeden lub więcej atomów węgla zostało zastąpionych przez inne atomy. — tworzy się przez dodanie końcówki *-a* do nazwy atomu wstępującego: tlen oznacza się przez *oksa*, siarkę — przez *tia*, azot — przez *aza*.

Przkl.: 2,7,9-Trójazafenantren.

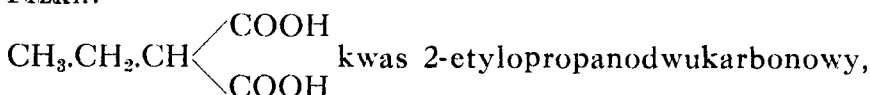
III. Związki o funkcji prostej.

12. Związek o funkcji prostej zawiera w cząsteczce jedną lub więcej jednokowych grup charakterystycznych.

Przkl.: alkohol jedno- lub wielowodorotlenowy jest substancją o funkcji prostej; aminokwas jest związkiem o funkcji złożonej.

13. Gdy związek zawiera jedną grupę charakterystyczną, za podstawę do nazwy służy łańcuch węglowy zawierający tą grupę. W wypadku gdy substancja zawiera kilka grup charakterystycznych, obiera się łańcuch zawierający największą ilość tych grup.

Przkl.:



14. Nazwy pochodnych *chlorowcowych* tworzy się z nazw odpowiednich węglowodorów z przedrostkiem wyrażającym ilość i rodzaj atomów chlorowca.

Przkl.: $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ chloroetan; $\text{CH}_2\text{Br}.\text{CH}_2\text{Br}$ dwubromoetan.

15. Nazwy *alkoholów* i *fenolów*, tworzy się z nazw odpowiednich węglowodorów, z dodaniem końcówki *-ol*.

Przkl.: CH_3OH metanol; $\text{CH}_3.\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_3$ 2-propanol;
 $\text{C}_6\text{H}_{11}.\text{OH}$ cykloheksanol; $\text{C}_9\text{H}_6\text{N}.\text{OH}$ 6-chinolinol.

16. W *alkoholach* lub *fenolach wielowodorotlenowych* ilość grup OH oznacza się przez liczebnik łaciński *di-*, *tri-*, *tetra-*, umieszczony między nazwą węglowodoru macierzystego, a końcówką *-ol*.

Przkl.: $\text{CH}_2(\text{OH}).\text{CH}_2(\text{OH})$ 1,2-etandiol; $p\text{-C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ 1,4-benzendiol.

17. Nazwy *tioalkoholów* mają końcówkę *-tiol*.

Przkl.: $\text{CH}_3.\text{SH}$ metantioł; $\text{CH}_2(\text{SH}).\text{CH}_2(\text{SH})$ 1,2-etanditioł.

18. *Etery* uważa się za alkoksowe pochodne węglowodorów. Nazwy eterów symetrycznych tworzy się przez dodanie do wyrazu eter, nazwy rodników związanych z tlenem.

Przkl.: $\text{CH}_3.\text{O}.\text{C}_2\text{H}_5$ metoksyetan; $\text{C}_2\text{H}_5.\text{O}.\text{C}_2\text{H}_5$ etoksyetan albo eter etylowy.

19. Tlen, związany z dwoma atomami węgla w związkach łańcuchowych, oznacza się przedrostkiem *epoksy-*.

Przkl.: tlenek etylenu = epoksyetan; epichlorohydryna = 3-chloro-1,2-epoksypropan; tlenek czterometylenu = 1,4-epoksybutan.

20. Nazwy *tioeterów*, *sulfotlenków* i *sulfonów*, tworzy się podobnie jak dla eterów, zamieniając tylko końcówkę *-oksy* odpowiednio na *-tio*, *-sulfinylo* i *-sulfonylo*.

Przkl.: $\text{CH}_3\text{S.C}_3\text{H}_7$ metyltiopropan;

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SO}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ 1-(propylsulfinylo)butan;

$\text{CH}_3\text{SO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ metylsulfonyloetan.

21. Nazwy *aldehidów* tworzy się przez dodanie końcówki *-al* do nazwy węglowodoru macierzystego. Nazwy tialdehydów kończą się odpowiednio na *-tial*. *Acetale* uważa się za 1,1-dwualkoksyalkany.

Przkl.: CH_3CHO etanal; $\text{CHO}\cdot\text{CHO}$ etandial; $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHS}$ propantial; $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ 1,1-dwuetoksyetan.

22. Nazwy *ketonów* przybierają końcówkę *-on*. Dwu-, trójketony, tioketony — odpowiednio końcówki: *-dion*, *-trion*, *-tion*.

Przkl.: $\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CH}_3$ 2-propanon; $\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$ 2,3-butandion; $\text{CH}_3\text{CS}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_3$ 2-butantion; cykloheksanon.

23. Keteny otrzymują nazwy od rodzaju rodników.

Przkl.: $(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CO}$ dwumetyloketen.

24. Nazwy *kwasów karbonowych* tworzy się przez dodanie końcówki *-owy* do nazwy odpowiedniego węglowodoru. O ile utworzenie podobnej nazwy jest niedogodne, szczególnie dla kwasów wielokarbonowych, to w tych wypadkach grupę karboksylową przyjmuje się za grupę podstawioną w odpowiednim węglowodrze, z dodaniem końcówki *-karbonowy*, lub *-karboksylowy*.

Przkl.: HCOOH kwas metanowy; CH_3COOH kwas etanowy; $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ kwas propanowy; $\text{HOOC}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$ kwas metanodwukarbonowy (lub *-karboksylowy*); $\text{HOOC}\cdot\text{CH}_2\text{CH}(\text{COOH})\cdot\text{CH}_2\cdot\text{COOH}$ kwas 1,2,3-propanotrójkarbonowy; $\text{o-C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$ kwas 1,2-benzenodwukarbonowy.

25. W nazwach *kwasów tiokarbonowych* cząstkę *tio* używa się do oznaczenia grupy *-CO.SH*; *tion* dla grupy *-CS.OH*; oraz *tionotio* dla grupy *-CS.SH*. Jeśli uznać grupę karboksylową za podstawnik, to odpowiednie końcówki brzmią: *-tiolokarbonowy*, *-tionokarbonowy*, *-dwutiokarbonowy*.

Przkl.: $\text{CH}_3\text{CO}\cdot\text{SH}$ kw. etanotiolowy albo też kw. metanotiolokarbonowy; $\text{CH}_3\text{CS}\cdot\text{OH}$ kw. etanotionowy (metanotionokarbonowy); $\text{CH}_3\text{CS}\cdot\text{SH}$ kw. etanotionotiolowy (metanodwutiokarbonowy).

26. Zasady tworzenia nazw *sol* i *estrów* są jednakowe.

Przkl.: octan sodu; octan etylu; malonian dwuetylowy; antranilan metylu; benzoesan sodu.

27. Nazwy *bezwodników kwasowych* pochodzą od nazw odpowiednich kwasów. Nazwy *amidów*, *amidoksymów*, *amidyn*, *imidów* i *nitrylów*, tworzą się podobnie jak nazwy kwasów, z odpowiednim dodaniem końcówki: *-amid*, *-amidoksym*, *-amidyna*, *-imid*, *-nitryl*. *Chlorobezwodniki* kwasów uważa się za chlorki odpowiednich rodników.

Przkl.: bezwodnik octowy; bezwodnik ftalowy; $C_3H_7.CO.NH_2$ butanamid; $CH_3.C:NH(NH_2)$ etanoamidyna; ftalimid; $CH_3.CN$ etanonitryl; $CH_3.CO.Cl$ chlorek etanoilu; $C_6H_5.CO.Cl$ chlorek benzoilu.

28. *Aminy posiadają końcówkę -ina (-yna)*; nazwy pochodzą od odpowiednich rodników.

Przkl.: $CH_3.NH_2$ metyloamina; $(CH_3)_2NH$ dwumetyloamina; $(CH_3)_3N$ trójmetyloamina; anilina; pirydyna; chinolina.

29. Pochodne *hydroksyloaminy*, w których podstawiony jest atom wodoru grupy wodorotlenowej, uważa się za pochodne alkoksowe amin; natomiast jeśli podstawienie zaszło w grupie aminowej — za alkylohydroksyloaminy.

Oksymy biorą nazwy od odpowiednich aldehydów, ketonów i chinonów.

Przkl.: $C_2H_5O.NH_2$ etoksyamina; $C_2H_5.NH.OH$ etylohydroksyloamina; $C_2H_5.CH:NOH$ oksym propanalu; $CH_3.C(:NOH)CH_3$ oksym propanonu (acetonu).

30. *Moczniki* biorą nazwy od podstawionych rodników. Nazwa dwuwartościowego rodnika *-NH.CO.NH* brzmi *ureilen*.

Przkl.: $C_4H_9.NH.CO.NH_2$ butylomocznik; $C_3H_7.CO.NH.CO.NH_2$ butyrylomocznik.

31. Nazwy *guanidyn* tworzy się analogicznie do nazw moczników. *Izocyjanki* ($C \equiv \overset{+}{N}R$), *izocyjaniany* ($R.NCO$) i *izotiocyjaniany* ($R.NCS$) tworzą nazwy podobnie jak sole i estry.

Przkl.: $CH_3.NH.C(:NH).NH_2$ metyloguanidyna; $\overset{-}{C} \equiv \overset{+}{N}$. C_2H_5 izocyjanian etylu.

32. *Cyjanianami* ($R.OCN$) (i *tiocyjanianami* = *rodankami* ($R.SCN$)) nazywa się jedynie estry, które po zmydleniu dają kwas cyjanowy lub jego produkty uwodornienia.

33. Nazwy pochodnych *nitrowych* i *nitrozowych* tworzy się z nazw odpowiednich węglowodorów z przedrostkiem *nitro-* i *nitrozo-*, oraz liczebnikiem wyrażającym ilość podstawionych grup.

Przkl.: $CH_3.NO_2$ nitrometan; $C_6H_5.NO$ nitrozobenzen; $(NO_2)_3C_6H_2OH$ trójnitrofenol.

34. a) Nazwy związków o typie: $(\overset{+}{R.N \equiv N}) \overset{-}{X}$, przyjmują końcówkę *-dwa-*
azoniowy, dodaną do nazwy substancji macierzystej.

Przkl. $(C_6H_5.\overset{+}{N} \equiv N) \overset{-}{Cl}$ chlorek benzenodwazoniowy.

b) Analogicznie, związki o budowie $R.N = N.X$, przyjmują końcówkę *-anionowy*, dodaną do nazwy substancji macierzystej.

Przkl.: $C_6H_5.N = N.OH$ wodorotlenek benzenodwazowy.

c) Substancje typu $R.N = N.OMe$ (Me = metal), otrzymują nazwy *dwu-*
azanów.

Przkl.: $C_6H_5.N = N.ONa$ benzenodwazan sodu.

d) Związki, w których grupa $-N = N-$ związana jest z jednym atomem
węgla, otrzymują przedrostek *dwuazo-*.

Przkl.: CH_2N_2 dwuazometan; $N_2CH_2.COOH$ kwas dwuazo-
octowy.

35. W *hydrazynach* odpowiedni rodnik otrzymuje końcówkę *-hydrazyna*.
Jeśli w amidach kwasowych grupa aminowa została zastąpiona przez gru-
pę hydrazynową, to powstały związek otrzymuje końcówkę *-hydrazyd*.

Przkl.: $CH_3.NH.NH_2$ metylohydrazyna; $C_2H_5.NH.NH.$
 C_3H_7 1-etylo-2-propylohydrazyna; $C_3H_7.CO.NH.NH_2$ bu-
tyrohydrazyd.

36. Tworzenie nazw dla *hydrazonów* i *semikarbazonów* jest podobne jak
dla oksymów.

Przkl.: $CH_3.CH:N.NH.C_6H_5$ fenylhydrazon etanal; $(CH_3)_2$
 $C:N.NH.CO.NH_2$ semikarbazon acetonu.

37. Nazwy *kwasów sulfonowych* i *sulfinowych* tworzy się przez dodanie
końcówek *-sulfonowy* i *-sulfinowy* do nazwy macierzystego węglowodoru.

Przkl.: $C_2H_5.SO_3H$ kwas etanosulfonowy; $C_{10}H_6(SO_2H)_2$
kwas naftalenodwusulfinowy.

IV. Związki o funkcji złożonej.

38. Związek o funkcji złożonej zawiera w cząsteczce kilka różnych grup
charakterystycznych. Jako końcówkę substancji tego typu oznacza się
jedynie główną grupę charakteryzującą dany związek; nazwy innych
grup charakterystycznych umieszcza się na początku.

Przkl.: 2-aminoetanol (a nie etanoloamina); kwas fenolo-
sulfonowy; kwas naftyloaminosulfonowy; hydroksychino-
linokarbonamid.

V. Rodniki.

39. Nazwy jednowartościowych rodników, utworzonych przez usunięcie jednego atomu wodoru z nasyconych węglowodorów alifatycznych; tworzą się przez zmianę końcówki *-an* węglowodoru na końcówkę *-yl*.

Przkl.: metyl, etyl, pentyl (amyl).

40. Nazwy jednowartościowych rodników, utworzonych z nienasyconych węglowodorów alifatycznych, otrzymują końcówki *-enyl*, *-ynyl*, *-dienyl*, w zależności od jakości i ilości wiązań wielokrotnych. Położenie wiązań wielokrotnych oznacza się odpowiednimi liczbami.

Przkl.: $\text{CH}_2 = \text{CH}$ — etenyl; $\text{CH} \equiv \text{C}$ — etynyl; $\text{CH}_3.\text{CH} = \text{CH}.$
 CH_2 — 2-butenyl; $\text{CH}_2 = \text{CH}.\text{CH} = \text{CH}$ — 1,3-butadienyl.

41. Nazwy dwu- lub trójwartościowych rodników, utworzonych przez usunięcie dwóch lub trzech atomów wodoru od jednego atomu węgla węglowodoru nasyconego, tworzy się przez zastąpienie końcówki *-an* węglowodoru końcówką *-yliden* i *-ylidyn*. Dla rodników, pochodzących od węglowodorów nienasyconych, końcówki powyższe dodają się do nazw tych węglowodorów.

Przkl.: $\text{CH}_2 =$ metyliden (albo metylen); $\text{CH}_3\text{CH} =$ etyliden; $\text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH} =$ propyliden; $(\text{CH}_3)_2\text{C} =$ 1-metyloetyliden (albo izopropyliden); $\text{CH}_3\text{C} \equiv$ etylidyn; $\text{CH}_2:\text{CH}.\text{CH}_2$
 $\text{CH} =$ 3-butenyliden.

42. Nazwy dwuwartościowych rodników, powstałych przez odjęcie dwóch atomów wodoru od obu krańcowych węgli alifatycznych węglowodorów, brzmią:

— CH_2 — *metylen*, — $\text{CH}_2.\text{CH}_2$ — *etylen*, — $\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2$ — *trójmetylen*, — $\text{CH}_2.(\text{CH}_2)_2.\text{CH}_2$ — *czterometylen* itd.

43. Nazwy rodników, powstałych przez usunięcie grupy wodorotlenowej od kwasów karbonowych, tworzą się przez zmianę końcówki *-karboksylowy*, albo *karbonowy* na końcówkę *-oil*, albo *-karbonyl*.

Przkl.: CH_3CO — etanoil, albo metanokarbonyl.

44. Nazwy jednowartościowych rodników, powstałych przez usunięcie jednego atomu wodoru z pierścienia węglowodoru aromatycznego, tworzą się przez zmianę końcówki *-en* węglowodoru na końcówkę *-yl*. Nazwy dla rodników: C_6H_5 - i $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}_2$ - brzmia *feryl* i *benzyl*. Możliwe są skróty zwyczajowe jak *naftyl* zamiast *naftalyl*.

Przkl.: $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4$ — toluyl albo tolyl; antracyl; lub antryl; fenatryl; fluoryl.

45. Nazwy jednowartościowych rodników, powstałych przez usunięcie atomu wodoru z pierścienia związku heterocyclicznego, tworzą się przez zmianę końcówki nazwy związku na końcówkę *-yl*, lub przez jej bezpośrednie dodanie do nazwy związku.

Przkl.: pirydyna, pirydył; indol, indolyl; pirolina, pirolinyl; triazol, triazolyl.

46. Rodniki, powstałe przez usunięcie atomu wodoru z łańcucha bocznego związku pierścieniowego, uważa się za podstawione rodniki alifatyczne.
Przkl.: $C_6H_5.CH_2.CH_2-$ 2-fenylloetyl; $C_6H_5.CH:CH.CH_2-$ 3-fenyllo-2-propenyl.

VI. Numeracja.

47. W związkach alifatycznych węgle łańcucha głównego numeruje się kolejnymi cyframi arabskimi. W wypadkach, następujących wątpliwości, za podstawę do początku numeracji służy węgiel związany z: a) główną grupą charakterystyczną, b) wiązaniem wielokrotnym, c) atomami lub rodnikami oznaczonymi przedrostkami w nazwie związku.

W numeracji używa się szeregu najmniejszych liczb, to znaczy, że np.: 1,3,5 jest mniejsze od 2,4,6; 1,5,5 mniejsze od 2,6,6; 1,2,5 mniejsze od 1,4,5; 1,1,3,4 mniejsze od 1,2,2,4.

Przkl.: $CH_2:CH.CH_2.CH_3$ 1-Buten (a nie: 3-Buten); $CH_2:CH.C:CH$ 1-Buten-3-yn (a nie: 3-Buten-1-yn); $CH_2:CH.CH_2.OH$ 2-Propen-1-ol (a nie: 1-Propen-3-ol); $CHCl_2.CH_2.CH:CH_2$ 4,4-Dwuchloro-1-buten; 1,3-Cykloheksadien; 4,4-Dwuchlorocykloheksan-1-on. Grupy podstawione wymienia się bądź w kolejności rosnących ciężarów cząsteczkowych, albo też w porządku alfabetycznym: np.: $CH_2Br.CH_2.CH_2Cl$ 1-Bromo-3-chloropropan (porządek alfabetyczny albo: 1-Chloro-3-bromopropan (porządek rosnących ciężarów atomowych). Powyższego sposobu numeracji używa się przeważnie w literaturze chem. anglosaskiej (Chemical Abstracts); w niemieckiej literaturze chem. (Beilstein) cyfry umieszcza się po odpowiedniej końcówce i zamyka się je w nawiasie, np.: $(CH_3)_2C:CH.CH_2.CH_2.CO.CH_3$ 2-Metylohepten-(2)-on-(6).

48. Miejsca w łańcuchach bocznych oznacza się liczbami lub literami (liczby ze znaczkami: np.: 1',2'; 1^a; 4^a; lub małe litery greckie), począwszy od miejsca związania; numerację i nazwę łańcucha umieszcza się w nawiasie.

Przkl.: $(CH_3)_2CH-$ (1'-metyloetyl); $CH_3.CHCl.CH_2-$ (2'-chloropropyl).

49. Liczebniki: *dwu-*, *trój-*, *cztero-*, albo: *di-*, *tri-*, *tetra-*, itd. używa się przed wyrażeniami prostymi (np.: dwuetylobutantriol); natomiast greckie: *bis-*, *tris-*, *tetrakis-*, itd. — przed wyrażeniami złożonymi (np.: $CH_3NH.(CH_2)_3.NHCH_3$ bis (metyloamino) propan; $(CH_3)_2N.(CH_2)_2.N(CH_3)_2$ bis (dwumetyloamino) etan.

WYKAZ WAŻNIEJSZYCH RODNIKÓW.

- acenaftenyl $C_{12}H_9$ —
 acetamido $CH_3.CO.NH$ —
 acetenyl (etylnyl) $CH : C$ —
 acetimido $CH_3.C (: NH)$ —
 acetoksy $CH_3.CO.O$ —
 acetonyliden $CH_3CO.CH=$
 acetyl $CH_3.CO$ —
 acetylen = $CH.CH$ =
 adypyl — $OC.(CH_2)_4.CO$ —
 akrydyl $C_{13}H_9N$ — (z akrydyny)
 akryl $CH_2 : CH.CO$ —
 alanyl $CH_3.CH.NH_2.CO$ —
 alkoksy RO — (R = alkyl)
 allyl $CH_2 : CH.CH_2$ —
 β — allyl (izopropenyl)
 $CH_2:C(CH_3)$ —
 allyliden $CH_2 : CH.CH$ =
 amidoksalyl (oksamyl)
 $H_2N.CO.CO$ —
 amino (amido) H_2N —
 amoksy $CH_3(CH_2)_4.O$ —
 amyl $CH_3(CH_2)_4$ —
 III-rz.amyl $CH_3.CH_2.C(CH_3)_2$ —
 amyliciden $CH_3(CH_2)_3.CH =$
 anilino $C_6H_5.NH$ —
 anizal (anizyliden)
 $p-CH_3O.C_6H_4.CH =$
 anizoil $p-CH_3O.C_6H_4.CO$ —
 anizyl $CH_3O.C_6H_4$ —
 antrachinonyl $C_{14}H_7O_2$ —
 antranoil $o-H_2N.C_6H_4.CO$ —
 antryl $C_{14}H_9$ — (z antracenu)
 antrylen — $C_{14}H_8$ — (14 izomer.)
 antymono — $Sb : Sb$ —
 antypiryl $\overset{5}{CO.N(C_6H_5).N(CH_3).C(CH_3):C} \overset{4}{—}$
 arseno — $As : As$ —
 arsono $(OH)_2OAs$ —
 (z kw. arsenowego)
 asparagyl
 $H_2N.CO.CH_2.CH(NH_2).CO$ —
 aspartyl — $OC.CH_2.CH(NH_2).CO$ —
 azo — $N : N$ —
- azoksy — $N(O)N$ —
 azydo (trójazo) N_3 —
 benzal (benzyliden) $C_6H_5.CH =$
 benzamido $C_6H_5.CO.NH$ —
 benzenyl (benzylidyn) $C_6H_5.C \equiv$
 benzimido $C_6H_5.C (: NH)$ —
 benzohydryliden $(C_6H_5)_2 =$
 benzohydryl $(C_6H_5)_2CH$ —
 benzoil $C_6H_5.CO$ —
 benzoilen — $C_6H_4.CO$ —
 benzoksy $C_6H_5.CO.O$ —
 benzydino $H_2N.C_6H_4.C_6H_4.NH$ —
 benzyl $C_6H_5.CH_2$ —
 benzyloil $(C_6H_5)_2C(OH).CO$ —
 bornyl $C_{10}H_{17}$ — (z borneolu)
 boryl $O : B$ —
 1-butenyl $CH_3.CH_2.CH : CH$ —
 2-butenyl $CH_3.CH : CH.CH_2$ —
 3-butenyl $CH_2 : CH.CH_2.CH_2$ —
 butoksy $CH_3(CH_2)_3O$ —
 butyl $CH_3(CH_2)_3$ —
 II-rz.butyl $CH_3.CH_2.CH(CH_3)$ —
 III-rz.butyl $(CH_3)_3C$ —
 butylen (czterometylen)
 $— CH_2.(CH_2)_2CH_2 —$
 butyliciden $CH_3(CH_2)_2CH =$
 butyryl $CH_3(CH_2)_2CO$ —
 cetyl $CH_3(CH_2)_{14}CH_2$ —
 chinolyl C_9H_8N —
 (z chinoliny 7 izomer.)
 chinonyl $C_6H_5O_2$ — (z chinonu)
 cyjano $N : C$ —
 cyklobutyl C_4H_7 —
 cykloheksadienyl
 $\overset{6}{CH_2.CH:CH.CH:CH.CH} \overset{1}{—}$
 cykloheksadienyliden
 $\underline{CH:CH.CH_2.CH:CH.C =}$
 cykloheksenyl C_6H_9 — (z cykloheksenu; (3 izomery)
 cykloheksenyliden
 $\underline{CH_2.CH_2.CH_2.CH:CH.C =}$

cykloheksyl C_6H_{11} — (z cykloheksanu)
 cykloheksyliden
 $\underline{CH_2.CH_2.CH_2.CH_2.CH_2.C} =$
 cyklopentenyl C_5H_7 — (z cyklopentenu)
 cyklopentyl C_5H_9 — (z cyklopentanu)
 cymyl $C_{10}H_{13}$ — (z cymenu)
 cynamal (cynamyliden)
 $C_6H_5.CH:CH.CH =$
 cynamenyl (styryl) $C_6H_5.CH:CH —$
 cynamoil $C_6H_5.CH:CH.CO —$
 cynamyl $C_6H_5.CH:CH.CH_2 —$
 duryl 2, 3, 5, 6 — $(CH_3)_4.C_6H —$
 dwuazo — $N:N —$
 dwuazoamino — $N:N.NH —$
 dwufenylen — $C_6H_4.C_6H_4 —$
 dwufenylenodwuazo
 — $N:N.C_6H_4.C_6H_4.N:N —$
 dwufenylyl (2, 3, 4) $C_6H_5.C_6H_4 —$
 epoksy — O — (tworząc trójczłonowe pierścienie)
 eten (etylen) — $CH_2.CH_2 —$
 etenyl (etylidyn) $CH_3.C \equiv$
 etoksalył $C_2H_5.O.CO.CO —$
 etoksy $C_2H_5.O —$
 etyl $C_2H_5 —$
 etyliden $CH_3.CH =$
 etylidyn (etenyl) $CH_3.C \equiv$
 etylol $HO.CH_2.CH_2 —$
 etynylen — $C \equiv C —$
 fenacył $C_6H_5.CO.CH_2 —$
 fenacyliden $C_6H_5.CO.CH =$
 fenetyl $C_6H_5.CH_2.CH_2 —$
 fenetyldyno $C_2H_5.O.C_6H_4.NH —$
 fenoksy $C_6H_5.O —$
 fenyl $C_6H_5 —$
 fenylazo $C_6H_5.N:N —$
 fenylkarbamido $C_6H_5.NH.CO.NH —$
 fenylen $C_6H_4 = (o, m, p)$
 fenylenodwuazo — $N:N.C_6H_4.N:N —$
 (o, m, p)
 fluorenył $C_{13}H_9 —$
 (z fluorenu 5 izomer.)
 formamido $CH.O.NH —$
 formyl $OCH —$

ftaliliden = $HC.C_6H_4.CH = (o)$
 ftalimido $C_6H_4(CO)_2N — (o)$
 ftaloil — $OC.C_6H_4.CO — (o)$
 furfural (furfuryliden)
 $\underline{O.CH:CH.CH:C.CH} =$
 furfurył $\underline{O.CH:CH.CH:C.CH_2} —$
 2-furoil $\underline{O.CH:CH.CH:C.CO} —$
 3-furoil $\underline{CH:CH.O.CH:C.CO} —$
 furył $\underline{O.CH:CH.CH:C} — (2 \text{ izomer.})$
 furyliden $\underline{CH_2.O.CH:CH.C} =$
 gliceryl — $CH_2.CH.CH_2 —$
 glikolyl $HO.CH_2.CO —$
 glicyl $H_2N.CH_2.CO —$
 glioksylył $HCO.CO —$
 glutamyl — $OC.CH.NH_2(CH_2)_2.CO —$
 glutaryl — $OC(CH_2)_3.CO —$
 guanido $H_2N.C(:NH)NH —$
 guanyl $H_2N.C(:NH) —$
 hydrazyno $H_2N.NH —$
 hydrazo — $HN.NH —$
 hydrazono $H_2N.N =$
 hydroksamino $HO.NH —$
 hydroksy (hydroksyl) $HO —$
 imino (imido) $NH =$
 izoallył (propenyl) $CH_3.CH : CH —$
 izoamoksy $(CH_3)_2.CH.CH_2.CH_2.O —$
 izoamyl $(CH_3)_2.CH.CH_2.CH_2 —$
 izoamyliden $(CH_3)_2.CH.CH_2.CH =$
 izobutoksy $(CH_3)_2.CH.CH_2.O —$
 izobutył $(CH_3)_2.CH.CH_2 —$
 izobutyrył $(CH_3)_2.CH.CO —$
 izochinolyl $C_9H_8N — (z \text{ izochinoliny; } 7 \text{ izom.})$
 izocyjano $C : N —$
 izonitro $HO.ON =$
 izonitrozo $HO.N =$
 izopropenyl (pseudoallył)
 $\underline{CH_2 : C(CH_3)} —$
 izopropoksy $(CH_3)_2.CHO —$
 izopropyl $(CH_3)_2.CH —$
 izopropyliden $(CH_3)_2C =$
 izotiocyjano $S : C : N —$

izowaleryl $(\text{CH}_3)_2\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CO}$ —
 kamfanyl $\text{C}_{10}\text{H}_{17}$ (z kamfanu; 3 izom.)
 kamforoil $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ = (z kw. kamforowego)
 kamforyl $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O}$ — (z kamfory)
 kaproil $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4.\text{CO}$ —
 kapryl $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5.\text{CO}$ —
 kaprylil $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6.\text{CO}$ —
 karbamido (ureido) $\text{H}_2\text{N}.\text{CO}.\text{NH}$ —
 karbamyl $\text{H}_2\text{N}.\text{CO}$ —
 karbetoksy $\text{C}_2\text{H}_5.\text{O}.\text{OC}$ —
 karbometoksy $\text{CH}_3.\text{O}.\text{OC}$ —
 karbonyl OC =
 karbonylodwuoksy — OCOO —
 karboksy HOOC —
 karbyl — C —
 keto (okso) $\text{O} =$ (z jednym atomem)
 krotonyl $\text{CH}_3.\text{CH} : \text{CH}.\text{CO}$ —
 krotyl $\text{CH}_3.\text{CH} : \text{CH}.\text{CH}_2$ —
 malonyl — $\text{OC}.\text{CH}_2.\text{CO}$ —
 menaftył $\text{C}_{10}\text{H}_7.\text{CH}_2$ — (α i β)
 merkapto HS —
 metionyl $\text{CH}_2(\text{SO}_2)_2$ =
 metoksy $\text{CH}_3.\text{O}$ —
 metyl CH_3 —
 metylen CH_2 =
 metylenodwuoksy — $\text{O}.\text{CH}_2.\text{O}$ —
 metylidyn $\text{CH} \equiv$
 metylol $\text{HO}.\text{CH}_2$ —
 naftoksy $\text{C}_{10}\text{H}_7.\text{O}$ —
 naftoil $\text{C}_{10}\text{H}_7.\text{CO}$ —
 naftył C_{10}H_7 — (α i β)
 naftylen C_{10}H_6 =
 naftylden $\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2.\text{CH} : \text{CH}.\text{C} =$
 (1,4 itd.) —————
 nitro O_2N —
 nitrozo ON —
 nitrylo $\text{N} \equiv$
 oksalyl — $\text{OC}.\text{CO}$ — (z kw. szczawowego)
 oksamido $\text{H}_2\text{N}.\text{CO}.\text{CO}.\text{NH}$ —
 oksamyl $\text{H}_2\text{N}.\text{CO}.\text{CO}$ —
 okso $\text{O} =$ (z jednym atomem)
 oksy — O —

oleil $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{CO}$ — (z kw. olejowego)
 pikrył 2, 4, 6 — $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2$ —
 piperydyl $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}$ — (z piperydyny; 4 izom.)
 piramyl $\text{C}_5\text{H}_5\text{O}$ —
 pirazolyl $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2$ — (z pirazolu; 4 izomer.)
 piroil $\text{CH} : \text{CH}.\text{CH} : \text{CH}.\text{N}.\text{CO}$ —
 pirolidyl $\text{C}_4\text{H}_5\text{N}$ — (z pirolidyny; 3 izom.)
 pirydyl $\text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ — (z pirydyny; 3 izom.)
 pirydylden $\text{HC}:\text{CH}.\text{NH}.\text{CH}:\text{CH}.\text{C} =$
 pirył $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}$ — (z pirolu; 3 izomer.)
 propargyl (2 — propynyl)
 $\text{CH} : \text{C}.\text{CH}_2$ —
 propenyl $\text{CH}_3.\text{CH} : \text{CH}$ —
 propenylden $\text{CH}_3.\text{CH} : \text{C}$ =
 propiolyl $\text{HC} : \text{C}.\text{CO}$ —
 propionyl $\text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CO}$ —
 propoksy $\text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{O}$ —
 propyl $\text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH}_2$ —
 propylen — $\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2$ —
 propylden $\text{CH}_3.\text{CH}_2.\text{CH} =$
 1 — propynyl $\text{CH}_3.\text{C} : \text{C}$ —
 salicyl $\text{HO}.\text{C}_6\text{H}_4$ — (o)
 salicylden $\text{HO}.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH} =$ (o)
 salicyloil $\text{HO}.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CO}$ — (o)
 selenino $(\text{HO})\text{OSe}$ —
 seleninyl $\text{OSe} =$
 seleno $\text{Se} =$
 selenono HO_2Se —
 selenonyl — SeO_2
 selenyl HSe —
 semikarbazydo $\text{NH}_2.\text{CO}.\text{NH}.\text{NH}$ —
 silikono $(\text{HO})\text{OSi}$ —
 stearoil $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{CO}$ —
 stibarseno — $\text{Sb} : \text{As}$ —
 stibono $(\text{HO})_2\text{OsB}$ —
 styryl $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH} : \text{CH}$ —
 sukcynamyl $\text{H}_2\text{N}.\text{CO}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CO}$ —
 sukcynimido $(\text{CH}_2\text{CO})_2\text{N}$ —
 sukcylnyl — $\text{OC}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CO}$ —
 (z kw. bursztynowego)

sulfamino $\text{HO}_2\text{S.NH}$ —
 sulfino HO_2S —
 sulfanyl $\text{OS} =$
 sulfo HO_3S —
 sulfonamido — $\text{SO}_2.\text{NH}$ —
 sulfonyl (sulfuryl) — SO_2 —
 tenoil $\text{C}_4\text{H}_3\text{S.CO}$ — (z kw. tiofeno-
 karbonowego; 2 izomer.)
 tereftaloil — $\text{OC.C}_6\text{H}_4.\text{CO}$ — (p)
 tiazolyl $\text{C}_3\text{H}_2\text{NS}$ — (z tiazolu; 3 izom.)
 tienyl $\text{C}_4\text{H}_3\text{S}$ — (z tiofenu; 2 izom.)
 tio — S —
 tiokarbonyl $\text{SC} =$
 tiocyjano NCS —
 tiol HS — (S zam. O w OH)
 tiono SC — (S zam. O w CO)
 toloksy $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_4.\text{O}$ — (o, m, p)
 toluino $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_4.\text{NH}$ — (o, m, p)

toluil $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CO}$ — (o, m, p)
 α — toluil $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}_2.\text{CO}$ —
 tolyl $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_4$ — (o, m, p)
 α — tolyl (benzyl) $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH}_2$ —
 tolylen $\text{CH}_3.\text{C}_6\text{H}_3 =$ (6 izomer.)
 α — tolylen (benzyliden, benzal)
 $\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} =$
 trójazeno $\text{H}_2\text{N.N} : \text{N}$ —
 trójazo (azydo) N_3 —
 ureido (karbamido) $\text{H}_2\text{N.CO.NH}$ —
 ureilen — HN.CO.NH —
 waleryl $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3.\text{CO}$ —
 weratroil 3,4 $(\text{CH}_3\text{O})_2.\text{C}_6\text{H}_3.\text{CO}_2$ —
 weratryl 3,4 $(\text{CH}_3\text{O})_2.\text{C}_6\text{H}_3.\text{CH}_2$ —
 weratryliden 3,4 $(\text{CH}_3\text{O})_2.\text{C}_6\text{H}_3.\text{CH} =$
 winyl $\text{H}_2\text{C} : \text{CH}$ —
 winylen — $\text{CH} : \text{CH}$ —
 winyliden $\text{H}_2\text{C} : \text{C} =$

OBJAŚNIENIA DO TABELI B.

Tabela zawiera opis własności około 850 związków organicznych, posiadających znaczenie pod względem chemicznym, technologicznym lub fizjologicznym.

W kolumnie 1-ej umieszczone są nazwy związków w porządku alfabetycznym. Użyte są nazwy ogólnie przyjęte; nazwom trywialnym dano pierwszeństwo przed nazwami racjonalnymi.

Kolumna 2-ga zawiera wzory chemiczne wyżej wymienionych związków. Związki, posiadające budowę bardziej skomplikowaną, zaopatrzone zostały w odsyłacze, a ich wzory strukturalne umieszczone na str. 286—299. Niektóre wzory strukturalne podane są również na str. 218 i 219 z oznaczeniem numeracji.

W kolumnie 3-ciej podane są ciężary cząsteczkowe związków; wody krystalizacyjne są uwzględnione w obliczonym ciężarze cząsteczkowym.

Kolumna 4-ta zawiera gęstości związków w t. 15°—20°, lub w t. oznaczonej liczbą pod kreską. Dla gazów podane są ciężary właściwe w g/l w warunkach normalnych.

W kolumnie 5-ej podane są t. topnienia związków.

Kolumna 6-ta zawiera t. wrzenia związków; jeśli te wielkości odpowiadają ciśnieniu różniącemu się znacznie od normalnego, wówczas ciśnienie zaznaczone jest liczbą wyrażającą ciśn. w mm Hg, pod kreską ukośną.

Kolumna 7-ma zawiera dane jakościowe i ilościowe dotyczące rozpuszczalności związków, oraz podaje pewne ich własności charakterystyczne. Symbol w nawiasie dla substancji krystalicznej oznacza rozpuszczalnik, z którego dany związek krystalizuje; np.: Igl. (A) oznacza, że związek krystalizuje w postaci igieł z alkoholu etylowego. Jeśli nie podana jest barwa związku, oznacza to, że jest on bezbarwny. Dane liczbowe odpowiadają ilości g związku, jakie w danej t. rozpuszczają się w 100 g rozpuszczalnika; np.: 0,16 W 0° oznacza, że w 100 g wody w t. 0° rozpuszcza się 0,16 g danej substancji; odpowiednio 31,4 E 15° oznacza, że w 100 g eteru w t. 15° rozpuszcza się 31,4 g danego związku. Symbol \curvearrowright A,E wyraża, że dany związek miesza się w każdym stosunku z alkoholem i eterem. W wypadku gdy nie podano rozpuszczalności dla wody, oznacza to, że odpowiednia substancja jest w wodzie nierozpuszczalna.

SKRÓTY.

A — alkohol etylowy
abs. — absolutny
ac. — aceton
b. — bardzo
bn. — benzen
br. — brązowy
bzk. — bezkształtny
bzw. — bezwodny
c. — ciecz
chl. — chloroform
chrkt. — charakterystyczny
cmn. — ciemno

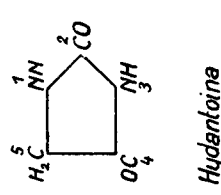
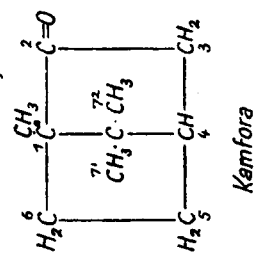
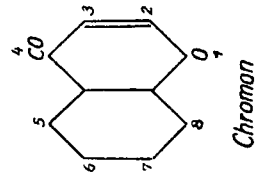
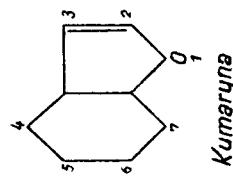
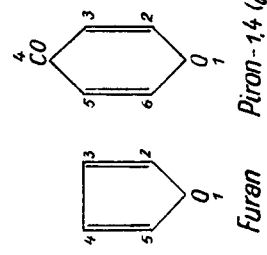
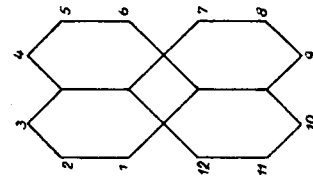
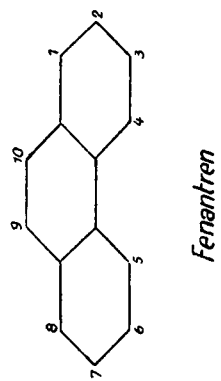
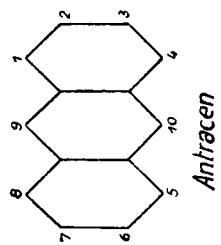
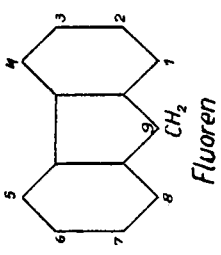
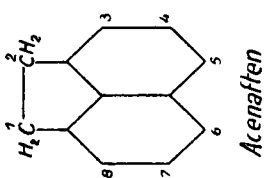
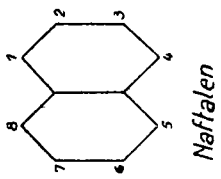
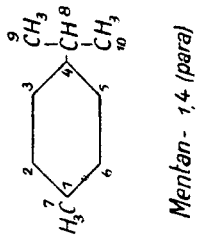
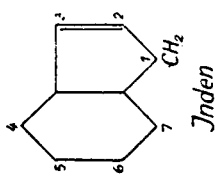
czw. — czerwony
cz. cz. — ciężar cząsteczkowy
E — eter dwuetylowy
f. — fioletowy
fzlg. — fizjologiczne działanie
g. — gorący
grzk. — gorzki
igl. — kryształ. w postaci igieł
j. — jasno
kolor. — kolorymetryczne
oznaczenie
kr. — krystaliczny

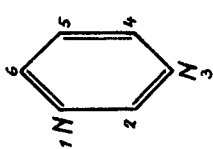
kw. — kwas
lezn. — stosuje się w lecznictwie
ligr. — ligroina
lwp. — lotny z parą wodną
ł. — łatwo
n. — nie
nb. — niebieski
nr. — nierozpuszczalny
odczn. — odczynnik na
oct. — kwas octowy
ogrz. — ogrzewanie
p. — patrz
płt. — krystalizuje w postaci
płytek
pom. — pomarańczowy
r. — rozpuszczalny w
rozc. — rozcieńczony
rzkł. — rozkłada się
rztw. — roztwór

słp. — krystalizuje w postaci
słupków.
subl. — sublimuje
t. — temperatura
t. t. — temperatura topnienia
tln. — toluen
tr. — trudno
t. w. — temperatura wrzenia
W — woda
w. — występuje w
wń. — posiada woń
przypominającą
wyb. — wybucha
(materiał wybuchowy)
z. — zimny
zl. — zielony
żł. — żółty
→ przechodzi w
∞ — miesza się w każdym
stosunku

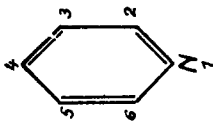
Pisownia nazw związków chemicznych, w większości wypadków, zgodna jest ze słownictwem chemicznym użytym przez prof. W. Polaczkową w tłumaczeniu „Chemii Organicznej“ Hollemana (Warszawa, 1947 r.).

Oznaczenie pozycji w pewnych układach karbocyklicznych i heterocyklicznych.

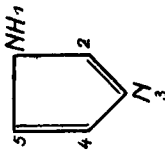




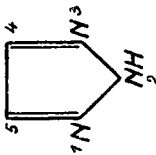
Pyrimidyna



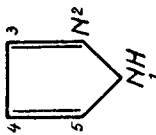
Pirydyna



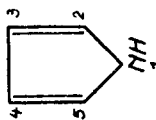
Imidazol



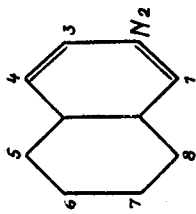
Triazol



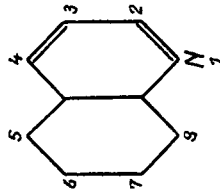
Pirazol



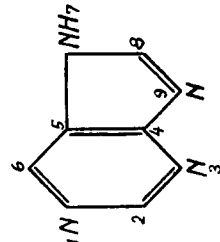
Pirrol



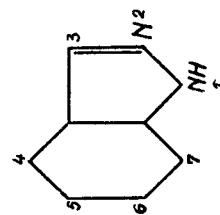
Izochinolina



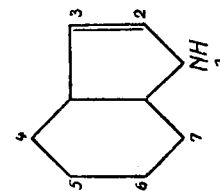
Chinolina



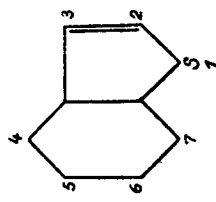
Puryna



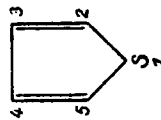
Indazol



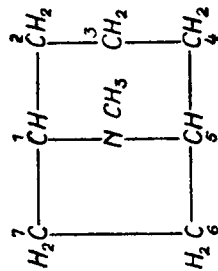
Indol



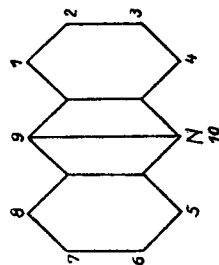
Tionaften



Tiofen



Tropan



Akrydyna

B. Związki organiczne

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Abietynowy kwas ¹⁾	$C_{20}H_{30}O_2$	302,44	—	163-164	—	żł. bzk.; l. r. A, E; r. oct., bzn; w. kalafonia.
Acenaften	$(1,8)C_{10}H_6(CH_2)_2$	154,20	1,069	95	277,5	Igl. (A); 4 A 20°; 66 A 70°; 33 chlf. 20°;
Acenaftenochinon	$(1,8)C_{10}H_6(CO)_2$	182,17	—	261	subl.	żł. igł.; tr. r. A; r. bzn.
Acenaftylen ²⁾	$(1,8)C_{10}H_6(CH)_2$	152,18	0,899	92-93	265-275	żł. płt.; l. r. A, E.
Acetal	$CH_3 \cdot CH(O \cdot C_2H_5)_2$	118,17	0,813	—	102	C.; 4,6 W 25°; ∞ A.
Acetaldehyd p. octowy aldehyd.						
Acetamid	$CH_3 \cdot CO \cdot NH_2$	59,07	1,159	81(70)	222	Igl. (chlf); 220 W 20°; 65 A 20°; 370 A 60°;
Acetoanilid (Antyfebryna)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot OC \cdot CH_3$	135,16	1,211/4°	114	305	Płt. (W); 0,54 W 25°; 3,5 W 80°; 36,9 A 20°; leczn. gorączka.
Acetofenon	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5$	120,14	1,024	19,7	202	Płt. tr. r. W; l. r. A i H_2SO_4 .
Acetofenonu oksym	$CH_3 \cdot C(:N \cdot OH) \cdot C_6H_5$	135,16	—	59	245 (rzkt.)	Igl. (W); tr. r. W; l. r. A; lwp.; + $H_2SO_4 \rightarrow$ acetoanilid
Aceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_3$	58,08	0,791	—95	56,5	C.; wñ. chrkt.; ∞ W, A, E.
Acetonu oksym	$CH_3 \cdot C(:N \cdot OH) \cdot CH_3$	73,09	0,97	61	137	Kr. l. r. W, A, E.
Acetylen (Etyn)	$CH : CH$	26,04	1,174	—81,8	—83,8	gaz; 100cm ³ W 18°; 2500cm ³ ac.15°

Acetyloacetone (2,4 — Pentandion)	$\text{CH}_3\text{CO.CH}_2\text{CO.CH}_3$	100,11	0,976	—23	139,6	C.; 51,5 W 80°; ∞ A, E; r. bzn., chl. ac., b. z. w. oct.; Kolor. Fe...
Acetylcholina (bromek)	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-N}(\text{CH}_3)_3\text{Br}$	226,12	—	143	rzkl.	Igl.; zasada = hormon w. śledziona, jelita, serce (zwierząt); sporysz; f. zlg. siln. pobudz. ruchy jelit.
Acetylooctan etylu	$\text{CH}_3\text{CO.CH}_2\text{CO.-OC}_2\text{H}_5$	130,14	1,030	—44	181	C.; wñ. jabłka; 12,5 W 16°; ∞ A, E.
Acetylu chlorek	$\text{CH}_3\text{CO.Cl}$	78,50	1,104	—112	51	C.; wñ. dusząca; + W, A → rzkl. ∞ E, bzn., chl.
Adenina (6-Aminopuryna)	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{.NH}_2$	135,13	—	365	subl.	Kr. + $3\text{H}_2\text{O}$ (W); 0,09 W 15°; tr. r. A; n. r. E; i. r. alkalia, kw. w. herbata, buraki cukrowe, org. zwierz.
Adypinowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}(\text{CH}_2)_4\text{CO}_2\text{H}$	146,14	1,366	151	265/100	Kr. (octan etyl.); 1,5 W 15°; i. r. A; 0,63 E 19°.
Adypinowy nitryl	$\text{NC}(\text{CH}_2)_4\text{CN}$	108,13	0,951	0,5	295	C.; tr. r. W, CS ₂ , E; i. r. A, chl. f.
Adrenalina	$(1,2,5)(\text{OH})_2\text{C}_9\text{H}_7\text{CH}_2\text{-}(\text{OH})\text{CH}_2\text{.NH.CH}_3$	183,20	—	216 (rzkl.)	—	Kr. tr. r. W, A; nr. E; i. r. alkalia i kw.; Hormon. w. nadnerze; f. zlg. jad. rozsz. źrenice, podwyz. cisn. krwi.
Akonityna	$\text{C}_{34}\text{H}_{47}\text{NO}_{11}$	645,72	—	199-200 (rzkl.)	—	Kr. 0,03 W 25°, 4,5 A 25°; 2,2 E 25°; Alkaloid w. tojad; f. zlg. silny jad centr. syst. nerw. wywoł. skurcze.
Akroleina	$\text{CH}_2\text{:CH.CH.O}$	56,06	0,839	—58	52	C. 26,7. W 20°; i. r. A, E; f. zlg. jad, nażera błon. śluz.
Akrydon	$\text{C}_6\text{H}_4\text{<NH>C}_6\text{H}_4$	195,21	—	354	—	Zł. igł.; i. r. g. A, KOH; tr. r. E, bzn. nb. fluoresc.
Akrydyna	$\text{C}_6\text{H}_4\text{<N>C}_6\text{H}_4$	179,21	1,100	108 subl.	346	Kr. (A); tr. r. W; i. r. A, E; f. zlg. nażera błon. śluz.
Akrylowy kwas	$\text{CH}_2\text{:CH.COOH}$	72,06	1,062	13	141,9	C. wñ. dusząca. ∞ W, A, E.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Akrylan etylu	$\text{CH}_2\text{:CH.CO.O.C}_2\text{H}_5$	100,11	0,924	—	99,8	C.; tr. r. W; ∞ A, E.
Akrylan metylu	$\text{CH}_2\text{:CH.CO.O.CH}_3$	86,09	0,953	—	80,5	C.; tr. r. W; r. A, E.
Akrylowy nityryl (cyjanek winylu)	$\text{CH}_2\text{:CH.CN}$	53,06	0,797	82	78-9	C.; r. W; ∞ A, E.
(d,l) - Alanina	$\text{CH}_3\text{.CH(NH}_2\text{).CO}_2\text{H}$	89,09	—	295	—	Kr. (W); 200°—subl.; 22 W 17°; n. r. E.
Aldol	$\text{CH}_3\text{.CH(OH).CH}_2\text{.CHO}$	88,10	1,109	—	83/30	Syrop; ∞ W, A; r. E.
Alizaryna ³⁾	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2$	240,20	—	290	430	Czw. kr. 0,034 W 100°; r. A, E;
Allantoina ⁴⁾	$\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_3$	158,12	—	238 rzkł.	—	Kr. (W); 0,53 W 25°; n. r. A, E; r. alkalia.
Allen p.: Propadien	NH.CO.NH.CO.CO.CO	142,07	—	256 rzkł.	subl.	Żł. Kr. (ac.); l. r. W; r. A; nr. E.; fzl. jad.
Alloksan	$\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_3$	286,16	—	170 rzkł.	—	Płt. + 2H ₂ O; tr. r. W.
Allokszantyna ⁵⁾	$\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2\text{.OH}$	58,08	0,855	-129	97	C. wñ. ostro; ∞ W; fzl. jad, fzawiający.
Allylicen p.: Propyn.	$\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2\text{Br}$	120,99	1,398	-119	71	C. ∞ A, E;
Allylowy alkohol	$\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2\text{Cl}$	76,53	0,938	-136	44,6	C.; r. A; ∞ E.
Allylu bromek	$\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2\text{.CN}$	67,09	0,832	—	116-9	C.; tr. r. W; ∞ A, E.
Allylu chlorek	$\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2\text{.J}$	167,99	1,848 D ₄ ²⁰	-99,3	103,1	Żł. c.; r. A, E, chl.
Allylu cyjanek	$\text{CH}_2\text{:CH.CH}_2\text{.N:CS}$	99,15	1,015	-100	150,7	Olej. wñ. dusząca, 0,2 W 20° ∞ A, E. fzl. jad., pęcherze na skórze.
Allylu jodek						
Allylowy olejek gorzyc.						

Amygdalina ⁹⁾	$C_6H_5 \cdot CH(CN) \cdot O \cdot C_{12}H_{25} -$ $-H_{10}O_{10}$	457,42	—	214	—	Kr. (W); 8,5 W 10°; ∞ W 100 9 A 78°.
1-Aminoantrachinon	$C_6H_4(CO)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	223,22	—	245	subl.	Czw. igł. i. r. A, E.
2-Aminoantrachinon	$C_6H_4(CO)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	223,22	—	302	subl.	Czw. igł. (A) i. r. A, E.
p-Aminobenzaldehyd	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	121,13	—	70-1	—	Płt. (W); tr. r. W; r. A, E; oksym: tt. 124°.
p-Aminoazobenzen	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,23	—	126	225/130	Zł. igł. (A). tr. r. W; r. A, E.
m-Aminobenzoesowy kw.	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	137,13	1,511	174	subl.	Igł. (W); 0,6 W 15°; 2,2 A 10° 1,8 E 7°; nr. bzn.
p-Aminobenzoesowy kw.	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot COOH$	137,13	—	187	—	Kr. 0,34 W 13°; 11,3 A 10°.
p-Aminobenzoesan etylu (Anestezyna)	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot OC_2H_5$	165,18	—	92	310	Kr. (A); tr. r. W; i. r. A, E; leczn. znieczulenie miejsc.
p-Aminodwufenylo- amina	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C_6H_5$	184,23	—	67	354	Igł. (A) tr. r. W; i. r. A, E.
p-Aminodwumetylo- anilina	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	136,20	1,041	41	263	Kr. r. W, A.
β-Aminoetylowy alkohol (2-aminoetanol)	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	61,08	1,022	10,5	172	Olej. ∞ W, A. tr. r. E.
o-Aminofenol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot OH$	109,12	—	170	subl.	Płt., Igł. 1,7 W 0°; 4,4 A 0°; i. r. E.
m-Aminofenol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot OH$	109,12	—	123	subl.	Płt. (tln.); 2,6 W 20°; i. r. A, E.
p-Aminofenol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot OH$	109,12	—	186	subl.	Płt.; 1,1 W 0°; 4,5 A 0°; fotografia - Rodinal.
e-Aminokapronowy kw.	$H_2N \cdot (CH_2)_5 \cdot COOH$	145,18	—	202-3	—	Płt. (CH ₃ OH+E); i. r. W; tr. r. CH ₃ OH; n. r. A.
Aminoocetowy kw. (Glicyna, Glikokol).	$H_2N \cdot CH_2 \cdot COOH$	75,07	1,161	233	—	Kr. 23 W 0°; nr. A, E; smak słodki.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
5-Aminosalicylowy kwas	$H_2N.C_6H_4(OH).COOH$	153,13	—	283	rzkl.	Igl. (W); tr. r. g. W; n. r. A; r. CS ₂ . Ester metyl. t. t. 96°.
Amylen p.: Penten Amylowy alkohol I-rz. norm. (1-Pentanol)	$CH_3(CH_2)_3CH_2OH$	88,14	0,814	-78,5	138	C.; 2,7 W 22°; ∞ A, E.
Amylowy alk. II-rz. norm. (dl) (2-Pentanol)	$CH_3(CH_2)_2CH(OH)CH_3$	88,14	0,809	—	119	C.; 5,3 W 30°; ∞ A, E.
Amylowy alk. II-rz. norm. (3-pentanol)	$CH_3CH_2CH(OH)CH_2CH_3$	88,14	0,821	—	116	C.; tr. r. W; ∞ A, E.
Amylowy alk. II-rz. czynny (d) (2-Metylo- 1-butanol)	$CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2OH$	88,14	0,816	—	128	C.; wń. chrkt.; $[\alpha]_D^{20} - 5,90$ ∞ A, E. W. olej fuzlowy. Fenylouretan t. t. 30°
Amylowy alk. III-rz. (2-Metylo-2-butanol)	$CH_3CH_2C(OH)(CH_3)_2$	88,14	0,809	-8,4	102	C.; 12,5 W 15°; ∞ A, E; r. bzn. Fenylouretan t. t. 44-47°.
izo-Amylowy alk. II-rz. (dl) (2-Metylo- 3-butanol)	$CH_3CH(OH)CH(CH_3)_2$	88,14	0,819	—	113,5	C.; tr. r. W; ∞ A, E.
izo-Amylowy alk. I-rz. (2-Metylo-4-butanol)	$HO.CH_2.CH_2CH(CH_3)_2$	88,14	0,812	-117	132	C.; 2,67 W 22°; ∞ A, E. w. olej fuzlowy.
Butylokabinol III-rz. (2,2-Dwumetylo- 1-propanol)	$(CH_3)_3CCH_2OH$	88,14	0,812	53	114	Kr.; wń. mięta; tr. r. W; ∞ A, E. Fenylouretan t. t. 114°.
Amylowy bromek norm.	$CH_3(CH_2)_3CH_2Br$	151,05	1,218	-95	128	C.; r. A, E.
Anilina	$C_6H_5.NH_2$	93,12	1,022	-6,2	184,4	Olej; 3,61 W 18°; ∞ A, E, bzn.
Aniliny chlorowodorek	C_6H_7N+HCl	129,59	1,222	199	245	Igl.; 107 W 25°; l. r. A; nr. E;
Aniliny siarczan	$2C_6H_7N+H_2SO_4$	284,32	1,377	rzkl.	—	Płt. (A); 6,6 W 15°; tr. r. A; nr. E.

Anizol (Metoksybenzen)	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_3$	108,13	0,995	-37,3	154	C.; wń. aromat. i. r. A. E.
o-Anizydyna	$CH_3O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	123,15	1,092	5,2	225	C.; tr. r. W; i. r. A.
p-Anizydyna	$CH_3O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	123,15	1,06/60°	57,2	243	Płt. (W); r. W; i. r. A.
Antracen	$C_6H_4 : (CH_2)_2 : C_6H_4$	178,22	1,242	217	354	Płt. (A); 0,076 A 16°; 0,83 A 78°; 0,7 E 15°; 1,04 bzn. 15°.
Antrachinon	$C_6H_4 : (CO)_2 : C_6H_4$	208,20	1,420	266	377	Kr. (A, bzn.); subl.: 0,05 A 18°; 2,25 A 78°; 0,1 E 25°.
Antranilowy kwas	$(1,2)H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	137,13	1,412	145	subl.	Płt. (A); 0,35 W 14°; 16 E 7°
Antranilan metylu	$(1,2)H_2N \cdot C_6H_4 \cdot COOCH_3$	151,16	1,168	24	135/15	Kr. wń. kwiat pomarańcz. tr. r. W; i. r. A, E.
Antybiotyki:						
1. Patulina	$ \begin{array}{c} CH_2 \cdot CO \cdot C : CH \\ \\ CH_2 \cdot O \cdot CH \cdot CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ O \end{array} $	154,12	—	—	—	Kr.; w. penicillium patulum; lezn. silniej od penicyliny na gramoujemne bakt.; przy- ziębienie, katar.
2. Penicylina	$ \begin{array}{c} R \cdot CO \cdot NH \cdot CH \cdot CH \cdot S \cdot C (CH_3)_2 \\ \\ CO \cdot N \text{---} CH \cdot COOH \end{array} $					Kr.; i. r. W; w. penicillium notatum; lezn. bakterio- stafylokokki, krętek biady, meningo-, pneumo-, strepto- stafilo-koki, krętek biady.
	R = (F): $CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot CH_2$; (G): $C_6H_5 \cdot CH_2$; (X): $p\text{-HO} \cdot C_6H_4 \cdot CH_2$; (K): $CH_3(CH_2)_5 \cdot CH_2$					
3. Streptomycyna 7)	$C_{21}H_{39}O_{12}N_7$	581,58	—	—	—	W. Streptomyces griseus; lezn. gramododatn. i gramoujemne bakt., pałeczk. okrzężnicy, paratyfus., gruźlica.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Antypiryna	$\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CO}\cdot\text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3)_2$	188,22	1,19	113	319/174	Płt. (E, tln); 134 W 20°; 74 A 20°; 2 E 15, lecn. przeciwgorączkowo-bólowo
Anizowy aldehyd	$(1,4)\text{CH}_3\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CHO}$	136,14	1,123	2,5	247	C.; tr. r. W; ∞ A, E; Fenylodrazon tt. 120—121°
l-Arabinoza ⁸⁾	$\text{C}_4\text{H}_5(\text{OH})_4\cdot\text{CHO}$	150,13	1,585	159	—	Igl. 59,4 W 10°; [α] _D ²⁰ ; + 105° (W)
Arachidonowy kwas	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4(\text{CH} : \text{CH}\cdot\text{CH}_2)_4(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$	304,46	—	77	—	Kr.; l. r. A, E; skład. witamin. F.
d-Arginina	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{C}(\text{NH}_2)\cdot\text{NH}\cdot(\text{CH}_2)_3\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{COOH}$	174,20	—	207	—	Płt.; l. r. W; tr. r. A; niezbędny w żywieniu składnik protein.
Arsanilowy kwas	$(1,4)\text{H}_2\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{AsO}(\text{OH})_2$	217,04	—	232	—	Igl. (W, A); tr. r. W, A; nr. E, l. r. g. W; Na-sól „Atoxyli”; lecn. śpiączka afr., lues.
Arsenobenzen	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{As} : \text{As}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	304,02	—	212	—	Igl. (bzn.); nr. E; tr. r. A; r. bzn., chl., CS ₂
l-Asparaginowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	133,10	1,661	270	rozkł.	Płt.; 0,61 W 20°; 5,4 W 100° [α] _D ²⁰ ; + 4,4 W.
Aspiryna (kw. acetylosalicylowy)	$\text{CH}_3\text{COO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{COOH}$	180,15	—	133-5	rozkł.	Igl. (W); 0,25 W 15°; 5 E 18°; tr. r. bzn.; lecn. przeciwból.
Atropina ⁹⁾	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3$	289,36	—	115,5	—	Igl.; 0,11 W 25°; 68,5 A 20°; 5,6 E 15°; 64 chl. 15°. Alkaloid, w. wilcza jagoda, lulek, bieleń; fzl. jad; rozszerza źrenicę, poraża końce nerw. zmn. ślinotok, pocenie.
Atropiny siarczan	$(\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3)_2\text{H}_2\text{SO}_4$	676,80	—	184	—	Igl.; 260 W 20°; 27 A 20°; tr. r. E.
Atofana (kw. 2-fenyl-4-chinolinokarbonowy) ¹⁰⁾	$(4,2)\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{N}\cdot\text{C}_8\text{H}_6$	249,25	—	209	—	Igl. (rozc. A); 5 A 78°; 0,4 bzn. 80° grz.; lecn. przeciwręmatyczn., działa osłab. wiatr.

Azelainowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}(\text{CH}_2)_7\text{CO}_2\text{H}$	188,21	1,029	106,5	226/10	Płt., Igl.; 0,24 W 20°; 2,2 W 65°; ∞ W 100°. l. r. A; 2,68 E 15°; w. ol. rycinowy.
Azobenzen	$\text{C}_6\text{H}_5\text{N} : \text{N} : \text{C}_6\text{H}_5$	182,21	1,203	68	293	Pom. płt. (A); 0,03 W 20°; 7,9 A 16°, l. r. ligr.
Azoksybenzen	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{NON})\text{C}_6\text{H}_5$	198,21	1,246	36	rozkł.	Żł. Igl.; 21 A 16° (abs.); 11,4 A 15° (94°/0); l. r. E, ligr.
Azotyn izo-amylowy	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{C}(\text{NO})_2\text{CH}_2$	117,14	0,902	—	97	Żł. c.; tr. r. W; ∞ A, E.
Barbiturowy kwas	$\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}.\text{CO}.\text{CH}_2.\text{CO}$	128,09	—	245	rozkł.	Kr. + 2H ₂ O(W); tr. r. W; l. r. HCl
Benzalaceton	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} : \text{CH}.\text{CO}.\text{CH}_3$	146,18	1,034	42	260-2	Płt.; wñ. kumarynę; l. r. A, E, bzn. oksym : t. 116—117°.
Benzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CHO}$	106,12	1,049	—26	178	C. wñ. migdały; 0,3 W 15°; l. r. A, E; lwp.
Benzaldehydu fenylowydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CH} : \text{N}.\text{NH}.\text{C}_6\text{H}_5$	196,24	—	156	—	Igl. (bzn.); tr. r. A, E.
Benzalu chlorek	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CHCl}_2$	161,03	1,256	—17	205	C. r. A; fzig. Izawiaco. + W → benzaldehyd.
Benzamid	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CO}.\text{NH}_2$	121,13	1,341	128	290	Igl., Płt. (W). 1,35 W 25°; 17,04 A 25°; l. r. g. bzn.
Benzantron ¹¹⁾	$\text{C}_7\text{H}_7\text{O}$	230,25	—	170	—	Żł. Igl. (A); tr. r. A; 1,61 bzn. 20°
Benzen	C_6H_6	78,11	0,879	5,5	80,1	C. wñ. chrkt., 0,08 W 22°; 0,185 W 30°; ∞ A, E; fzig. jad.
o-Benzenoaminosulfony kwas	$(1,2)\text{H}_2\text{N}.\text{C}_6\text{H}_4.\text{SO}_3\text{H}$	173,18	—	rozkł.	—	Kr. + $\frac{1}{2}$ H ₂ O (W); 1,5 W 15°; n. r. A, E.
m-Benzenodwusulfonowy kwas	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_3\text{H})_2$	238,23	—	63	—	Kr. + 2,5 H ₂ O (100°) l. r. W
Benzenosulfonowy kw.	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{SO}_3\text{H}$	158,17	—	50	136	Igl. + 1,5 H ₂ O (W); l. r. W, A; nr. E.
Benzofenon	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CO}.\text{C}_6\text{H}_5$	182,21	1,08	48	306	Płt.; 13,5 A 18°; 17,5 E 13°; ok-sym tt. 144°; fenylodrazon tt. 137°.
Benzoosowy bezwodnik	$(\text{C}_6\text{H}_5.\text{CO})_2\text{O}$	226,22	1,200	42	360	Płt. (E); tr. r. W; r. A, E.
Benzoosowy kwas	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{COOH}$	122,12	1,266	122	249	Płt., Igl.; subl. (100°); 0,16 W 0°; 2,19 W 75°; 46,71 A 15°; 31, 34 E 15°.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Benzoesan etylu	$C_6H_5 \cdot CO \cdot OC_2H_5$	150,17	1,051	-34,2	212,9	C.; 0,1 W 60°; r. A, E,
Benzoesan metylu	$C_6H_5 \cdot CO \cdot OCH_3$	136,14	1,094	-12,5	199,5	C.; r. A, E.
Benzoesan sodu	$C_6H_5 \cdot COONa$	162,12	—	—	—	Płt. + 1 H ₂ O; 61,17 W 25°; środek konserwujący.
Benzoilu chlorek	$C_6H_5 \cdot CO \cdot Cl$	140,57	1,218	-1	197	C. wń. dusząca; rzkl. W. A; r. E,
Benzoilu nadtlenek	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot O \cdot OC \cdot C_6H_5$	242,22	—	104—5	—	Kr. (E); tr. r. W; tr. r. z. A.; r. E; 2,53 CS ₂ 15°; wyb. ogrz.
Benzoina	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$	212,23	1,310	137	343	Płt. (A); 0,03 W 25°; r. g. A; tr. r. E.
Benzoiny oksym (α) (Cupron)	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot C-$ $-(NOH) \cdot C_6H_5$	227,25	—	163—4	—	Kr.; tr. r. W; r. A, E, ac; odezn. Cu.
Benzonitryl	$C_6H_5 \cdot CN$	103,12	1,005	-13	191,3	C.; 1 W 100°; ∞ A, E; lwp. fzlg. jad.
Benzydyna	$H_2N \cdot C_3H_4 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	184,23	1,251	128	401	Kr. 0,04 W 12°; 0,94 W 100°; r. A; 2,2 E 15°;
Benzyloamina	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	107,15	0,982	—	184,5	C. wń. chrkt; ∞ W, A, E;
Benzyłowy alkohol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot OH$	108,13	1,042	-15,3	205,2	C. wń. migdały. 4 W 17°; ∞ A, E; fenylourctan tt. 78°.
Benzyłu chlorek	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Cl$	126,58	1,102	-39	179,4	C.; wń. ostra. ∞ A, E; +g. W → → alkohol benzyl.
Benzyłu bromek	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Br$	171,04	1,443	-4	198—9	C.; ∞ A, E; fzlg. izawiąco.
Benzyłu jodek	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot J$	218,04	1,733	24	93/11	Kr.; r. A, E, bzn.; fzlg. silnie izawiąco.
Berberyna ¹²⁾	$C_{20}H_{19}O_3N$	353,36	—	145 rozkl.	—	zl. igł. (E); 22 W 20°; r. A, E; Alkaloid w korz. berberysu i gorzknika; fzlg. słaby jad.; $C_{20}H_{19}O_3N \cdot Cl + 4H_2O$ zl. igł. (A).

Betaina	$(\text{CH}_3)_3\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{O}$	117,14	—	293 rzkł.	—	Płt. ślp. (A); kr. + H_2O ; 157 W 19°; 8,6 A 18°; tr. r. E.
B. H. C. p.: γ - sześciochlorocykloheksan	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	103,08	—	193 rzkł.	—	$\text{Igl} + \text{H}_2\text{O}$ (W); Płt. (A); 1,5 W 15°, 45 W 100°.
Biuret	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{OH}$	154,25	1,011	208	212	Płt. (ligr.); tr. r. W; l. r. A, E; 25 bzn. 20°; subl.; wñ. kamfora [ρ]D: + 37° (A).
d-Borneol ¹³⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{Cl}$	172,69	—	132—3	207—8	Płt.; l. r. A; r. E; wñ. kamfora.
Bornylu chlorek	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{Br}$	157,02	1,499	—30,6	155—6	C.; 0,045 W 30°; l. r. A, E; lwp.
Bromobenzen	BrCN	105,93	—	52	61	Igl.; wñ. siln. chrkt. r. E; rzkł. W, A; fzig. silny jad.
Bromocyjan	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}\cdot\text{OH}$	173,02	1,84	63,5	235	Kr. (chl. E); 1,42 W 15°; l. r. A, E;
p-Bromofenol	CHBr_3	252,77	2,890	8	149,6	C.; 0,319 W 30°; l. r. A, E; fzig. zaiczulajaco.
Bromoform	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$	207,07	1,486	6,2	281	Olej; ∞ A, E; lwp.
α -Bromonaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$	207,07	1,605	59	281	Płt. (A); 6 A 20° (92°); l. r. A, E.
β -Bromonaftalen	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{CHBr}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	223,08	—	154	subl.	Płt. (tln); tr. r. W z.; l. r. W g.; l. r. A, E.; leczn. nasenny.
Bromural	$\text{C}_{23}\text{H}_{39}\cdot\text{N}_2\cdot\text{O}_4\cdot 4\text{H}_2\text{O}$	466,52	—	178 bezw.	—	Ślp. (A) + $4\text{H}_2\text{O}$ tt. 105°; 0,67 W 100°; 82,4 A 25°; 0,8 E 20°; 13,1 chl. 25; Alka- loid w. kulezyba, wronie oko; fzig. silny jad, poraż. rdz. pacierz., skurcz mięśni oddech,
Brucyna ¹⁴⁾	$\text{HO}_2\text{C}(\text{CH}_2)_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	118,09	1,560	185	235 rzkł.	Ślp.; 6,84 W 20°; 60,37 W 75°; 7,54 A 15°; 0,35 E 15°.
Bursztynowy kwas						

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Bursztynowy bezwodnik	$(\text{CH}_2\text{CO})_2\text{O}$	100,07	1,104	119,6	261	Igl.(A); tr.r.W, E; r.A.
„ imid	$\text{CH}_2\text{CO.NH.CO.CH}_2$	99,09	—	126	287 rozkl. 266	Płt.+1H ₂ O(A); 24,3W21 ⁰ ; 5,4A24 ⁰
„ nitryl	N : C.CH ₂ .CH ₂ .C : N	80,09	0,985/63 ⁰	57 ⁰	—	Kr.; l.r., W.A; tr.r.E.
1,2-Butadien	CH ₂ :C:CH.CH ₃	54,09	—	—	18	C.wń.czosnku; ∞A,E.
1,3-Butadien (Dwuwi- nyl, erytřen)	CH ₂ :CH.CH:CH ₂	54,09	0,650	-108,7	-4,5	Gaz; l.r.A; ∞E.
1,3-Butadien (Dwuace- tylen)	CH : C.C : CH	49,06	D ₄ ⁰	-36	9,5-10	Gaz; wń słodk.-czosnek; 466mm ³ W25 ⁰ ; l.r.ac.; r.chlf.
Butan	CH ₃ .CH ₂ .CH ₂ .CH ₃	58,12	2,703	-135	0,6	Gaz; 15cm ³ W17 ⁰ ; 1920cm ³ A17 ⁰ ; 3031cm ³ E17 ⁰ .
1,2,4-Butantriol	HO.CH ₂ .CH ₂ .CH(OH).- -CH ₂ OH	106,12	1,18	—	179/18	C,
1-Buten (α-Butylen)	CH ₂ :CH:CH:CH ₂	56,10	0,668	-130	-6	Gaz.
2-Buten (β-Butylen)	CH ₃ :CH:CH:CH ₃	56,10	0,631	—	1	Gaz; cis i trans; l.r.A,E.
p-III-rz.-Butylofenol	(CH ₃) ₃ C.C ₆ H ₄ .OH	150,21	0,908/114 ⁰	99	236-8	Igl.(W); r.W,A,E.
Butylowy alkohol (norm.)I-rz.(1-Butanol)	CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₂ .OH	74,12	0,806	-89	117,7	C.; 7,4W15 ⁰ ∞A,E; fenylo- uretan tl. 61 ⁰ .
Butylowy alkohol (norm.)II-rz. (dl (2-Butanol)	CH ₃ .CH ₂ .CH(OH).CH ₃	74,12	0,808	-89	99,5	C.; 12,5W20 ⁰ ; ∞A,E.
izo-Butylowy alkohol (2-Metylo-1-Propanol)	(CH ₃) ₂ .CH.CH ₂ .OH	74,12	0,816	-108	107,2	C.; r.W; ∞A,E
Butylowy alkohol III-rz. (2-Metylo-2-Propanol)	(CH ₃) ₂ C(OH).CH ₃	74,12	0,789	25,5	82,8	Płt.,Słp.; ∞W,A,E.
2-Butyn (Krotonylen, dwumetyloacetylen)	CH ₃ .C : C.CH ₃	54,09	0,688	—	27-28	C.; r.A,E.

2-Butyn-1,4-diol	HO.CH ₂ .C : C.CH ₂ .OH	86,09	—	58	—	Kr.(oct.etylu); l.r.W; r.A; tr.r.E.
1-Butyn-3-ol	CH ₃ .CH(OH).C : CH	70,09	0,886	—	107	C.
Butyrolakton	<u>CH₂.CH₂.CH₂.COO</u>	86,09	1,128	—	206	Olej; ∞W; r.A.E.
Celobioza ¹⁵⁾	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	342,30	—	225	—	Igl.; l.r.W; tr.r.A; [α] _D ^{24°} (W)
Cellosolve (2-etoksy- etanol)	C ₂ H ₅ O.CH ₂ .CH ₂ .OH	90,12	0,931	—70	135	C.; ∞W,A,E; rozpuszczalnik lakierów.
Celuloza ¹⁶⁾	(C ₆ H ₁₀ O ₅) _x	(162,14) _x	—	—	—	Włókn.; n.r.A,E i inn. rozp. org. r.Cu(NH ₃) ₄ (OH) ₂ .
Cetylowy alkohol	CH ₃ .(CH ₂) ₁₄ .CH ₂ .OH	242,44	0,818/50°	49,5	189 ¹⁵	Plt.(A); l.r.A,E.
d-Chaulmoogrowy kwas	CH:CH.(CH ₂) ₂ .CH. —(CH ₂) ₁₂ .COOH	280,44	—	68,5	247 ¹⁶⁰	Plt.(A); tr.r.A; l.r.E.chlf; [α] _D ^{20°} ; +62° (chlf.)
Chinaldyna (2-Metylo- chinolina)	CH ₃ .C ₉ H ₆ N	143,18	1,101	—	247	C.; tr.r.W; r.A,E.chlf.
Chinalizaryna (1,2,5,8-czterohydro- ksyantrachinon)	(OH) ₂ C ₈ H ₂ (CO) ₂ C ₆ H ₂ - -(OH) ₂	272,20	—	>275	subl.	Czw.igl.; tr.r.A,E; kolor. Mg. Be,Al,Zr,Sc,Ga,Tl.
Chinhydron	C ₈ H ₄ O ₂ .C ₆ H ₄ (OH) ₂	218,20	1,401	171	subl.	Czw.-br.igl.; tr.r.z.W; l.r.g.W; l.r.A,E-żł.; amoniak-żł.
Chinina ¹⁷⁾	C ₂₀ H ₂₁ N ₂ O ₂	324,41	—	174,9	subl.	Kr.(A); Kr.+3H ₂ O tt.57°; 0,05W15°; 0,1W100°; 62A17°; 3E20°; 21,7bzn.80°; [α] _D ^{20°} ; -167°(A); smak b.gorzki;
Chininy siarczan	2C ₂₀ H ₂₁ O ₂ N ₂ +H ₂ SO ₄ + +8H ₂ O	891,01	—	235 bezw.	subl.	Alkaloid w. Kora chinowa; leczn. przeciw gorączk ,malarii Igl.(W); 0,13W10°; tr.A.E.
Chinizaryna	C ₁₈ H ₄ (CO) ₂ C ₆ H ₂ (OH) ₂ - (1,4)	240,20	—	194,5	subl.	Czw.igl.; r.A,E,bzn., KOH,H ₂ SO ₄ .
Chinolina	C ₈ H ₄ N:CH.CH:CH	129,15	1,093	—15	238	C.; wñ.chrkt.; 6W15°; ∞E,CS ₂ ; lwp.; fzgl. jad.
Chinon (p-benzochinon)	O:C ₆ H ₄ :O	108,09	1,318	115,7	subl.	Żł.stp.(W); tr.W; l.r.A,E; lwp; fzgl. drażni błon. śluz., barwi skórę br.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Chloral (Aldehyd trójchloroctowy)	CCl_3CHO	147,40	1,512	-57,5	98	C.; + W → wodzian; + A → alkoholian; wñ. słodkawa, dusząca.
Chloralu wodzian	$\text{CCl}_3\text{CH(OH)}_2$	165,41	1,908	51,6	96	Kr.; 474 W 17°; 250 A 14°; lecn. nasenny.
Chloramina T (1,4)	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NClNa}$	227,65	—	wyb.	—	Słp. + 3 H ₂ O środek dezynfek. i bielący.
Chloroaceton	$\text{CH}_2\text{Cl.CO.CH}_3$	92,53	1,160	—	119,7	C.; r. W.; l. r. A, E; + K ₂ CO ₃ czw.
Chlorobenzen	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	112,56	1,106	-45	132	C.; wñ. aromat.; 0,05 W 30°; l. r. A, E, chlf. bzn.
o-Chlorofenol	$\text{Cl.C}_6\text{H}_4\text{OH}$	128,56	1,240	8,7	175-6	C.; 2,8 W 20°; r. A, E.; wñ. jodoformu.
m-Chlorofenol	$\text{Cl.C}_6\text{H}_4\text{OH}$	128,56	1,270	32,8	214	Igl.; 2,6 W 20°; r. A, E.
p-Chlorofenol	$\text{Cl.C}_6\text{H}_4\text{OH}$	128,56	1,26/45°	42,9	217	Igl.; 2,7 W 20°; l. r. A, E.
Chloroform	CHCl_3	119,39	1,446	-63,5	61,2	C.; wñ. słodkawa; 0,82 W 20°; l. r. A, E; lecn. narkoza.
Chlorofil a ¹⁸⁾	$\text{C}_{55}\text{H}_{72}\text{MgN}_4\text{O}_5\cdot\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	902,49	—	150-3	rzkl.	Cmn. - nb. kr.; l. r. A - nb. - zl. z czw. fluoresc.; l. r. E. ligr. - nb.; w. zl. liście roślin.
Chlorofil b ¹⁹⁾	$\text{C}_{55}\text{H}_{70}\text{MgN}_4\text{O}_6$	907,47	—	183-5	rzkl.	Cmn. - zl. kr.; r. A, E - zl.
α-Chloronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	162,61	1,194	-17	259,3	C.; r. A, E.
β-Chloronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	162,61	1,265	60	265	Pit. (A); l. r. A, E.
Chloroocetowy kwas	$\text{CH}_2\text{Cl.COOH}$	94,50	1,358	61,3	189	Pit.; β - odm. t. t. 56,2° γ - odm. t. t. 50; 614W30°; r. A, E, chlf. bzn. CS ₂ . Nazera naskórek.
Chloroocetan etylu	$\text{CH}_2\text{Cl.CO.O.C}_2\text{H}_5$	122,55	1,159	-26	143,6	C.; ∞ A, E.

Chloropikryna	$\text{CCl}_3, \text{NO}_2$	164,39	1,651	-64	112	C.; 0,17 W 18°; ∞ A; wń. du- sząca; atakuje błony śluzowe. C.; tr. r. W; ∞ A, E.
Chloropren (2-chloro- 1,3-Butadien)	$\text{CH}_2 : \text{CH.CCl} : \text{CH}_2$	88,54	0,958	—	59,4	
o-Chlorotoluen	$\text{Cl.C}_6\text{H}_4.\text{CH}_3$	126,58	1,082	-34	159,5	C.; r. A.
m-Chlorotoluen	$\text{Cl.C}_6\text{H}_4.\text{CH}_3$	126,58	1,072	-47,8	161,6	C.; r. A.
p-Chlorotoluen	$\text{Cl.C}_6\text{H}_4.\text{CH}_3$	126,58	1,070	7,5	162	C.; r. A; lwp.
Cholesteryna (Cholesterol) ²⁰⁾	$\text{C}_{27}\text{H}_{46}.\text{OH}$	386,64	1,067	149	360 rzkl.	Kr. + 1 H ₂ O (rozcz. A); 0,26 W 20°; 1,08 A 17°; 11 A 78°; 18 E 15°; Octan t.t. 114°; w. tłuszcz- cze zwierz. i roślin., kamien. żółc., żółtko jaja kurzego.
Cholina	$\text{HO.CH}_2.\text{CH}_2 -$ $-\text{N}(\text{CH}_3)_3.\text{OH}$	121,18	—	—	—	Kr. rozplyw.; l. r. W, A; n. r. E. Hormon w. żółc, kielki zbóż, chmielu. muchomór; fziłg, pobudza ruch jelit.
Chromon	$\text{C}_9\text{H}_7.\text{O.CH} : \text{CH.CO}$	146,14	—	59	—	Igl. (ligr.); l. r. A, E, chlif. bzn.
Chryzoidyna	$\text{C}_9\text{H}_5.\text{N} : \text{N.C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	212,25	—	117,5	—	Żł. igł. (W); tr. r. g.; W; l. r. A, E, chlif., bzn.; sole - czw.
Cybeton	$\text{CH}_2(\text{CH}_2)_6.\text{HC} : \text{CH}(\text{CH}_2)_6.\text{CH}_2.\text{CO}$	250,40	—	32,5	342	Kr. lwp.; wń. piżmo; oksym : t.t. 92°
Cyjanamid	$\text{H}_2\text{N.CN}$	42,04	1,083	44	140/19	Igl.; l. r. W, A, E; tr. r. CS ₂ ; lwp.; rozkl. w. t. 150°
Cyjanamid wapnia	CaCN_2	80,11	—	—	—	Kr.; n. r. A; + W → rzkl. Nawóz sztuczny.
Cyjanek potasu	KCN	65,12	1,52	623	—	Kr.; 71,6 W 25°; n. r. A; 4,8 CH ₃ OH 20°; fziłg. bardzo silny jad.
Cyjanek sodu	NaCN	49,02	—	562	1497	Kr.; l. r. W.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Cyjanian potasu	KCON	81,11	2,05	—	—	Płt.; l. r. W; n. r. abs. A; 0,62 A wrz. (80%).
Cyjanowodór	HCN	27,03	0,691	-13	25	C.; ∞ W, A; E; wń. migdały, izig. b. silny jad.
Cyklobutan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	56,10	0,703	-80	11-12	Gaz; l. r. A, ac.
1,3-Cykloheksadien	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	80,12	0,840	—	80,4	C.; r. A; l. r. E; wń. słodkawa.
Cykloheksan	C_6H_{12}	84,16	0,779	6,4	80,8	C.; ∞ A, E; wń. słodk. różana.
Cykloheksanol	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{OH}$	100,16	0,962	22-5	160,5	Igl.; 5,67 W 11°; r. A, E; ∞ bzn; hygroskop.; wń. kamfor.; fenylouretan t. t. 82°.
Cykloheksanon	$\text{CO} \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2$	98,14	0,946	-45	155-6	Olej; 2,4 W 31°; r. A, E; wń. mięta;
Cykloheksanonu oksym	$\text{C}_6\text{H}_{10} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	113,16	—	89-90	204	Sip. (ligr.); r. W; l. r. A, E; tr. r. ligr.; + H_2SO_4 ogrz. → ϵ -Kaproilaktam.
Cykloheksen	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	82,14	0,810	-103,7	83,3	C.; r. A, E.
Cykloheksylamina	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{NH}_2$	99,17	0,819	—	134	C.; chlorowodorek t. t. 206°; l. r. W, A; tr. r. E.
Cykloheksylu bromek	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{Br}$	163,06	1,333	—	163	C.; r. A, E; wń. przenikliwa.
Cyklooktatetraen	$\text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}$	104,14	0,921	-7	42/17	Żł. olej; wń. słodkawa.
1,3. Cyklopentadien	$\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	66,10	0,805	—	42,5	C.; ∞ A, E.

Cyklopentanon	$\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	84,11	0,948	-58	130,6	Olej; tr. r. W; ∞ A, E. Oksym t. t. 58,5°.
Cyklopentan	$\text{CH}_2 \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2$	70,13	0,754	-93,3	49,5	C.; ∞ A, E.
Cyklopropan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	42,08	0,72/-78	-127	-34,5	Gaz; i. r. A, E.
p-Cymen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	134,21	0,857	-73,5	176,7	C.; r. A, E; wń. marchwi.
Cynamonowy aldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CHO}$	132,15	1,049	-7,5	250-2	C.; r. A, E; wń. cynamonu fenylohydrazon t. 108°.
Cynamonowy alkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	134,17	1,044	33	275,5	Igl.; r. W; i. r. A, E.
Cynamonowy kwas (trans)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{COOH}$	148,15	1,247	135-6	300	Płt. (A); 0,04 W 18°; 23,8 A 20°; i. r. E; 5,9 chl. 17°; w. balsamy, rabarbar.
Cynamonian etylu	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{OC}_2\text{H}_5$	176,20	1,049	12	271	C.; r. A, E.
Cynchonina ²¹⁾	$\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}$	294,38	—	255	subl.	Słp. (A); 0,027 W 20°; 0,87 A 25°; 0,56 E 25°; $[\alpha]_D^{20}$: + 224,5° (A); Alkaloid w. kora chinowa; rozdz. kw. racem; fzig. słab. jad.
Cyneol (Eukaliptol) ²²⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	154,24	0,927	1	176-7	C.; 0,22 W 15°; ∞ A, E; wń. kamfora.
Cynkoetyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Zn}$	123,50	1,182	-28	118	C.; + W \rightarrow rzkt.; r. E; wń. przenikl.; zapala się na powietrzu.
I-Cysteina	$\text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	121,15	—	—	—	Kr.; r. W, oct., NH_4OH ; chlo- rowodorek: t. t. 175-8°; utlen. \rightarrow cystyna.
I-Cystyna	$[\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{S}]_2$	240,29	—	258 rzkt.	—	Płt. (rzc. HCl.); 0,011 W 19°; 0,045 W 70°; n. r. A, E; i. r. alkalia.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cieź. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Cytozyna (2-hydro- ksy-6-aminopirymidyna)	$\text{N:C(NH}_2\text{):CH:CH:N:C.OH}$	111,10	—	320-5 rzkł.	—	$\text{Pt} + \text{H}_2\text{O(W); 0,7W25^0; tr.r.A;}$ n.r.E; w.k.w. nukleinowe.
Cytral a (Geranial) ²³⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152,23	0,890	—	118/ ₆	Olej; ∞ A,E; wń. cytryny.
Cytral b (Neral)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152,23	0,900	—	103/ ₁₂	Olej; ∞ A,E; wń. cytryny.
d-Cytronellal ²⁴⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	154,24	0,856	—	207	Olej; tr.r.W; ∞ A,E; w. olejek cytrynowy; $[\alpha]_{\text{D}}^{15}; +13^0$.
d-Cytronellol ²⁵⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$	156,26	0,867	—	222	Olej; tr.r.W; ∞ A,E; wń. różny; $[\alpha]_{\text{D}}^{17}; +4^0$.
Cytrynowy kwas	$\text{HO.C(CH}_2\text{.CO}_2\text{H)}_2\text{.-}$ $\text{-CO}_2\text{H}$	192,12	1,542	153	—	$\text{Kr.} + \text{H}_2\text{O(W); 73 3W20^0;}$ $75,9\text{A}15^0; 2,26\text{E}15^0$; bakterio- bójcz.
Czterochlorek węgla	CCl_4	153,84	1,594	—22,9	76,7	C.; 0,077W25 ⁰ ; ∞ A,E; wń. eter.; niepalny; fzl.g. znieczul.
(1,2,4,5)-Czterochloro- benzen	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215,90	1,734/ ₁₀	139	243-6	Igl(E.bzn.); n.r.z.A; tr.r.g.A; r.E.bzn., CS_2 .
sym-Czterochloroetan	$\text{CHCl}_2\text{.CHCl}_2$	167,86	1,600	—42,5	146,2	C.; ∞ A,E; wń. chloroform. fzl.g. jad.
Czterochloroetylen	$\text{CH}_2\text{:CCl}_2$	165,85	1,624	—22,4	120,8	C.
Czteroelek ołowiu	$(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{Pb}$	323,45	1,653	—	200 rozkl.	C.; ∞ E; lwp.; środek przeciw- stukowy; fzl.g. jad.
Czterofluoroetylen	$\text{CF}_2\text{:CF}_2$	100,02	—	—142,5	—78,4	Gaz.
(1,2,3,4)-Czterohydro- chinolina	$\text{C}_8\text{H}_4\text{ (CH}_2\text{)}_4\text{NH}$	133,18	1,059	20	251	C.; tr.r.W; ∞ A,E; chlorowo- dorek tt. 181 ⁰ .
Czterohydrofuran	$\text{O.CH}_2\text{.CH}_2\text{.CH}_2\text{.CH}_2$	72,10	0,888	—	64-6	C ; l.r.W; r.A; n.r.E.

Czterometylenodwu- amina	$H_2N \cdot (CH_2)_4 \cdot NH_2$	88,15	0,870	23-4	158-60	Kr.; t.r.W; w.gnijącezwłoki
Czterometylenoglikol (1,4-Butandiol)	$HO \cdot CH_2 \cdot (CH_2)_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	90,12	1,017	19	230	C.; ∞ W,A; tr.r.E; smak pa- lący, gorzki.
Czteronitroceluloza	$C_{12}H_{16}(ONO_2)_4O_6$	504,28	1,66	—	—	Bzk.n.r.A,E,bzn; r.A + E; składnik kolodium.
D. D. T.	$CCl_3 \cdot CH(C_6H_4Cl)_2$	354,51	—	106-7	—	Igl.(heksan.A+E); lz.A; r.E; bzn.,ligr.; środek owadobójczy
Dekalan (cis)	$C_{10}H_{18}$	138,25	0,895	—51	193	C.; r.A,E.
Dekalan (trans)	$C_{10}H_{18}$	138,25	0,873	—36	185	C.; r.A,E.
Dekstryna	$(C_6H_{10}O_5)_x$	(162,14)x	1,038	rzkl.	—	Bzk.; t.r.W; n.r.A,E.
Dioksan (1,4)	$O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2$	88,10	1,033	11,3	100,8	C.; ∞ W,A,E; wń. aromat.
Dimedon (1,1-Dwumetylo-3,5- -cykloheksandion)	$(CH_3)_2C \cdot \underline{CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2}$	140,18	—	145-8	—	Kr.; 0,416W25°; tr.r.E,bzn., chlf.,ligr.; odczn. aldehydy.
Duleyna (p-Etoksyfeny- lomocznik)	$H_2N \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5$	180,20	—	173-4	—	Plt.(rozc.A); 0,125W15°; 2W 100°; 4A15°(90°/o); r.E; smak b. słodki.
Dwuacetyl	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot CH_3$	86,09	0,963	—	87-8	Zł.-zl.c.; t.r.W; ∞ A,E.
Dwuallyl(1,5-Heksadien)	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot (CH_2)_2 \cdot CH \cdot CH_2$	82,14	0,688	—141	59,6	C.; r.E.
p-Dwuaminoantrachinon	$C_6H_4 \cdot (CO)_2 \cdot C_6H_2(NH_2)_2$	238,23	—	268	—	F.igl.(rozc.pirydyna); tr.r.g.W; r.A; t.r.anilin.,pirydyn.bzn.
Dwuaminodwufeny(2,4)	$H_2N \cdot (C_6H_4)_2 \cdot NH_2$	184,23	—	45	363	Igl.(rozc.A); tr.r.W; t.r.A,E.
o-Dwuanizydyna	$[CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4(NH_2)]_2$	244,28	—	137	—	Plt.; 2form.igl.tt.131°; t.r.A,E,bzn.
Dwuazometan	$CH_2 : N : N$	42,04	—	—145	-24	Gaz zł.; r.A,E; wyb. ogrz.; fzlg. b. silny jad.
Dwuaaminobenzen	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot NH \cdot C_6H_5$	197,23	—	98	rozkl.	Zł.pit.(A); tr.r.W; t.r.g.A,E.
Dwubenzoil (Benzyl)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	210,22	1,520	95	346-8	Sfp.(A); t.r.A,E.
p-Dwubromobenzen	$Br \cdot C_6H_4 \cdot Br$	235,92	2,261	87	219	Plt.(A,ligr.); 16,3A30°; 61,3E20°

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
dl-Dwubromobursztynowy kw.	$\text{HO}_2\text{C} \cdot (\text{CHBr})_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	275,90	—	166-7	rzkt.	Kr. (W); l. r. W; g. W → rzkt.
o-Dwuchlorobenzen	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl}$	147,01	1,305	-17,5	179	C.; tr. r. W; r. A.
m-Dwuchlorobenzen	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl}$	147,01	1,288	-24,4	172	C.; tr. r. W; r. A.
p-Dwuchlorobenzen	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl}$	147,01	1,458	53	173,7	Płt. (A); subl.; 0,008 W 30°; l. r. g. A, E, bzn.
1,4-Dwuchlorobutan	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{Cl}$	127,01	—	-38,7	161-3	C.
1,2-Dwuchloroetylen, cis	$\text{CHCl} : \text{CHCl}$	96,95	1,291	-80,5	60,1	C.; ∞ A, E. } cins+trans t. w. 55°
1,2-Dwuchloroetylen, trans	$\text{CHCl} : \text{CHCl}$	96,95	1,265	-50	48,4	C.; ∞ A, E.
1,1-Dwuchloroetylen	$\text{CH}_2 : \text{CCl}_2$	96,95	1,250	—	37	C.; ∞ A, E.
Dwuchloroetylowy eter (sym., β, β') (Chlorex)	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	143,02	1,222	-50	178,5	C.; 1,02 W 15°; r. A, E; fzlg. jad.
Dwuchlorooctowy kw.	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{COOH}$	128,95	1,571	10,8	194	C.; r. W, A, E.
Dwuetyjan	$\text{NC} \cdot \text{CN}$	52,04	—	-27,9	-21,2	gaz; 350cm ³ W 30°; 2600cm ³ — — A 20°; 500 cm ³ E 20°; fzlg jad.
Dwuetyloamina	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$	73,13	0,712	-50	55,5	C.; ∞ W < 144°; r. A, E. palna.
Dwuetyloanilina	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	149,23	0,935	-38,1	216,5	Olej; tr. r. W; r. A, E, chlf.
Dwuetylowy eter	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	74,12	0,719	-116,3	34,6	C.; 7,5 W 16° ∞ A, chlf.; fzlg. znieczul.

Dwuwetylowy keton	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5$	86,13	0,816	-42	101,7	C.; 4,6 W 20°; 3,7 W 100°; ∞ A, E; Semikarbazon t.t. 139°.
Dwuwetylu siarczan	$(C_2H_5O)_2SO_2$	154,18	1,183	-24,5	208 rzkł.	Olej; r. A, E, bzn.; wñ. mięty.
Dwuwetylu siarczek	$(C_2H_5)_2S$	90,18	0,837	-102	92	C.; 0,31 W 20°; r. A, E.
Dwufenylowy eter	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_5$	170,20	1,15/10	27	259	Płt. (A); l. r. A; ∞ E; wñ. geranium.
2,2'-Dwufenol	$HO \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot OH$	186,20	1,342	109	326	Płt. + H ₂ O (W); tt. 73-5°; tr. r. W; l. r. A, E, rztw. sody.
Dwufenyl	$C_6H_5 \cdot C_6H_5$	154,20	1,18/0	70,5	255	Płt. (A); 9,98 A 20°; r. E, bzn., chlł.; lwp.
Dwufenyloamina	$(C_6H_5)_2NH$	169,21	1,159	54	302	Płt. (ligr.); 0,03 W 25°; 56 A 20°; l. r. E, oct.; wñ. miła.
Dwufenylometan	$(C_6H_5)_2CH_2$	168,22	1,013	27	260-1	Igl.; l. r. A, E, chlł.; wñ. pomarańczy.
sym. Dwufenylo-mocznik (Karbanilid)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	212,24	1,239	239	260	Słp. (A); 0,015 W 25°; tr. r. A; r. E.
N,N'-Dwufenylo-tiomocznik (Tiokarbanilid)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot NH \cdot C_6H_5$	228,30	1,321	154-5	rzkł.	Płt. (A); tr. r. W; l. r. A, E, alkalia, smak grzk.
Dwumetyloamina	$(CH_3)_2NH$	45,08	2,01/0	-96	7	C.; wñ. amoniak.; l. r. W; r. A.
N-Dwumetyloanilina	$(CH_3)_2N \cdot C_6H_5$	121,17	0,955	2	193	C.; tr. r. W; r. A, E;
2,3-Dwumetylo-1,3-butadien	$CH_2 \cdot C(CH_3) \cdot C(CH_3) \cdot CH_2$	82,14	0,745/0	-65	69,6	C.;
Dwumetyloglioksym	$[CH_3 \cdot C(N \cdot OH)]_2$	116,12	-	234	subl.	Kr. (rozcz. A); l. r. A, E; + sole Ni → czw. osad.
N,N'-Dwumetylo-mocznik	$CO(NH \cdot CH_2OH)_2$	108,10	-	138-40	-	Płt. (W. rozcz. A); r. W, g. A; n. r. E.
Dwumetylowy eter	$CH_3 \cdot O \cdot CH_3$	46,07	2,109	-138,5	-23,7	Gaz; 3700 cm ³ W 18°; r. A, E.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wżnienia	Charakterystyka
Dwumetylu siarczan	$(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}_2$	126,13	1,328	— 32	188,5	Olej; + W → rzkl.; r. A, E, bzn.; fzlg. nażera błon. śluz., jad.
o-Dwinitrobenzen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$	168,11	1,565	118	319	Igl. (W, oct.); pīt. (A); 0,01 W 15°; 0,38 W 100°; 3,8 A 25°; 33 A 78°; 27,1 chlf. 18°; lwp.
m-Dwinitrobenzen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$	168,11	1,575	89,8	297	Pīt.; 0,065 W 30°; 0,32 W 100°; 3,5 A 20°; 32,4 chlf. 18°; lwp.
p-Dwinitrobenzen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$	168,11	1,625	172	298	Igl. (A); 0,008 W 15°-0,18 W 100°; 0,4 A 20°; 1,82 chlf. 18°; subl.; lwp.
1, 2, 4-Dwinitrochloro- benzen	$\text{Cl}\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$	202,56	1,697	50	315	Igl.; r. A, E.
1, 2, 3-Dwinitrofenol	$(\text{O}_2\text{N})_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$	184,11	1,681	144	—	Zł. igł. (W); tr. r. z. W; l. r. g. A, E.
1, 2, 4-Dwinitrofenol	$(\text{O}_2\text{N})_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{OH}$	184,11	1,683	114	—	Pīt. igł. (W, A, E); 0,5 W 18°; 4,76 W 100°; 3,95 A 20°; 3,07 E 15°; lwp.; fzlg. nażera bł. śluz., jad.
1, 5-Dwunitronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO}_2)_2$	218,16	—	217,5	sub	Igl. (oct.); tr. r. A; bzn.
1, 8-Dwunitronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO}_2)_2$	218,16	—	172	rzkl.	Pīt. (chlf.); 0,189 A 19°; 0,72 bzn. 19°;
1, 3, 5-Dwunitrotoluen	$(\text{O}_2\text{N})_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CH}_3$	182,13	1,267/ 110	92	subl.	Igl. (oct.); tr. r. W; l. r. A; l. r. E; lwp.
2, 2, -Dwupirydył ²⁶⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_8\text{N}_2$	156,18	—	69,5	272,5	Kr. (A); 0,5 W; l. r. A, E, bzn.; chlf.; wñ. aromat.; odczn. Fe ⁺⁺⁺ .
Dwusiarezek węgla	CS_2	76,13	1,263	—108,6	46,3	C.; 0,22 W 22°; ∞ A, E, bzn.
Dwuwinyloacetylen	$\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{C}\cdot\text{C}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2$	78,11	0,785	—	83,5	C.
Dziesięciometyleno- dwuamina	$\text{H}_2\text{NCH}_2(\text{CH}_2)_8\text{NCH}_2$	172,31	—	—	140/12	C.; chlorowodorek ; t. t. 309°

Dziesięciometyleno- glikol	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	174,28	—	71,5	179/11	Kr.; tr. r. W; r. A; n. r. E.
Elaidynowy kwas (trans)	$\text{C}_3\text{H}_{17}\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{COOH}$	282,46	0,851	51,5	288/100	Plt. (A); r. A; E, bzn., chlf.
Enantowy aldehyd (Heptanal)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CHO}$	114,18	D_4^20	— 45	155	C.; tr. r. W; r. A; ∞ E.
Eozyna ²⁷⁾	$\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{Br}_4\text{O}_3$	647,93	—	—	—	Kr. (oct.); r. A; tr. r. E; rztw. w alkaliach zł. fluoresc.
Epichlorhydryna	$\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	92,53	1,180	— 48	117	C.; tr. r. W; ∞ A, E.
Erytren, p.:1,3-Butadien.	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	122,12	1,451	120	329 31	Sip.; 61 W 20°; tr. r. A; n. r. E; smak słodki
Etan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_3$	30,07	1,356	— 172	— 88,5	Gaz; 4,7 cm ³ W 20°; 150 cm ³ A; bezwonny.
Etylen (Eten)	$\text{CH}_2 : \text{CH}_2$	28,05	1,260	— 169,5	— 103,9	Gaz; 22,6 cm ³ W 0°; 350 cm ³ A; l. r. E; wñ. dusząca, eterycz.
Etylenu bromek	$\text{C}_2\text{H}_4\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	187,88	2,180	10	131,6	C.; 0,431 W 30°; ∞ A, E.
Etylenu chlorek	$\text{CH}_3\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	98,97	1,257	— 35,3	83,7	C.; 0,865 W 25°; r. A, E.
Etylenu cyjanohydryna	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	71,08	1,06/g ^o	—	222	C.; ∞ W, A; 1,64 E 15°
Etyleno-dwuamina	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	60,10	0,902	8,5	116,5	C.; + H ₂ O; t. t. 10°; t. wrz. 118°, gęst. 0,970; l. r. W; r. A; 0,3 E.
Etylenu tlenek (1.2-Epoksyetan)	$\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2$	44,05	0,89/g ^o	— 111	10,7	Gaz; ∞ W, A, E; przy 400° → → Acetaldehyd.
Etyloamina	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2$	45,08	0,684	— 80,6	16,6	C. wñ. amoniak. ∞ W, A, E; chlorowodorek t. t. 109°.
Etyloanilina	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	121,17	0,963	— 63,5	206	C.; chlorowodorek t. t. 176°.
Etylobenzen	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	106,16	0,867	— 94	136	C.; tr. r. W; ∞ A, E.
Etylo-β-naftyłowy eter (Nerolina, bromelia)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	172,22	1,06	37,5	282	Plt.; tr. r. A; r. E, ligr.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Etylowylnowy eter	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	72,10	0,763	—	35,5	C.; tr. r. W; r. A; ∞ E.
Etylowy alkohol (Etanol)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	46,07	0,789	-114	78,3	C.; ∞ W, E, chlF.
Etylowy merkaptan (Etantiol)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH}$	62,13	0,840	-121	34,7	C.; 1,5 W 15°; r. A, E.
Etylu azotan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	91,07	1,105	-102	87,7	C.; 3,09 W 55°; r. A; E.
Etylu azotyn	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	75,07	0,900	—	17	C.; wñ. owoc.
Etylu bromek	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{Br}$	108,98	1,458	-119	38,4	C.; 0,91 W 20°; ∞ A, E.
Etylu chlorek	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{Cl}$	64,52	0,917/°	-139	13	C., tr. r. W; ∞ A, E; wñ. eterycz.
Etylu jodek	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{J}$	155,98	1,933	-111	72,3	C.; 0,4 W 20°; r. A, F.
Eugenol (1,2,4-allylogwajakol)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)_2\text{OH}$	164,20	1,063	-10,4	253,5	Olej; tr. r. W; l. r. A, E; wñ. goździk; w. olej goźdz.; utlen. \rightarrow wanilina.
Fenacetyna (1,4)-	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	179,21	—	135	—	Płt. (rozcz. A); 0,05 W 14°; 0,11 W 25°; 0,64 A 25°; 1,57 E 25°; lezn. przeciwgorączk., bólowy.
Fenantren	$\text{C}_9\text{H}_7 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	178,22	1,063/ 100°	100	340	Płt. (A); 2,62 A 16°; 10,08 A 78°; 8,93 E 15°; 16,72 bzn. 15,5°; 33 tln. 16 Pikrynian tt. 145°.
Fenantrenochinon	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	208,20	1,405	207	360	Pom. igł.; tr. r. z. W; r. g. W, A; l. r. E; 0,45 bzn. 20°; l. r. g. oct.
Fenetol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5$	122,16	0,966	-30,2	172	C.; l. r. A, E; wñ. aromat.
o-Fenetydyna	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5$	137,17	—	-21	229	Olej; tr. r. W; r. A, E; Acetylo pochodna tt. 79°.

p-Fenetydyna	$H_2N.C_6H_4.OC_2H_5$	137,17	1,061	2,4	254-5	C.; tr. r. W; r. A. E.
Fenoksyoctowy kwas	$C_6H_5O.CH_2.COOH$	152,14	—	99	285 rzkł.	Płt., igł. (W); 1,2 W ₁₀ ⁰ ; r. A, E; auksyna.
Fenol	$C_6H_5.OH$	94,11	1,072	41	182	Igl.; 8,2 W 15 ⁰ ; ∞ W > 65,3 ⁰ ; ∞ A, E; wń. chrkt.; fzlg. nażera skóry; dezynfek.
Fenofaltaina ²⁸⁾	$C_{20}H_{11}O_4$	318,31	—	254	subl.	Kr.; 0,0175 W 20 ⁰ ; 20,9 g A 20 ⁰ ; 5,92 E 20 ⁰ ; r. alkalia czw.
o-Fenolosulfonowy kwas	$HO.C_6H_4.SO_3H$	174,17	—	50	—	Kr. i. r. W; + g. H ₂ SO ₄ → p — fenolosulf. kw.
o-Fenylenodwuamina	$H_2N.C_6H_4.NH_2$	108,14	—	103,8	256-8	Płt. (chlf.); 4,22 W 35 ⁰ ; i. r. A, E, chlf.
m-Fenylenodwuamina	$H_2N.C_6H_3.NH_2$	108,14	1,139/15 ⁰	62,8	282-4	Kr. (A); 26,9 W 24 ⁰ ; i. r. A; r. E. kolor. azotyny.
p-Fenylenodwuamina	$H_2N.C_6H_4.NH_2$	108,14	—	139,7	267	Płt. (A); 3,85 W 24 ⁰ ; i. r. A, E; + drzewo czw.; fzlg. jad.
Fenylacetalddehyd	$C_6H_5.CH_2.CHO$	120,14	1,025	—10	192-4	C.; tr. r. W; r. A, E; wń. hiacent.
l-Fenylalanina	$C_6H_5.CH_2CH(NH_2).COOH$	165,18	—	283 rzkł.	subl.	Igl., płt. (W); 2,74 W 20 ⁰ ; 6,11 W 70 ⁰ ; tr. r. A; [α] _D — 35 ⁰ (W); Niezbędny w pożywieniu składnik protein.
β-Fenylotetylowy alkohol	$C_6H_5.CH_2.CH_2.OH$	122,16	1,023/13 ⁰	—	220	Olej; r. W, rozcz. A; wń. aromat. w. olej. różnany, kwiat pom.
Fenylhydrazyna	$C_6H_5.NH.NH_2$	108,14	1,097	19,6	243,5	Płt.; tr. r. z. W; ∞ A, E, chlf., bzn.; fzlg. jad., egzemy skóry.
Fenylotydrazyny chlorowodrek	$C_6H_5.N_2.HCl$	144,60	—	240	subl.	Płt. (A); i. r. W; r. A; n. r. E.
Fenylotydrosyloamina	$C_6H_5.NH.OH$	109,12	—	82 rzkł.	—	Igl. (W); 2 z. W; 10 g. W; i. r. A, E, chlf.
l-Fenyl-3-metylo- pyrazolon	$\overline{CH_2.CO.N(C_6H_5).N:C}$ H ₃ C	174,15	—	127	287/508 ⁰	Słp. (W); tr. r. z. W; i. r. g. W; i. r. A, tr. r. E; r. kw. i alkalia.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
α - Fenylonaftyloamina	$C_{10}H_7.NH.C_6H_5$	219,27	—	62	335/ ²⁸⁸	Igl. (A); t. r. A, E, bzn.; r. nb. fluoresc.
β - Fenylonaftyloamina	$C_{10}H_7.NH.C_6H_5$	219,27	—	108	395	Igl. (CH_2OH); tr. r. z. W, E; r. nb. fluoresc.
Fenylonitrometan	$C_6H_5.CH_2.NO_2$	151,13	1,160	—	118/ ¹⁶	Zł. c.
Fenyllooctowy kwas	$C_6H_5.CH_2.COOH$	136,14	1,23	78	144/ ¹²	Płt.; 1,8 W 25°; t. r. A, E.
Fenyllooctan etylu	$C_6H_5.CH_2.CO.OC_2H_5$	164,19	1,033	—	227	C.; wñ. b. miła.
Fenyllooctowy nityl (cyjanek benzylu)	$C_6H_5.CH_2.CN$	117,14	1,016	-24,6	233—4	C.; r. A, E.
4-Fenylloscymikarbazyd	$C_6H_5.NH.CO.NH.NH_2$	151,17	—	128	140	Płt. (W); tr. r. g. W; t. r. A;
Fenylowy olejek gorzyc.	$C_6H_5.N : CS$	135,18	1,128	-21	rzkl. 218,5	n. r. E. C.; r. chlif.
Fitol ²⁹⁾	$C_{26}H_{39}.OH$	296,52	0,852	—	203/ ⁹	Olej; ∞ A, E, CH_2OH ; w. roślin.
Flawon	$C_6H_4.CO(C_6H_5):CH.CO$	222,23	—	99	—	Igl. (ligr.); t. r. A, E.
Floroglueryna	sym. $C_6H_3(OH)_3$	126,11	—	217—9	subl.	r. w. H_2SO_4 f.-nb. fluoresc. Płt.; igł. + 2 $H_2O(W)$; tt. 117°; 1,07° W 20°, t. r. A, E; smak słodk.
Fluoren	$C_{10}H_4.C_6H_4.CH_2$	166,21	—	115	293-5	Płt. (A); tr. r. z. A; t. r. E.
Fluoresceina ³⁰⁾	$C_{20}H_{12}O_5$	332,30	—	314—6	subl.	Czw. kr. (A); 0,005 W 20°;
Fluorobenzen	$C_6H_5.F$	96,10	1,023	rozkl. -41,2	85	tr. r. A, E; r. zl. fluoresc.
Formaldehyd (Mrówkowy ald.)	H.CHO	30,03	0,815/ -20°	-92	-21	C.; 0,15 W. 30°; r. A. Gaz; 83 g W 18°; r. A, E; wñ. dusząca; polimer \rightarrow para for- maid. i polioksymetylen.
Formamid (Mrówkowy amid)	H.CONH ₂	45,04	1,134	2,5	105/ ¹¹	C.; ∞ W, A; tr. r. E; hygroskop.
Fosgen	COCl ₂	98,92	1,392	-118	8	Gaz; tr. r. z. W; tr. bzn., tln.; wñ. dusząca; fsłg. silny jad.
d-Fruktoza ³¹⁾	$C_6H_{12}O_6$	180,15	1,670	102—4	—	Igl. + $\frac{1}{2} H_2O(W)$; 355 W 20°; 8,5 A 18°; r. E; [α] _D ²⁰ : -133,5° \rightarrow - 92° (W).

Ftalid	$C_8H_4 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO$	134,13	—	75	290	Igl., pft. (W); r. g. W; tr. A. E.
Ftalowy bezwodnik	$\overline{C_8H_4 \cdot CO \cdot O \cdot CO}$	148,11	1,527	131,6	285,1	Igl. (A); r. W. A.
Ftalowy kwas	$\overline{C_8H_4(COOH)_2}$	166,13	1,59	191	—	Pft. (W); 0,54 W 14°; 18 W 99°; 11,7 A 18°; 0,68 E 15°; n. r. chlf.
Ftalan dwuetylu	$C_2H_4(CO \cdot OC_2H_5)_2$	222,23	1,117	—	298—9	C.; r. A. chlf.
Fumarowy kwas (trans)	$HO_2C \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	116,07	1,625	286—7	subl.	Igl., pft.; 0,69 W 17°; 4,76 A 17° tr. r. E.
Furan	$O \cdot CH : CH \cdot CH : CH$	68,07	0,937	—	32	C.; t. r. A. E.; + drażg. sosn. zl.
Furfuroł (Furfurylowy ald.) ³²⁾	$C_4H_3O \cdot CHO$	96,08	1,159	—36,5	161,6	Olej; 8,3 W 20°; t. r. A. E.; wñ. chrkt.; w. kukurydza.
Furfurylowy alkohol	$C_4H_3O \cdot CH_2OH$	98,10	1,133	—	170-1	C.; ∞ W; t. r. A. E.; wñ. chrkt.; smak grzk.; octan twrz. 176°.
Furfuryloamina	$C_4H_3O \cdot CH_2 \cdot NH_2$	97,11	1	—	145-6	Olej; ∞ W.
d Galakturonowy kw. ³³⁾	$OH \cdot C \cdot (CHOH)_4 \cdot COOH$	194,14	—	159	—	Igl.; [α]D : + 53,4°.
Calasowy kwas	$(1,3,4,5)HOOC \cdot C_6H_2 \cdot (OH)_3$	170,12	1,694	239 rzkl.	rzkl.	Igl. + H ₂ O; 1,2 W 20° 33, W 100°; 22,2 A 15°; 2,5 E 15°; nr. chlf., bzn.; ogrz. 240 → pirogallol.
Geraniol (cis) ³¹⁾	$C_{10}H_{17} \cdot OH$	154,25	0,884	—15	230	C.; ∞ A. E.; wñ. róży; octan t. wzr. 242°.
Gliceryna	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2$ OH	92,09	1,260	20	290	C.; ∞ W. A.; n. r. E. chlf.
Glicerynowy aldehyd	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CHO$	90,08	—	138	—	Igl. (rozc. CH ₃ OH); r. W; tr. r. A. E.
Gliceryny α-chlorohy- dryna	$CH_2Cl \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH$	110,54	1,321	—	129/32	C.; ∞ W. A.; r. E; smak słodk.
Gliceryny β-chlorohy- dryna	$HO \cdot CH_2 \cdot CHCl \cdot CH_2 \cdot OH$	110,54	1,328/0°	—	146/18	C.
Glicyd (2,3-Epoksy-1- propanol)	$O \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot OH$	74,08	1,111	—	162-3 rzkl.	C.; ∞ W. A. E.; n. r. bzn.
Glicyna, Glikokol p. Aminooctowy kwas Glikogen	$(C_2H_3O_2)_x$	(162,14)x	—	—	—	Bezpost.; t. r. g. W; n. r. z. A. E.; w. wątroba, mięśnie.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Glikol dwucetylenowy	$O(CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH)_2$	106,12	1,117	-10,4	244,5	C.; r.W,A,E.
Glikol etylenowy	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	62,07	1,113	-11,2	197,4	C.; ∞ W,A; 1,1E13 ^o ; smak słodk.
Glikolu chlorohydryna (Etylenu chlorohydryna)	$CH_2Cl \cdot CH_2OH$	80,53	1,199	—	129,5	C.; azeotrop: 41% + 59% H_2O o t.w. 97,8 ^o .
Glikolu dwaazotan	$O_2N \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot NO_2$	152,07	1,496	—	—	C.; wyb.
Glikolu dwoocian	$CH_3CO \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot -$ $-O \cdot OC \cdot CH_3$	146,14	1,111	-31	190,2	C.; 14,3W22 ^o ; ∞ A,E.
Glioksal	$OHC \cdot CHO$	58,04	1,14	15	51	Żł.sfp.; r.W; l.r.A,E; pary zł.
Glioksym	$HO \cdot N : CH \cdot CH : N \cdot OH$	88,07	—	178	subl.	Płt.(W); l.r.g.W,A,E.
d-Glukonowy kwas ⁸⁵⁾	$HO \cdot CH_2 \cdot (CHOH)_4 \cdot$ CO_2H	196,15	—	125-6	—	Syrop + 2 H_2O ; r.W; n.r.A.
d-Glukoza ⁸⁶⁾	$C_6H_{12}O_6$	180,15	1,544	146	200 rozkł.	Kr. + 1 H_2O (W): tt. 83 ^o ; 54,32W 0,5 ^o ; 120,5W30 ^o ; 243,8W50 ^o r.A; n.r.E; $[\alpha]D^{20}$: +52,5 ^o (W).
Glutarowy kwas	$CH_2(CH_2 \cdot COOH)_2$	132,11	1,429	97-8	302-4	Kr.; 64W20 ^o ; l.r.A,E.
Guanidyna	$H_2N \cdot C(:NH) \cdot NH_2$	59,07	—	—	—	Kr. rozplyw.; silna zasada.
Guanina (2-amino-6-hydroksypuryna)	$C_5H_5N_5O$	151,13	—	360 rozkł.	—	Igl.; tr.r.A,E; r. alkalia. w. kwasy nukleinowe.

Gwajakol	$(1,2)\text{HO.C}_6\text{H}_4.\text{OCH}_3$	124,13	1,129	28,3	205	Sfp.; 1,88W15 ^o ; I.r.A,E; wn. aromat.; leczn. antysept.
Heksan	$\text{CH}_3.(\text{CH}_2)_4.\text{CH}_3$	86,17	0,660	-94,3	69	C.; 0,01W15 ^o r.A,E.
n-Heksyłowy alkohol (1-Heksanol)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{OH}$	102,17	0,818	-51,6	157,2	C.; 0,59W20 ^o ; r.A; ∞C.
3-Heksyn-2,5-diol	$\text{CH}_3.\text{CHOH.C}:\text{C}.\text{CHOH}.\text{CH}_3$	114,14	1,021 1,023	69-70 142	122/15	Kr.
Hematyna	$\text{C}_3\text{H}_{32}\text{O}_4\text{N}_4\text{Fe}(\text{OH})$	633,48	D ³⁷	>200	—	Br.bzk.; tr.r.g.A; r.alkalia.
Hemina ³⁷⁾	$\text{C}_{34}\text{H}_{31}\text{O}_4\text{FeN}_4\text{Cl}$	651,92	—	—	—	Czw.kr.; z krwi.
Heptan	$\text{CH}_3.(\text{CH}_2)_5.\text{CH}_3$	100,19	0,684	-90	93,4	C.; 0,005W15 ^o ; I.r.A; ∞E.
r-Heptyłowy alkohol (1-Heptanol)	$\text{CH}_3.(\text{CH}_2)_6.\text{CH}_2\text{OH}$	116,20	0,820	-41,5	155,4	C.; r.A,E.
Heroina (Dwuacetylo- morfina	$\text{C}_{17}\text{H}_{17}(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{NO}$	369,40	—	171-2	—	Kr.; 0,058W15 ^o ; 4z.A; 1,4E; Alkaloid w. mak.; fzig.zniecz. narkotyk.
Histamina ³⁸⁾	$\text{C}_3\text{H}_9\text{N}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{NH}_2$	111,15	—	83-4	209/15	Pit.(chlf.); I.r.W, A; n.r.E; tr.r.z.chlf.;; Hormon w.sle- dziona, sporysz; obniż. ciśn. krwi; leczn. niedokwas zo- łądka, reum.
Hipurowy kwas	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{CO}.\text{NH}.\text{CH}_2.\text{COOH}$	179,17	1,308	190	—	Sfp.(W.A); r.W.A; 0,39W20 ^o ; I.r.g.W, A; 0,35E18 ^o ; tr.r.bzn. w.mocz trawożernych.
l-Histydyna ³⁹⁾	$\text{C}_3\text{H}_9\text{N}_2\text{CH}_2.\text{CH}(\text{NH}_2).\text{COOH}$	155,16	—	287 10zkt.	—	Pit.(W); r.W; tr.r.A; n.r.E, chlf.[e]D;-39,7(W); Niezbędny w żywieniu składnik protein.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Hormony płciowe.						
1. Hormony ciężkowe:						
Progesteron (luteina) ⁴⁰⁾	$C_{21}H_{30}O_2$	314,45	—	$\begin{cases} \alpha : 121 \\ \beta : 128 \end{cases}$	—	fzlg. wykształc. błon. śluz. macicy, czyni ją zdolną do przyjęcia zapłodnionego jaja; brak wywoł. poronienie. Kr.: r. A, E; w. jajniki kobiece, łożysko, kora nadnercza.
2. Hormony męskie:						
Androsteron ⁴¹⁾	$C_{19}H_{26}O_2$	290,32	—	182,3	—	fzlg. pobudz. rozwój II-rzędowych cech płciow. męskich; leczn. niedorozwój płciowy chłopców; impotencja, wyzzerpanie umysłowe.
Testosteron ⁴²⁾	$C_{19}H_{26}O_2$	288,31	—	154,5	—	Kr.: r. chl.; w. moczu męski. $[\alpha]_D : + 103,5^\circ (CH_3OH)$.
3. Hormony rujopędne (follikulina)						
Oestron ⁴³⁾	$C_{15}H_{22}O_2$	270,35	—	255	—	niż androsteron; $[\alpha]_D : + 109^\circ (A)$. fzlg. wykształc. II-rzędowe cechy żeńskie, wywołuje period u kobiet, ruję u zwierząt.
Oestradiol ⁴⁴⁾	$C_{18}H_{24}O_2$	272,36	—	175	—	Kr. (rzc. A); r. A, E, bzn.; właściwy horm.; w. jajniki kobiece; 2 razy aktywniejszy niż oestron.

Oestriol	45)	$C_{19}H_{24}O_2$	288,37	—	280	—	Kr. (rzc. A); r. A, E, bzn.; -I JD : + 30°, pirydyna w.mocz ciężarn. kob.; łożysko; kwiat wierzby, ziemniaki, drożdże; 100 razy mniej aktywny od oestronu.
Ekwilina	46)	$C_{18}H_{20}O_2$	268,34	—	238-40	—	Kr. w. mocz żrebn. kłaczy; działanie słabsze od oestronu.
Ekwilenina	47)	$C_{18}H_{18}O_2$	266,32	—	258	—	Kr. w. p. ekwilina.

Inne hormony: p.:
Acetylocholina,
Adrenalina,
Cholina,
Histamina,
Insulina,
Kortykosteron,
Tyroksyna.

Hydrastyna	48)	$C_{21}H_{21}NO_6$	383,39	—	132	—	Sfp.; tr. r. W; 0,8 A 15°; 0,5E 18°; r. chlf.; [α]D: -67,8° -(chlf.); Alkaloid w. Hydrastis canad. fzl. g. związan. krwi. nie narkotyki; jad.
Hydrazobenzen		$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	184,22	1,158	126-7	—	Płt. (A+E); tr. r. W; 5,3 A 16°;
Hydrochinon		(1,4)HO.C ₆ H ₄ .OH	110,11	1,33	170-3	285	Igl. (W); 6,16 W 15°; l. r. A, E; 0,02 bzn.;
1-Hydroksyantrachinon		$C_{15}H_9(CO)_2C_6H_3OH$	224,20	—	193	subl.	Pom. igł. (A); tr. r. W; r. A, E.
2-Hydroksyantrachinon		$C_{15}H_9(CO)_2C_6H_3OH$	224,20	—	302	subl.	Żł. kr. (A); tr. r. W; r. A, E.
m-Hydroksybenzoesowy kw.		HO.C ₆ H ₄ .COOH	138,12	1,473	200	—	Igl. (W); płt. (A); 0,9 W 18°; 11 W 78°; r. g. A, E; 0,01 bzn. 25°.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
p-Hydroksybenzoesowy kw.	$\text{HO.C}_6\text{H}_4.\text{COOH}$	138,12	1,497	214—5	—	Płt. + 1 H_2O (W); 0,49 W 20°; 2,74 W 55°; l. r. A; r. E; 0,02 bzn. 11°; 0,06 bzn. 80°
8-Hydroksychinolina	$\text{NC}_9\text{H}_6.\text{OH}$	145,15	—	75—6	266,6	Słp. (rzc. A); tr. r. z. W; l. r. A; tr. r. E; l. r. rzc. alkalia i kw.; lecn. siarczan „Chinozol” antysept.
p-Hydroksydwufenylamina	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{NH.C}_6\text{H}_4.\text{OH}$	185,21	—	70	330	Płt; tr. r. z. W; l. r. A, E; l. r. rzc. kw. i zasady
l-β-Hydroksymastłowy kw.	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH}).\text{CH}_2\text{COOH}$	104,10	—	49—50	rzkł.	Kr. rozplyw.; l. r. W, A, E; n. r. bzn. $[\alpha]_D^{25}$: — 24,9° (W); w. moczn. diabetyk.
3-Hydroksy-β-naftoesowy kw.	$\text{HO.C}_{10}\text{H}_6.\text{COOH}$	188,17	—	216	—	Zł. płt. (W); n. r. z. W; tr. r. g. W; l. r. A, E; r. bzn. chl.
2-Hydroksy-m-toluilowy kw.	$\text{HO.C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3).\text{COOH}$	152,14	—	163—4	—	Igl. (W); tr. r. z. W; l. r. A, E.
4-Hydroksy-o-toluilowy kw.	$\text{HO.C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3).\text{COOH}$	152,14	—	177—8	—	Igl. + $\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ (W); tr. r. z. W; l. r. A, E.
Hypoksantyna (6-hydroksypuryna)	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}$	136,11	—	150 rzkł.	—	Igl.; 0,07 W 19°; 1,4 W 100°; tr. r. A; r. E; r. alkal., kw.
Imidazol	NH.CH : N.CH : CH	68,08	—	90	256	Słp.; l. r. W, A; r. E.
Indantren	$\text{C}_{28}\text{H}_{14}.\text{N}_2\text{O}_4$	442,41	—	470 rzkł.	subl.	Nb. igł. (nitrobnz., chinolina); n. r. A, E; 0,2 wrz. chinolin.; 0,02 wrz. nitrobnz.
Indoksył	$\text{C}_8\text{H}_7.\text{NH.CH : C.OH}$	133,14	—	85	—	Zł. słp.; r. W, A, E; l. r. ac.; wñ. fekalij; utlen. → indygo.
Indol	$\text{C}_8\text{H}_7.\text{NH.CH : CH}$	117,14	—	53	253	Płt. (W); r. g. W; l. r. A, E; lwp.; utlen. → indygo; w. olejek jaśmin. i pomarańcz. kwiat.

3-Indolyloctowy kwas (heteroauksyna)	$C_8H_8C(CH_2CO_2H):CH.NH$	175,25	—	164	—	Płt. (bnz.); i. r. A, E; tr. r. W, g. bzn.; ogrz. → skatol; czynnik wzrostowy roślin.
Indygo (Indygotyna) ⁵⁰⁾	$(C_8H_8 : CO : NH : C :)_2$	262,26	1,35	390—2 rzkł.	subl.	Nb. kr. (anilina); tr. r. g. A, E, chlf. r. g. oct., anilina.
Inozyt	$C_6H_6(OH)_6$	180,15	1,520	225	319/15	Kr. (W); 16,3 W 19°; n. r. A, E; w. roślin. i zwierz.
Insulina	$(C_{45}H_{75}O_{17}N_{11}S)_n$	—	—	233	—	Kr.; Hormon w. trzustka; iczn. przeciw cukrzycy.
Inulina	$(C_6H_{10}O_5)_x$	(162,14)x	1,350	178 rzkł.	—	Kr. rozplyw. + H ₂ O; 0,01 W 0°; 0,02 A 16°; [α] _D : -40°; w. kłącze dalii i karczoch.
Iperyt [1-chloro-2- (β-chloroetylotio) etan]	$(Cl.CH_2.CH_2)_2S$	159,08	1,274	13,5	217 rzkł.	Olej; 0,068 W 25°; r. A, E; lwp.; wń. stodka; fzlg. siln. truczyn, bąble na skórze.
β-Iron ⁵¹⁾	$C_{14}H_{22}O$	206,32	0,939	—	144/16	Olej; tr. r. W; i. r. A, E, chlf.; w. korzeń fiołka; Oksym: t. t. 121,5°
Izatylna	$C_6H_4.NH.CO.CO$	147,13	—	203,5	—	Pom. sfp.; tr. r. z. W; i. r. wrz. W; i. r. wrz. A; tr. r. E.
Izobutan	$(CH_3)_3CH$	58,12	2,673	—145	—10,2	Gaz; 13,1 cm ³ W 17°; 1346 cm ³ A 17°; 2838 cm ³ E 18°.
Izobutylen (2-Metylopropen)	$CH_2 : C(CH_3).CH_3$	56,10	—	—	—6	Gaz; i. r. A, E; r. H ₂ SO ₄ . wń. przykra.
Izo Eugenol	$(1,2,4)CH_3.CH : CH.-$ $-C_6H_4(OH).(OCH_3)$	164,20	1,087	33	140/12	Kr. tr. r. W; i. r. A, E; utlen. → wanilina.; forma ciekł.; t. wrz. 133°/11 gęst.: 1,088
Izooktan (2, 2, 4 - Trój- metylopentan)	$(CH_3)_3.C.CH_2.-$ $-CH_2.(CH_3)_2$	114,23	0,692	—107,4	99,3	C.; tr. r. A; r. E. subst. wzor- cowa paliw ciekł.
Izopren	$CH_2 : CH.C(CH_3) : CH_2$	68,11	0,680	—120	34	C.; ∞ A, E.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cieź. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Izowalerianowy kwas	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}.\text{CH}_2.\text{COOH}$	102,13	0,933	-37,6	176	C; 4,24 W 20, ∞ A, E; wñ. walerian. w Korzeń waleriany.
Izowalerianian izo-amyliu.	$\text{C}_3\text{H}_{11}\text{CO}.\text{OCH}_2.\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	172,26	0,858	—	194	C; wñ. bananów.
l-Jabikowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{OH}).\text{CO}_2\text{H}$	134,09	1,595	100	rzktl.	Igl. rozplyw.; l. r. W, A; 8,4 E 15 w. roślinach.
Jodobenzen	$\text{C}_6\text{H}_5.\text{J}$	204,02	1,830	-31,3	188,5	C; 0,034 W 30°; l. r. A, E.
Jodoform	CHJ_3	393,78	4,008	119	—	Zł. płt.(ac.); 11 A 78°; 18,5 E r. oct.; lwp.; wñ. szafran.; lecn. antysept.
Jonon ($\alpha + \beta$) ⁵²⁾	$\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{O}$	192,29	$\alpha: 0,932$ $\beta: 0,946$	—	α 135/17 β 140/18	Olej; tr. r. W; l. r. A, E; wñ. fiolek. Semikarbazon; tt. 107°.
Kakodyl	$(\text{CH}_3)_2\text{As}.\text{As}(\text{CH}_3)_2$	209,95	1	-6	170	Olej; tr. r. W; wñ. przykra; samozapalenie na powietrz.
Kakodylowy kwas	$(\text{CH}_3)_2\text{AsO}.\text{OH}$	137,98	—	200	—	Słp.; 83 W 22°; r. A; n. r. E.
d-Kamfora	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	152,22	0,993	178,8	204	Płt.; subl.; 0,15 z W; 120 A; l. r. E, bzn.; [ρ] D ²⁰ : +44,3°(A) wñ. chrkt.; smak ostr. grzk. lecn. na serc.
ϵ -Kapolaktam	$\text{HN}.\text{CH}_2)_5.\text{CO}$	113,16	—	68-70	139/12	Kr.(E, ligr.); l. r. W, A, E, chl f., bzn.
Kapronowy aldehyd	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4.\text{CHO}$	100,15	0,834	—	128	C; r. A; oksym: tt. 51°.
Kapronowy kwas	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4.\text{COOH}$	116,15	0,929	-3,9	205	Olej; 0,4 W 15°; r. A, E.

Kapronowy nitryl	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CN}$	97,15	0,809	-79,4	164	C; l. r. A, E.
Kaprylowy aldehyd	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CHO}$	128,20	0,821	—	167-70	C.; wñ. róży; oksym: tt. 60°.
Kaprylowy kwas	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$	144,20	0,910	16	237,5	Płt.; 0,25 W 100°; l. r. A, E, bzn. wñ. potu.
Kaprynowy kwas	$\text{C}_{11}(\text{CH}_2)_9\text{COOH}$	172,26	0,886/1,0	31,5	268,4	Igl.; tr. r. W; l. r. A, E.
Karbanilid p. Dwu- tenylomocznik.	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	167,20	—	238(246)	354-5	Płt.(Ksylan); 0,92 A 14°; 3,88 A 78°; 2,5 E 16°; 0,7 bzn. 16°; 5 bzn. 50°; subł.
Karbazol	$\text{C}_8\text{H}_6\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	134,17	0,990	—	201,9	C.; ∞ W; l. r. A; r. E.
Karbitol [2-(β-etoksy- etoksy)etanol]	$\text{N} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{N} \ll \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{C}_{40}\text{H}_{56}$	138,17	—	57-8	—	Kr. lczn. nasercowy środek.
Kardiazol	$\text{N} \ll \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	536,85	—	187	—	Czw. płt.; $[\alpha]_D : + 380^\circ$ (bzn.) w. bzn., CS_2 ; w. ziel. liście, żł. buraki, mandarynki.
α-Karoten ⁵¹⁾	$\text{C}_{40}\text{H}_{56}$	536,85	—	184	—	Czw. płt.; nieczyn. optyczn. w. zielone części. rośl. marchew, papryka; prowitamina A.
β-Karoten ⁵⁵⁾	$\text{C}_{40}\text{H}_{56}$	150,21	0,976	0,5	237,7	C.; wñ. chrkt., tr. r. W; l. r. A, E; lwp.; w. olejki eterycz.
Karwakrol ⁵⁶⁾	$\text{CH}_3(\text{C}_3\text{H}_7) \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	42,04	—	-151	-56	gaz; wñ. nieznośn. + W → kw. oct.
Keten	$\text{CH}_2 : \text{CO}$	174,15	—	143	—	Płt. (W); r. g. W, A; tr. r. E, z. W.
γ-Ketopimelinowy kwas	$\text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH})_2$	299,35	1,315	155	—	Kr. + 1H ₂ O; 0,84 W 20°; 1,7 W 80°; 63,7 A 25°(92%/9); 8 E 25°; $[\alpha]_D : -137,7^\circ$ (A); Alkaloid w. opium; fziłg. znieczul. przewody oddech.
Kodeina ⁵⁷⁾	$\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_8$	—	—	—	—	—

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Kofeina (1,3,7-trójmetyloksantyna) ⁵⁵	$C_8H_{10}N_4O_2$	194,19	1,23	235-7	180 subl.	Igl. (A); Kryst. + H_2O (W); 1,46 W 20°; 19,23 W 80°; 2,3 A 16° (85%); 0,044 E 16°; 13 chlf. 16°; Alkaloid w. Kawa, Herbata; fzlg. pobudza dział. serca; moczopędn.
l-Kokaina ⁵⁶	$C_8H_{13}N(OOC.C_6H_5)(COOCH_3)$	303,34	—	98	—	Słp. (A); 0,18 W 20°; 20 A 25°; 12 E 20°; 31,9 CCl_4 20°; $[\alpha]_D^{20}$: - 16,3°(chl.f.); Alkaloid w. liście krasnodrzewu coca; fzlg. znie- czul. zakończ. nerwów, pobu- dza i paraliż. centr. syst. nerw.; smak b. grzk.
Koramina (N-dwuetyloamid nikotynowy)	$3-NC_2H_4.CO.N(C_2H_5)_2$	178,23	—	—	180/12	Olej; l. r. W, A, E; lecn. pobu- dza działan. serca i oddech.
Korkowy kwas	$HO_2C.(CH_2)_6.CO_2H$	174,19	—	140	279/100	Igl. (W); 0,14 W 15°; 0,81 E 15°; otrż. z korków i ol. rycyn.
Kortykosteron ⁶⁰	$C_{21}H_{30}O_4$	346,45	—	182	—	Kr.; $[\alpha]_D^{20}$: + 223°; Hormon w. kora nadnercza; lecn. choroba Addisona.
o-Krezol	$CH_3.C_6H_4.OH$	108,13	1,048	31	191	Kr.; 2,6 W 25°; ∞ g. A, E.; w. smoła pogazowa; octan: t. wrz. 208°.
m-Krezol	$CH_3.C_6H_4.OH$	108,13	1,034	10,9	202	C.; 2,42 W 25°; 4,4 W 88°; ∞ A, E.; w. smoła pogazowa; octan: t. wrz. 212°.
p-Krezol	$CH_3.C_6H_4.OH$	108,13	1,035	33,8	202	Słp.; 2,29 W 40°; ∞ g. A, E; w. smoła pogazowa; jaśmin.kwiat. octan: t. wrz. 212,5°.

Krotonowy aldehyd	$\text{CH}_3\text{.CH:CH.CHO}$	70,09	0,847	-74	102,2	C.; l. r. W; ∞ A, E; lwp.; wń. owoc. duszająca; oksym.; t. t. 119—120°.
Krotonowy bezwodnik	$(\text{CH}_3\text{.CH:CH.CO})_2\text{O}$	154,16	1,039	—	246-8	C.; W, A → rzkl.; ∞ E.
Krotonowy kwas	$\text{CH}_3\text{.CH:CH.COOH}$	86,09	1,018	72	189	Igl.(W); 8,28 W 15°; tr. r. z. ligr.
Krotonian etylu	$\text{CH}_3\text{.CH:CH.CO}_2\text{.C}_2\text{H}_5$	114,14	0,921	—	136-7	C.; r. W, A.
Krotonowy nityl	$\text{CH}_3\text{.CH:CH.CN}$	67,09	0,826	—	118-9	C.
Krotonylen p.: 2-Butyn.						
Ksantogenowy kwas	$\text{C}_2\text{H}_5\text{.O.CS.SH}$	122,20	—	-53	rzkl.	Olej; 0,24 W 0°; wń. chrkt.
Ksantyna (2,6-dwuhydroksypuryna ⁶¹⁾)	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$	152,11	—	>150 rzkl.	subl. rzkl.	Kr.; 0,26 W 17°; 0,033 A 17° l. r. alkalia; fzig. moczojedn.
o-Ksylene	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	106,16	0,881	-25,3	144	C.; tr. r. W; l. r. A, E.
m-Ksylene	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	106,16	0,864	-53,5	139	C., tr. r. W; l. r. A, E.
p-Ksylene	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	106,16	0,861	13,2	138	Płt. tr. r. W; l. r. A, E.
2,5-Ksylidyna	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{.NH}_2$	121,18	0,979	15,5	217	Olej; l. r. g. W; 0,98 A 15°; r. E.
2,4-Ksylidyna	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{.NH}_2$	121,18	0,978	—	214	C.; tr. r. W; l. r. A, E.
Kumaron	$\text{C}_6\text{H}_4\text{.CH:CH.O}$	118,13	1,08	-18	173-5	Olej; wń. aromat.; l. r. A.; lwp.; w. smoła pogazowa.
Kumaryna	$\text{C}_6\text{H}_4\text{.CH:CH.CO.O}$	146,14	0,935	70	291	Igl.(W); wń. traw.; r. g. W, A, E; lwp.; w. roślin.
Kumen (Izopropylobenzen)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH}(\text{CH}_3)_2$	120,18	0,862	-97	152,5	C.; r. A, E, bzn.
Kurkumina [1,7-bis (4-hydroksy-3-metoksyfenyl)-1,6-hentadien-3,5-dion] ⁶²⁾	$\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_6$	368,37	—	183	—	Żł. igł.; r. A; tr. r. E, CS; 0,05 bzn., alkalia; kolor. B.
Kwercetyna ⁶³⁾	$\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_7$	302,23	—	310 rzkl.	subl.	Żł. igł.; 0,35 W 15°; 0,48 A 15°; tr. r. E; r. alkalia.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Laktoza ⁶⁴⁾	$C_{12}H_{22}O_{11}$	342,29	1,525	201,6	—	Kr. + 1H ₂ O; 16,9 W 15°; 24 W 10°; 0,09 A 20°; n. r. E; W. mleko ssaków
Laurynowy kwas	$CH_3(CH_2)_{10}.COOH$	200,31	0,86/60°	44	225/100	Igl. (A); i. r. A, E; lwp; w. olej laur., kokos.
l-Leucyna	$(CH_3)_2CH.CH_2.CH-(NH_2).COOH$	131,17	—	294 rzkl.	—	Płt. (rzc. A); 2,2 W 20°; 6,6 W 90°; tr. r. A; n. r. E; Niezbędny w pożywieniu składnik protein.
Lewulinowy kwas	$CH_3.CO.CH_2.CH_2.-CO_2H$	116,11	1,143	33,5	245 rzkl.	Płt.; i. r. W, A, E.
d-Limonen ⁶⁵⁾	$C_{10}H_{16}$	136,23	0,842	—	177,6	C.; r. A; E; w. olejki eterycz.
l-Linalol ⁶⁶⁾	$C_{10}H_{18}O$	154,25	0,862	—	199-200	Olej; tr. r. W; r. A, E; [α] _D ²⁰ : -19,6°; wñ. konwalii; w. olejk. eterycz.
Linolenowy kwas (α) ⁶⁷⁾	$C_{17}H_{33}.COOH$	278,42	0,905	—	230/17	C; r. A; i. r. E; 10 ligr. 18°; składnik witamin. F.
Linolowy kwas ⁶⁸⁾	$C_{18}H_{32}O_2$	280,44	0,902	-11	228/14	Olej; ∞ A, E; i. utlen.; składnik witamin. F.
d-Lizyna	$H_2N.(CH_2)_4.CH(NH_2).COOH$	146,19	—	224 rzkl.	—	Igl. [α] _D : + 15,3° (W). Składnik protein, niezbędny w pożywieniu.
Luizyt	$Cl.CH : CH.AsCl_2$	207,32	1,890	0,1	190	C.; wñ. germanium; fzlg. silny jad już w stęż. 0,0008 mg/l.
Luminal	$NH.CO.NH.CO.C(C_2H_5)(C_6H_5).CO$	232,23	—	174	—	Płt. (W); r. g. W, A, E; leczn. nasen.

Maleinowy bezwodnik	$\text{CH}:\text{CH}:\text{CO}:\text{O}:\text{CO}$	98,06	1,509	53	202	Igl. (chlf. E); t. r. chlf. 17 ksytlen 30°.
Maleinowy kwas (cis)	$\text{HO}_2\text{C}:\text{CH}:\text{CH}:\text{CO}_2\text{H}$	116,07	1,590	130	160 rzkł.	Słp.; 78,8 W 25°; 392,6 W 98°; 69,9 A 30°; 8,2 E 25°; ogrz. 135° → kw. fumarowy.
Malonowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}:\text{CH}_2:\text{CO}_2\text{H}$	104,06	1,631	135,6	subl.	Kr.; 139,4 W 15°; r. A; 8,7 E 15°; ogrz. 140° → wydz. CO_2 .
Malonian dwuetylu	$\text{CH}_2(\text{CO}:\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	160,16	1,055	-49,8	199	C.; 2,98 W 20°; ∞ A, E; r. chlf., bzn.
Maltoza ⁶⁹⁾	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	342,29	1,540	102,5	—	Igl. + H_2O (W); 79 W 21°; 140 W 50°; 569 W 96°; tr. r. A; n. r. E.
Masłowy kwas	$\text{C}_2\text{H}_5:\text{CH}_2:\text{COOH}$	88,10	0,959	-4,7	162,5	C.; ∞ W, A, E; wñ. zjelecz. masło.
Masłan etylu	$\text{C}_2\text{H}_5:\text{CH}_2:\text{CO}:\text{OC}_2\text{H}_5$	116,15	0,879	-93,3	120	C.; tr. r. W; r. A, E; wñ. ananas.
Masłan izoamylu	$\text{C}_2\text{H}_5:\text{CH}_2:\text{CO}:\text{O}-(\text{CH}_2)_2:\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	158,23	0,882	—	178,6	C.; tr. r. W; t. r. A, E; wñ. grusz.
Masłan metylu	$\text{C}_2\text{H}_5:\text{CH}_2:\text{CO}_2:\text{CH}_3$	102,13	0,898	—	102	C.; 1,58 W 21°; ∞ A, E; wñ. renet.
l-Mentol ⁷⁰⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{19}:\text{OH}$	156,26	0,890	43	215,5	Igl.; 0,04 W 15°; t. r. A, E, oct; w. olej. młotow.; leczn. antysept., lokaln. znieczul.
Merkaptan etylowy (Etantio.)	$\text{C}_2\text{H}_5:\text{SH}$	62,13	0,84	-144	37	C.; tr. r. W; r. A, E; r. alkalia; wñ. czosnku.
Metakrylowy kwas (2-Metylo-propenowy kw.)	$\text{CH}_2:\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$	86,09	1,015	16	163	Słp.; t. r. g. W; ∞ A, E.
Metaldehyd ⁷¹⁾	$(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_4$	176,21	—	—	112 subl.	Igl.; 18 A 78°; 0,5 E 35°.
Metan	CH_4	16,04	0,717	-184	—164	Gaz; 5,6 cm ³ WO ⁰ ; 52 cm ³ AO ⁰ ; 106,6 cm ³ EO ⁰ ; wñ. czosnku.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Metionina	$\text{CH}_3\text{S}, \text{CH}_2, \text{CH}_2, \text{CH}_2, \text{CH}_2, \text{NH}_2, \text{COOH}$	149,20	—	283 rzkł.	—	Płt.; r. W; n. r. E; niezbedny w pożywieniu składnik protein.
Metylenowy błękit ⁷²⁾	$\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{SCl}$	319,84	—	—	—	Nb, kr. + 3 H ₂ O : tt. 150°; l. r. W; r. A.
Metylenu bromek	CH_2Br_2	178,86	2,495	-52,6	96,5	C.; 1,15 W 20°; ∞ A, E.
Metylenu chlorek	CH_2Cl_2	84,94	1,336	-90,7	41,9	C.; 2 W 20°; ∞ A, E.
Metyleny jodek	CH_2J_2	267,87	3,325	4	181 rzkł.	C.; 1,42 W 20°; r. A, E.
Metyloallen p. 1,2 - Butadien.						
Metyloamina	CH_3NH_2	31,06	1,342	-92,5	-6,5	Gaz; wñ. amoniak.; 97200 cm ³ W 25°; palny.
Metyloaminy chloro-wodorek	$\text{CH}_3\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	67,52	—	227—8	228,13	Płt., rozplyw. (A); l. r. W; 23,01 g. A; n. r. E, chłf.
Metyloamina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	107,15	0,987	-57	193,8	C.; r. A, E bzn.; lwp.
N-Metyloantranilowy kw.	$\text{CH}_3\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$	151,16	—	179	—	Płt. (A); 0,2 z. W; 0,4 g. W; l. r. A, E.
N-Metyloantranilan metylu	$\text{CH}_3\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2$	105,18	1,120	19	256	Kr.; r. A, E; wñ. jasmín.
Metyloglioksal	CH_3COCHO	72,06	—	—	72	Zl. c.; r. W; l. r. A, E.
Metyloetyloketon (2-Butanon)	$\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	72,10	0,805	-86,4	79,6	C.; wñ. eterycz.; 29,2 W 20°; 18 W 90°; ∞ A; r. E.
Metyloetylowy eter (Metoksyetan)	$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	60,09	0,736/0°	—	10	Gaz; l. r. W; ∞ A, E.

2-Metylofuran	$\text{O,CH:CH,CH:C(CH}_3)_2$	82,10	0,916	—	—	65	C.; tr. r. W; r. A,E.
Metylo- β -naftylowy eter (yara-yara)	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{,O,CH}_3$	158,19	—	72	—	274	Kr. (E); tr. r. W,A; l. r. E,CS, bzn.; wn. akacj.
Metylowinyloketon	$\text{CH}_3\text{,CO,CH:CH}_2$	70,09	0,864	—	—	80 ⁰	C.; F. W.
Metylowy alkohol	$\text{CH}_3\text{,OH}$	32,04	0,792	-97,1	—	64,7	C; ∞ W, A,E. fzlg. jad.
Metylowy oranż	$(\text{CH}_3)_2\text{N,C}_6\text{H}_4\text{,N:N,}$ $\text{C}_6\text{H}_4\text{,SO}_3\text{Na}$	327,33	—	—	—	—	Zl.kr.; l. r. W; r. A; n. r. E.
Metylu bromek	$\text{CH}_3\text{,Br}$	94,95	4,237	-93	—	4,0	Gaz; ∞ A,E. chlff.; fzlg. narkot.
Metylu chlorek	CH_3Cl	50,49	2,307	-93	—	-23,7	Gaz; 400 cm ³ W; 3500 cm ³ A; r. A, chlff., oct.; leczn. zmiecz. miejsc.
Metylu jodek	$\text{CH}_3\text{,J}$	141,95	2,279	-66,1	—	42,4	C.; 1,8 W 15 ⁰ ; ∞ A,E.
Meskalina 79)	$\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{,NO}_3$	211,25	—	—	—	180/12	C.; r. W; l. r. A; tr. r. E; fzlg. narkot. barwne wizje.; Alka- loid w. kaktus Anhalonium.
Mezetylen	Sym. $\text{C}_8\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$	120,18	0,864	-52,7	—	164,6	C.; r. A,E.
Mezetylu tlenek	$(\text{CH}_3)_2\text{C:CH,CO,CH}_3$	98,14	0,854	-59	—	131,4	C.; ∞ A,E; semikarbazon : tt. 164 ⁰
Michlera keton	$\text{CO}[\text{C}_6\text{H}_4\text{,N}(\text{CH}_3)_2]_2$	268,35	—	174	—	300 rzkl.	Kr.; 0,04 W 25 ⁰ ; l. r. A,E. bzn.
(d,l)-Migdałowy kwas	$\text{C}_6\text{H}_5\text{,CH(OH),CO}_2\text{H}$	152,14	1,361	120,5	—	rzkl.	Płt. (W); 15,97 W 20 ⁰ ; 20,85 W 24; l. r. A,E.
(d,l)-Migdałowy nityl	$\text{C}_6\text{H}_5\text{,CH(OH),CN}$	133,14	1,116	22	—	170 rzkl.	Słp.; r. A,E.
d-Mlekowy kwas	$\text{CH}_3\text{,CH(OH),COOH}$	90,08	—	25-6	—	rzkl.	Słp., rzpływ.; r. W,A,E; [x] _D ²⁰ + 3,3 ⁰ (W); w. mięśnięć.
(d,l)-Mlekowy kwas	$\text{CH}_3\text{,CH(OH),COOH}$	90,08	—	18	—	119/12	Kr. rzpływ.; l. r. W,A; tr. r. E;

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Mlekowy nityl	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$	71,08	0,988	—40	183 rzkł.	C.; ∞ W, A; r. E.
Mocznik	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	60,06	1,33	132,7	—	Słp. (W, A); 77,9 W 5°; 109,4 W 21°; 5,32 A 20°; 7,24 A 40°; t. r. E; w. mocz, krew ssak.
Moczowy kwas ⁷⁴⁾	$\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_3$	168,11	1,893	400 rzkł.	—	Płt. (W); 0,002 WO°; 0,625 W 100°; n. r. A, E; r. H ₂ SO ₄ ; w. mocz.
Morfina ⁷⁵⁾	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$	285,33	1,317	254 rzkł.	192/pr.	Kr. + H ₂ O (A); 0,025 W 20°; 0,25 g. W; 0,60 A 25°; 0,01 E 20°; [α] _D —130,9° (CH ₃ OH); Alkaloid w. opium, mak; fzlę. silny jad, narkotyk, ham. dział. centr. nerw.
Morfiny chlorowodorek	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3\cdot\text{HCl}\cdot 3\text{H}_2\text{O}$	375,85	—	250 rzkł.	—	Igl.; 5,72; W; 2,38 A; n. r. E, chl.
Morfolina	$\text{NH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2$	87,12	0,999	—	128	C.; ∞ W; r. A, E; odczn. Cu, Zn, Au.
Moryna. (5,7 - Dwuhydroksy - 3,4 dwuokso-2 - [2',4' - dwuhydroksyfenylol] - chroman ⁷⁶⁾	$\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_7$	302,23	—	285	—	Igl. + 1H ₂ O (A); 0,025 W 20°; 0,1 W 100°; t. r. A; r. E; t. r. alkalina, zl fluoresc.; kolor. Ga, Se, In.
Mrówkowy amid	$\text{H}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	45,04	1,128	2,2	105/11	C.; ∞ W, A; tr. r. E.
Mrówkowy kwas	HCOOH	46,03	1,225	8,4	100,5	C.; ∞ W; r. A, E; fzlę. nażer. skórę.
Mrówczan sodu	NaCHO_2	68,02	1,919	255	—	Kr.; 70,6 W 15°; 160 W 100°; tr. r. A; n. r. E.
Mrówczan etylu	$\text{HCO}\cdot\text{OC}_2\text{H}_5$	74,08	0,974	—80,5	54,1	C.; 11 W 18°; r. A.

Mukonowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH}:\text{CH}\cdot\text{CH}:\text{CH}:$	142,11	—	298 rzkł.	—	Igl. (W); 0,02 z. W; 1 z. A; r. oct.
Myristynowy kwas	CO_2H $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	228,36	0,862/53	53,8	250/100	Płt.; 1. r. A, E, bzn.; w. olejkokos.
Naftaen 77)	$\text{C}_{18}\text{H}_{32}$	228,28	—	357 subl.	—	Pom. płt. (bzn.); tr. r. bzn., E. chlif.; rztw. z1. fluoresc.
Naftalen	C_{10}H_8	128,16	1,152	80,4	218	Płt. (A); 0,003 W 25°; 9,5 A 20°; 590 A 70°; 1. r. E; 59,25 bzn. 21°; 750 bzn. 70°; lwp.; wñ. chrkt.
α -Naftalenosulfonowy kw.	$\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{SO}_3\text{H}$	208,22	—	90	—	Kr. + 2H ₂ O; 1. r. W, A; tr. r. E.
β -Naftalenosulfonowy kw.	$\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{SO}_3\text{H}$	208,22	—	91	—	Kr. + 1H ₂ O; tt. 124°; Kr. + 3H ₂ O; tt. 83°; 1. r. A, E.
α -Naftol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{OH}$	144,16	1,224	96,1	278—80	Kr.; tr. r. g. W; 1. r. A, E. lwp.; smak paląc. fziłg. jad, pył po- budzający wymioty
β -Naftol	$\text{C}_{10}\text{H}_7\cdot\text{OH}$	144,16	1,217	123	285—6	Płt.; 0,075 W 25°; 1. r. A, E;
β -Naftolo — 3,6 — dwu- sulfonowy kw. (R-kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_5\cdot(\text{SO}_3\text{H})_2$	304,28	—	—	—	Igl. rozplyw.; 1. r. W, A; n. r. E.
β -Naftolo — 6,8 — dwu- sulfonowy kw. (G-kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_5\cdot(\text{SO}_3\text{H})_2$	304,28	—	—	—	Sól Na: 1. r. W; r. rozc. A.
β -Naftolo - 8 - sulfonowy kw. (kroceinowy, Baey- era kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{SO}_3\text{H}$	224,22	—	—	—	+ stęż. H ₂ SO ₄ → β -Naftolo-6- sulfon. kw.; sól Na; igl. rzplyw. 1. r. W, A.
α -Naftolo-4-sulfonowy kw. (Nevile Whintera kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{SO}_3\text{H}$	224,22	—	170 rzkł.	—	Płt. (W); 1. r. W.
α -Naftolo-5-sulfonowy kw. (L - kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{SO}_3\text{H}$	224,22	—	110—20	—	Kr. rzplyw.; r. W.
β -Naftolo-6-sulfonowy kw. (Schäffera kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{SO}_3\text{H}$	224,22	—	125	—	Płt.; 1. r. W, A.
β -Naftolo-7-sulfonowy kw. (F - kw.)	$\text{HO}\cdot\text{C}_{10}\text{H}_6\cdot\text{SO}_3\text{H}$	224,22	—	89	150 rzkł.	Igl. + 1H ₂ O (stęż. HCl); 1. r. W, A; n. r. E.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
1,2-Naftylenodwuamina	$H_2N.C_{10}H_6.NH_2$	158,19	—	98,5	150/05	Płt.(W); r.g.W; l.r.A,E.
1,4-Naftylenodwuamina	$H_2N.C_{10}H_6.NH_2$	158,19	—	120	—	Igl.(W); tr.r.W; l.r.A,E.
1,5-Naftylenodwuamina	$H_2N.C_{10}H_6.NH_2$	158,19	—	189,5	subl.	Słp.(E); tr.r.W; l.r.A,E
1,8-Naftylenodwuamina	$H_2N.C_{10}H_6.NH_2$	158,19	—	66,5	205/12	kr.(rozcz.A); r.W; ∞A,E.
α -Naftyloamina	$C_{10}H_7.NH_2$	143,18	1,137	50	300,8	Igl.(A); 0,17W; l.r.A,E; lwp.; wn. przykra; smak ostry, grzk.
β -Naftyloamina	$C_{10}H_7.NH_2$	143,18	1,216	112	306	Płt.(W); l.r.g.W,A,E; lwp.
α -Naftyloamino-4-sulfonyny kw. (Naftiononowy kw.)	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	rzkł.	—	Igl. + $\frac{1}{2}H_2O(W)$; 0,03W20°; 0,23W100°; tr.r.A.
α -Naftyloamino-5-sulfonyny kw. (Laurenta kw.)	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	189,5	—	Igl. + $1H_2O$; tr.r.W,A,E.
α -Naftyloamino-6-sulfonyny kw.	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	rzkł.	—	Płt.(W); 0,1W16°; n.r.A,E.
β -Naftyloamino-1-sulfonyny kw. (Tobiasa kw.)	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	—	—	Płt.(W); tr.r.z W,A,E.
β -Naftyloamino-6-sulfonyny kw. (Brönnera kw.)	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	—	—	Kr. + $1H_2O$; 0,013W20°; 0,16W100°;
α -Naftyloamino-8-sulfonyny kw. (S-kw.)	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	—	—	Igl. + $1H_2O(W)$; 0,02W21°; 0,43W100°.
β -Naftyloamino-8-sulfonyny kw. (I,Dahlakw.)	$H_2N.C_{10}H_6.SO_3H$	223,24	—	—	—	Słp.(W); 0,06W20°; tr.r.A.
Neosalwarsan ⁷⁸ (914)	$C_{12}H_{11}O_2N_2As_2.CH_2SO_2Na$	466,13	—	rzkł.	—	Żł.proszek; r.W; tr.r.A; n.r.É; leczn. przeciw krętkom, kile.
Nerol (trans) ⁹¹	$C_{10}H_{17}OH$	154,25	0,881	—	225-6	C.; ∞A,E; wñ. różny; w olejkach eterycznych.

Nikotyna ⁷⁹⁾	$C_{10}H_{14}N_2$	162,23	1,009	—80	274,3	C.: ∞ W < 64° i > 205°; l.r.A.E. [α] _D ²⁰ : —160°; lwp. Alkaloid w. tytoń; fziłg. narkotyk, silny jad; pobudza centr. syst. nerw. zwiększ. ciśn. krwi.
Nikotynowy amid P. Witaminy						
Nikotynowy kwas	$3\cdot N C_5H_4\cdot COOH$	123,11	—	237	subl.	Igl.(W,A); l.r.g.W,g.A; tr.r.A.E.
p-Nitroamolina	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot NH_2$	138,12	1,424	147,5	—	Żł.igl.(W); 0,077W20°; 2,2W100°; 5,84A20°; 6,1E20°; 1,98bzn.20°.
o-Nitroamizol	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot OCH_3$	153,13	1,254	9,4	265	C.: 0,169W30°; r.A.E; lwp.
p Nitroamizol	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot OCH_3$	153,13	1,233	54	258-60	Słp(A); 0,007W15°; 0,06W30°; r.A.E; lwp.
l-Nitroantrachinon	$C_6H_4(CO)_2\cdot C_6H_3\cdot NO_2$	253,20	—	230	270/7	Igl.(oct.); tr.r.A,E; subl.
2-Nitroantrachinon	$C_6H_4(CO)_2\cdot C_6H_3\cdot NO_2$	253,20	—	184,5	—	Żł.igl.(A); tr.r.A.E.
Nitrobenzen	$C_6H_5\cdot NO_2$	123,11	1,203	5,7	210,9	C.: 0,19W20°; 0,27W55°; r.A.E; lwp.; wñ. grzkk. migdał. fziłg. jad.
o-Nitrobenzoesowy kw.	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot CO_2H$	167,12	1,575	148	—	Igl.(W); 0,65W20°; 2,82A11°; 2,16E10°; 0,05 chlf.11°; tr.r. bzn.; smak b. stodki.
m-Nitrobenzoesowy kw.	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot CO_2H$	167,12	1,494	140	—	Płt.(W); 0,31W20°; 3,14A12°; 2,52E10°; 0,57 chlf. 10°; tr.r.bzn.
p-Nitrobenzoesowy kw.	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot CO_2H$	167,12	1,610	240	subl.	Płt.(W); 0,02W15°; 0,3W100°; 0,09A10°; 0,23E13°; 0,007 chlf. 11°.
o-Nitrofenol	$O_2N\cdot C_6H_4\cdot OH$	139,11	1,66	45	214	Żł.igl.(A.E); 0,32W38°; 1,08W100°; 24,5A15°; 95E15°; lwp.; smak stodk. wñ. przekniłkiwa karmel.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
m-Nitrofenol	$O_2N.C_6H_4.OH$	139,11	1,485	97	194/70	Kr. (E); 1,35 W 25°; 13,3 W 90°; 221 A 17°; 143, 7 E 16°.
p-Nitrofenol	$O_2N.C_6H_4.OH$	139,11	1,468	113,6	—	J. - żł. igł.; 1,52 W 25°; 29,1 W 90°; 150,9 A 14°; 130,4 E 14°.
p-Nitrofenylohydrazyna	$O_2N.C_6H_4.NH.NH_2$	153,14	—	157 rzkł.	—	Pom. igł. (A); r. g. W; i. r. g. A. E.
Nitrogliceryna	$(O_2N.O.CH_2)_3CH.O.NO_2$	227,09	1,596	13,3	160/15	Olej; 0,18 W 20°; 37,5 A 0°; 54 A 20°; ∞ E, chlF.; tr. r. CS ₂ ; wyb. ogrz. uderzen.; fzl. jad.
4-Nitro-m-ksylen	$O_2N.C_6H_3.(CH_3)_2$	151,16	1,130	2	244	C.; r. A. E.
2-Nitro-p-ksylen	$O_2N.C_6H_3.(CH_3)_2$	151,16	1,132	—	237	Żł. c.; r. A. E.
Nitrometan	$CH_3.NO_2$	61,04	1,148	-29	101	Olej; tr. r. W; r. A. E.
Nitron (4,5-dwuhydro-1,4-dwufenylo-3,5-fenylomino-1,2,4-triazol)	$C_{20}H_{16}N_4$	312,36	—	189 rzkł.	—	Żł. igł.; r. A; bzn., ac., chlF.; tr. r. E; odczn. azotany
α-Nitronaftalen	$C_{10}H_7.NO_2$	173,16	1,22/62°	61,5	304	Żł. igł. (A); r. A. E; i. r. CS ₂
β-Nitronaftalen	$C_{10}H_7.NO_2$	173,16	—	79	182/14	Igl. (A); i. r. A. E; lwp.; wñ. cynamону.
o-Nitrotoluen	$O_2N.C_6H_4.CH_3$	137,13	1,674	-3,9 i -9,6	222,3	C.; 0,065 W 30°; i. r. A. E.
m-Nitrotoluen	$O_2N.C_6H_4.CH_3$	137,13	1,168	16	230-1	Kr.; 0,05 W 30°; i. r. A. E.
p-Nitrotoluen	$O_2N.C_6H_4.CH_3$	137,13	1,112/60°	51,4	238	Kr.; 0,044 W 30°; r. A; i. r. E.
4-Nitro-otoluidyna (NH ₂ = 1)	$CH_3.C_6H_3(NO_2).NH_2$	152,15	1,365	130	—	Żł. kr. (W, A); tr. r. g. W; i. r. A.

5-Nitro- <i>p</i> -toluidyna (NH ₂ = 1)	CH ₃ .C ₆ H ₄ (NO ₂).NH ₂	152,15	1,365	107	—	Zł. sfp. (A); tr. r. W; r. A, E.
2-Nitro- <i>p</i> -toluidyna (NH ₂ = 1)	CH ₃ .C ₆ H ₃ (NO ₂).NH ₂	152,15	1,312	116	—	Czw. plt. (rozc. A); tr. r. W; i. r. A, E; lwp.
Nitrobenzen	C ₆ H ₅ .NO	107,11	—	68	(57-59/ ₁₈)	Kr. (A + E); r. A, E; rztw. zł.; lwp. wń. dusząca.
<i>p</i> -Nitrozo-dwumetylo- anilina	ON.C ₆ H ₄ .N(CH ₃) ₂	150,17	—	85	—	Zł. plt. (E); r. A, E.
<i>p</i> -Nitrofenol	ON.C ₆ H ₄ .OH	123,11	—	124	—	Igl. (W); r. W; i. r. A, E; r. alkalia — czw. — br.
2-Nitrozo- α -naftol	HO.C ₁₀ H ₆ .NO	173,16	—	162—4	—	Zł. igł. (W). tr. r. z. W; i. r. A, E; odczn. Co.
1-Nitrozo- β -naftol	NO.C ₁₀ H ₆ .OH	173,16	—	109,5	—	Zł. igł. (bzn); 0,02 z. W; 2,4 A 13 ^o ; tr. r. E; r. bzn., bżw. oct.; odczn. Co.
4-Nitrozo- β -naftol	HO.C ₁₀ H ₆ .NO	173,16	—	198	—	Zł. igł. (bzn.); tr. r. W; i. r. A, E.
Nowokaina (1,4)	H ₂ N.C ₆ H ₄ .CO ₂ .(CH ₂) ₂ . N(C ₂ H ₅) ₂ +HCl	272,77	—	156	—	Igl. (A); 1 W; 12,5 A; tr. r. E. iczn. znieczul.
Octowy bezwodnik	(CH ₃ .CO) ₂ O	102,09	1,082	—73	139,4	C.; ∞ A, E; + W \rightarrow rzkl. wń. ostra
Octowy kwas	CH ₃ .COOH	60,05	1,049	16,6	118,1	C.; ∞ W, A, E; wń. ostra
Octan amoniu	CH ₃ .COONH ₄	77,08	1,073	113	—	Igl. hygroskop.; i. r. W; r. A.
Octan miedziowy	(C ₂ H ₅ O ₂) ₂ .Cu.(H ₂ O)	199,67	1,882	—	—	Zł. kr.; 7 z. W; 20 g W; 7 g. A.
Octan ołowiany (cukier ołowiany)	(C ₂ H ₅ O ₂) ₂ .Pb.(3H ₂ O)	379,34	2,54	75	—	Kr.; 56 W 25 ^o ; topn. 280 ^o bezw.; smak słodko-metal.; fzlg, jad.
Octan sodu	NaC ₂ H ₃ O ₂ +3H ₂ O	136,09	1,42	58,2	123	Kr.; bżw.; plt. t. t. 320 ^o ; 123,5 W 20 ^o ; 170 W 100 ^o ; 2,3 A 19 ^o .

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Octan uranylu	$(C_2H_3O_2)_2UO_2 \cdot 2H_2O$	424,19	2,893	110	275 rzkł.	Zł.słp.; 7,7W ^{15°} ; +g. W → rzkł. l. r. A.
Octan wapnia	$Ca(C_2H_3O_2)_2$	158,17	—	—	—	Kr. + IH ₂ O; 37,4W ^{0°} ; 29,6W 10 ^{0°} ; n. r. A.
Octan benzylu	$CH_3CO.OCH_2.C_6H_5$	150,17	1,057	-51,5	215	C.; tr. r. W; ∞ A, E; wñ. grusz.
Octan etylu	$CH_3CO.OC_2H_5$	83,10	0,901	-83	77	C.; 8,53W ^{20°} ; ∞ A, E; wñ. miła; miesz. azotrop. z. W, A.
Octan izoamylu	$CH_3CO.OC_5H_{11}$	130,18	0,871	—	142	C.; 0,25W ^{15°} ; ∞ A, E; wñ. owoc.
Octan izobutyłu	$CH_3CO.OCH_2.CH(CH_3)_2$	116,15	0,871	-99	118	C.; 0,67 W 20°; ∞ A, E.
Octan izopropylu	$CH_3CO.OCH(CH_3)_2$	102,13	0,877	-73,4	89	C.; 3,09 W 20°; ∞ A, E.
Octan metylu	$CH_3.COO.CH_3$	74,08	0,924	-98,1	56,9	C.; wñ. eterycz.
Octan winylu	$CH_3CO.OCH:CH_2$	86,09	0,922	—	71/739	C.
Octowy nitryl	$CH_3.CN$	41,05	0,783	-45	81,6	C.; ∞ W; palny.
Oksalydu chlorek	$Cl.OC.CO.Cl$	126,93	1,49/12	-12	63,5	Igl.(E); r. E; + W → rzkł.
Oksamid	$H_2N.CO.CO.NH_2$	88,07	1,667	418 rzkł.	—	Igl.; 0,037 W 7°; 0,6 W 100°; tr. r. A.
Oksamidowy kwas	$H_2N.CO.CO.OH$	89,05	—	210 rzkł.	—	Kr. (W); tr. r. W; b. tr. r. A. E.
Oktaan	$CH_3(CH_2)_6CH_3$	114,22	0,704	-56,5	125,8	C.; 0,001 W 16°; ∞ A, E.
Olejowy kwas	$CH_3(CH_2)_7CH:CH(CH_2)_7.COOH$	282,46	0,891	14	286/100	Igl.; ∞ A, E; w. tłuszczach.
Olejan magnezu	$Mg(C_{18}H_{35}O_2)_2$	587,20	—	—	—	Ziarn.; tr. r. W.

Olejan potasu	$KC_{18}H_{33}O_2$	320,53	—	—	—	Galaret.; 25 z. W; 46,5 A 10°; 100 A 50°; 3,44 E 30°; mydło
Olejan sodu	$NaC_{18}H_{33}O_2$	304,43	—	232—5	—	Kr.(abs.A); 10 W 12°; 4,8 A 13; 10 A 32°; 1 E 30°; mydło.
Palmitynowy kwas	$CH_3.(CH_2)_{14}.COOH$	256,41	0,53/62	62,6	271 ¹⁰⁰	Kr.; 9,3 A 19°; r. E; w. tłuszczach zwierz. i rośl.
Papaweryna ⁸¹⁾	$C_{20}H_{31}NO_4$	339,38	1,33	147	—	Sfp.(A+E); b.tr.r.W; 1,16 A 15°; 0,39 E 10°; Alkaloid w. opium; fzgl.staby narkotyku, p.morfina.
Paraldehyd	$(CH_3CHO)_3$	132,15	0,994	12,6	124	C.; 12 W 13°; 6 W 100°; ∞ A, E;
Pelargonowy aldehyd	$CH_3(CH_2)_7.CHO$	142,23	0,827	—	185	C.; ∞ A, E; w. olejk. eterycz. Oksym.; tt. 64°.
1,3 — Pentadien	$CH_3.CH:CH.CH:CH_2$	68,11	0,696	—	42	C.
Pentaerytryt	$C(CH_2OH)_4$	136,14	—	253	—	Kr.; 5,56 W 18°.
Pentan	$CH_3(CH_2)_3CH_3$	72,14	0,626	—130	36,2	C.; ∞ A, E.
2—Penten (β-n-amylen)	$CH_3.CH_2.CH:CH.CH_3$	70,13	0,651	—147	36,4	C.; ∞ A, E; 1. r. rozcz. H ₂ SO ₄ .
Pentryt (Czterozotan pentaerytrytu)	$C(CH_2.O.NO_2)_4$	316,15	1,76	141—2	—	Kr.; 1. r. ac.; tr. r. A, E; wyb.
Pięćocacetylo- <i>α</i> -d-glukoza	$C_6H_7O(O.O.C.CH_3)_5$	390,33	—	113	subl.	Igl.(A); 0,15 W 18,5°; 1,3 A 19°; 2,7 E 15°.
Pięćocacetylo- <i>β</i> -d-glukoza	$C_6H_7O(O.O.C.CH_3)_5$	390,33	—	134	subl.	Igl.(A); 0,09 W 18,5°; 0,82 A 19°; 2,1 E 15°; ∞ chlf.
Pięćometylenodwuamina (kadaweryna)	$H_2N(CH_2)_5.NH_2$	102,18	0,917/0	9	178—80	Syrop. dymiac.; 1r. W, A; tr. r. E.
Pięćometylenoglikol (1,5-Pentandiol)	$HO.CH_2.(CH_2)_3.CH_2OH$	104,15	0,994	—	239,4	C. ∞ W, A; tr. r. E; smak palący grzk.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cięż. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
α — Pikolina β — Pikolina	$\text{NC}_5\text{H}_4\text{CH}_3$ $\text{NC}_5\text{H}_4\text{CH}_3$	93,12 93,12	0,950 0,961	-70 —	128 143,4	C.; i. r. W; ∞ A,E; wń. chrkt. C.; i. r. W; ∞ A,E; wń. słod- kawa.
γ — Pikolina Pikrynowy kwas	$\text{NC}_5\text{H}_4\text{CH}_3$ sym. $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$	93,12 229,11	0,957 1,767	— 122,5	143,1 subl.	C.; ∞ W,A,E. Żł. płt. (W); 1,2W 20°; 7,2W 100°; 6,23 A 20°; 66,2 A 78°; 2,1 E 20°; wyb. ogrz.
Pikrylu chlorek	sym. $(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}$	247,56	1,797	83	—	Igl. (A,E, ligr.); tr. r. W; i. r. g. A; tr. r. E.
Pilokarpina ⁸²⁾	$\text{C}_{17}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$	208,25	—	34	—	Igl.; i. r. W, A; tr. r. E; [α] D: + 106° (W); Alkaloid w. rośl. rodz. pilocarpus; fziłg. poty, ślinien.; zwięza źrenice; od- trutka atropiny.
Pimelinowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}(\text{CH}_2)_7\text{CO}_2\text{H}$	160,16	1,329/15; ⁶	105	272/100	Kr. (W); 2,5 W 13°; 4,2 W 20°; i. r. A,E.
Pinakol (Pinakon)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{C}(\text{OH})$ $(\text{C}_4\text{H}_9)_2$	118,17	0,967/15; ⁰	35—8	174,4	Igl. (A,E,CS ₂); Płt.+6H ₂ O(W); tt. 46°; tr. r. z. W; i. r. g. W, A,E; dest. + H ₂ SO ₄ → pina- kolina
Pinakolina	$(\text{CH}_3)_3\text{C}\text{CO}\text{CH}_2$	100,15	0,799	-52,5	106,5	C.; 2,44 W 15°; ∞ A,E; wń. mięty; oksym tt. 77—8°.
(dl)-Pinen ⁸³⁾	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	136,23	0,858	-55	154	C.; tr. r. W ∞ A,E, chl.; wń. terpenty. olej.
Piperazyna	$\text{NH}\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2$	86,14	—	104	145	Płt. (W); tr. W,A; n. r. E; hy- groskop. lechn. ciep. nerkowe
Piperonal (Heliotropina) ⁸⁴⁾	$\text{CH}_2(\text{O}_2)\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$	150,13	—	37	263	Kr. (W); 0,35 W 20°; 0,66 W 78°. 125 A 20°; 700 g. A; ∞ E; wń. heliotrop.
Piramidon	$(\text{CH}_3)_2\text{N}\text{C} \begin{array}{c} \text{---} \\ \text{---} \\ \text{---} \end{array} \text{C}\text{CH}_3$ $\text{OC}\text{N}(\text{C}_4\text{H}_9)\text{N}\text{CH}_3$	231,29	—	108	—	Płt. (ligr.); 5 W 15°; i. r. A, tr. r. E; lechn. przeciw-gorączk. i bólowy.

Piren ⁵⁵⁾	$C_{16}H_{10}$	202,24	1,271/32 ^o	156	392	Płt.; 1,37 A 16°; 3,08 A 78°; l. r. E, 16,54 E tln. 18°.
Pirogallol	(1,2,3) $C_6H_3(OH)_3$	126,11	1,453	133—4	309	Płt., igł.; 44 W 13°; l. r. A, E; rztw. alkal. absorb. O_2 ; smak grzk., fzlg. jad.
Pirogronowy kwas	$CH_3.CO.COOH$	88,06	1,267	13,6	165 rzkł.	C.; ∞ W, A, E; wń. oct.
Pirokatechina	(1,2) $C_6H_4(OH)_2$	110,11	1,371	105	240	Igl. (bzn.); 45,1 W 20°; l. r. A; r. E, bzn. chl., alkalia
Pirol	<u>$NH.CH : CH.CH : CH$</u>	67,09	0,969	—	130	C.; tr. r. W; l. r. A, E; n. r. alkalia parv barwią drzazg. sosn. + HCl — czw.
2-Pirolidon	<u>$CH_2.CH_2.CH_2.CO.NH$</u>	85,10	1,116	25	245	Kr. (ligr.); l. r. W, A, E, chl., bzn.; $C_4H_7ON + H_2O$ płt.; tt 39°
Pirydyna	<u>$N.CH.CH : CH.CH : CH$</u>	79,10	0,977	—42	115,5	C.; ∞ W, A, E; hygroskop.; lwp.; wń. tytoniu.
Pirymidyna	<u>$N : CH.N : CH.CH : CH$</u>	80,09	—	22	124	Kr. r. W, A.
l-Prolina	<u>$CH_2.CH_2.CH_2.CH.(CO_2H).NH$</u>	115,13	—	220—2	—	Kr. (A + E); l. r. W, A; n. r. E; smak słodki.
Propadien (Allen)	$CH_2 : C : CH_2$	40,06	1,787	—146	—32	Gaz.; $H_2SO_4 \rightarrow ac.$
Propan	$CH_3.CH_2.CH_3$	44,09	2,019	—190	—44,5	Gaz.; 6,4 cm ³ W 17,8°; 783 cm ³ A 17°; 925 cm ³ E 17°.
Propargylowy alkohol	$CH : C.CH_2OH$	56,06	0,971	—	144—5	C.; r. W; kr. + 1 H_2O ; tt. — 17°; wń. miła; fenylouretan tt. 63°.
Propenyllobenzen	$C_6H_5.CH : CH.CH_3$	118,17	0,914	—	176—7	C.; r. A; dwubromek tt. 67°. ∞ E
Propioliowy aldehyd (Propargylowy ald., Propynal).	$CH : C.CHO$	54,05	—	—	59—61	Olej; l. r. W; atakuje błony śluz.
Propioliowy kwas (Propargylowy kw., propynowy kw.)	$CH : C.COOH$	70,05	1,139	9	144 rzkł.	C.; r. W, A, E; Amid : tt. 61—62°.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząstk.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Propionowy aldehyd (Propanal)	$C_2H_5.CHO$	58,08	0,807	-81	49	C.: 20 W 20°; ∞ A, E; wñ. dusząc.
Propionowy amid	$C_2H_5.CO.NH_2$	73,09	1,042	79	213	Płt. (bzn.); l. r. W, A, E, chl.
Propionowy kwas (Propanowy kw.)	$C_2H_5.COOH$	74,08	0,998	-19,7	140,7	C.: ∞ W, A, E; wñ. ostra.
Propionian etylu	$C_2H_5.CO.OC_2H_5$	102,13	0,891	-74	99,1	C.: 1,7 W 20°; ∞ A, E.
Propionowy nityl	$C_2H_5.CN$	55,08	0,802/0	-92	97,1	C.: 11,9 W 40°; 29 W 100°; l. r. A, E.
Propylen (Propen)	$CH_3.CH:CH_2$	42,08	—	-185,2	-47	Gaz; 28 cm ³ W 10°.
Propylowy alkohol	$CH_3.CH_2.CH_2.OH$	60,09	0,804	-126	97,2	C.: ∞ W, A, E; b. hygroskop.; izlg. jad.
izo-Propylowy alkohol	$CH_3CH(OH).CH_3$	60,09	0,787	-89,5	82	C.: ∞ W, A, E.
Propylowy bromek	$CH_3.CH_2.CH_2.Br$	123,00	1,354	-110	70,8	C.: 0,25 W 20°; ∞ A, E.
izo-Propylowy bromek	$CH_3.CHBr.CH_3$	123,00	1,322	-89	59,4	C.: 0,32 W 20° ∞ A, E.
Propyn (Allylen, Metylo- acetylen)	$CH_3.C \equiv CH$	40,06	0,678	-104,7	-27,5	Gaz; tr. r. W; l. r. A; 2142 cm ³ . E 16; t. krytycz. 127,9°.
Pseudokumen	(1, 2, 4) $C_6H_3(CH_3)_3$	120,18	0,878	-57,4	168,2	C.: r. A, E.
Puryna	$C_5H_4N_4$	120,11	—	217	rozkł.	Igl. (A); l. r. W; r. A; tr. r. E; r. tln.
Rezorcyna	(1,3) $C_6H_4(OH)_2$	110,11	1,271	110,7	280,8	Płt. (W, A, E); 174 W 12°; 229 W 30°; 144 A 9°; l. r. E; smak b. słodki.

Rodanowodorowy kwas	H.S.CN	59,09	—	—	5	Gaz; ∞ W.; i. r. A, E; roztw. do 5% są trwale.
Rongalit	HO.CH ₂ .SO ₂ .Na+2H ₂ O	133,23	—	63—4	—	Płt.; 50 W; n. r. A, E; 120 → bżw.; 125° → rzkt.
Rozamolina ⁸⁶⁾	H ₂ N.C ₇ H ₆ (H ₂ N.C ₆ H ₄) ₂ COH	319,39	—	186 rzkt.	—	Igl. (W); tr. r. W; r. A; n. r. E.
d-Riboza ⁸⁷⁾	C ₅ H ₁₀ O ₅	150,13	—	87°	—	Płt. (abs. A); r. W; tr. r. A; [α] _D ²⁰ : -22,5°; Fenylosazon t. t. 163—164°; w. k. w. nukleiny nowe.
Sacharoza ⁸⁸⁾ (Cukier trzcinowy)	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	342,30	1,588	185	rzkt.	Płt. 204 W 20°; 487 W 100°; 0,9 A; n. r. E; [α] _D ²⁰ : +66,5°; w. b. u. raki cukr., trzeina cukr.
Sacharyna	C ₉ H ₄ .CO.NH ₂ .SO ₂	183,18	0,828	228	subl.	Kr. (A); 0,43 W 25°; 2 A 20°; tr. r. E; r. alkalia; smak b. słodki.
Salicylowy aldehyd	(1,2)HO.C ₆ H ₄ .CHO	122,12	1,169	+ 1,6	146,5	Olej; 1,7 W 86°; ∞ A, E; 75,7 bżn. 12°; lwp.; fenylhydrason tt. 142—3°.
Salicylowy kwas	(1,2)HO.C ₆ H ₄ .COOH	138,12	1,443	155—0	subl.	Igl. (W); 0,18 W 20°; 1,32 W 70°; 49,6 A 15°; 50,5 E 15°; i. r. chlF.
Salicylaldoksyn	HO.C ₆ H ₄ .CH ₂ N.OH	137,13	—	57	rzkt.	Sip. (bżn. + ligr); tr. r. W; i. r. A, E, bżn.; n. r. ligr. odczn. miedz.
Salicylan sodowy	NaC ₇ H ₅ O ₃	160,11	—	—	—	Kr. (A); 115,4 W 25°; 26,5 A 17°; lezn. przeciwreumatycz.
Salicylan metylu	HO.C ₆ H ₄ .CO.OCH ₃	152,14	1,184	—8,6	223,3	C.; 0,074 W 30°; r. A, E; w. olejek gaultheria procumbens; lezn. reumatyzm; wñ. aromat.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Salol (Salicylan fenylu)	$\text{HO}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}\cdot\text{OC}_6\text{H}_5$	214,21	—	43	172/12	Płt. (CH_3OH): 0,015 W 25°; 53,8A25°; l. r. E; b. l. r. bzn.; leczn. dezynfekc. żołądek, drogi mocz.
Salwarsan (606)	$[\text{H}_2\text{N}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{AS}]_2 + 2\text{HCl} + 2\text{H}_2\text{O}$	475,00	—	rzkl.	—	Żółt.; l. r. W; tr. r. A; b. tr. r. E; leczn. siln. przeciw krętkom, kile.
Sebacynowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}\cdot(\text{CH}_2)_8\cdot\text{CO}_2\text{H}$	202,24	—	134	295/100	Płt.; 0,1 W 17°; 2 W 100°; l. r. A, E.
Semikarbazyd	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	75,07	—	96	—	Słp. (A); l. r. W, A; n. r. E.
Semikarbazydu chlorowodorek	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2\cdot\text{HCl}$	111,54	—	175	—	Słp. (A); l. r. W; n. r. A, E.
d,1-Scryna	$\text{HO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{COOH}$	105,09	—	246 rzkl.	—	Płt. (W); 4,32 W 20°; 17,1 W 70°; n. r. A, E.
Skatol ⁸⁹⁾	$\text{C}_9\text{H}_9\text{N}$	131,17	—	95	266,2	Kr. (ligr.); 0,05 W 15°; l. r. A; r. E, bzn, chl.
Skrobia (Krochmal) ⁹⁰⁾	$[\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5]_x$	(162,14 ^x)	1,50	—	—	Bezpost.; n. r. A, E; + g. W → kleik.
d-Sorbit ⁹¹⁾	$\text{HO}\cdot\text{CH}_2(\text{CHOH})_4\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	182,17	—	110	—	Igl. + 1H ₂ O; tt. 100°; l. r. W; tr. r. z. A; l. r. g. A; [α] D: -1,7° (W); smak słodki; w. wisnie, śliwki.

Stearowy kwas	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$	284,46	$0,838/_{80}^{\circ}$	69,3	291/100	Płt.; tr. r. W; 2,5 z. A; 19,7 A 40°; 22 bzn. 23°; w. tłuszcz. e.
Stearynian sodu	$\text{NaC}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2$	306,55	—	—	—	Płt.; 10 W 100°; 0,2 z. A; 10 g. A; składnik mydeł.
Styben (trans)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH : CH.C}_6\text{H}_5$	180,23	$0,954/_{125}^{\circ}$	124	306-7	Kr. (A); 0,88 A 17° 7,88 E 14°; l. r. bzn.; lwp.
Styren	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH : CH}_2$	104,14	0,907	—	146	C.; tr. r. W; ∞ A, E; wñ. bzn. i naftalen.
Styrenu bromek	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CHBr.CH}_2\text{Br}$	263,97	—	74	140/15	Płt., igł. (A); r. A; l. r. E.
Styrylu chlorek	$\text{C}_6\text{H}_5\text{.CH : CH.Cl}$	138,59	1,111	—	199	C.; wñ. hiacent.; r. A, E.
Strychnina ⁹²⁾	$\text{C}_{21}\text{H}_{33}\text{N}_2\text{O}_2$	334,40	1,359	268	270/5	Kr. (A); 0,016 W 25°; 0,7 A 25°; 0,018 E 25°; $[\alpha]_D : -132^{\circ}$ (A); Alkaloid w. obok brucyny, p.; fzlg. b. siln. jad.
Sulfanilowy amid p.	Sulfonoamidy.	173,18	—	280	—	Płt. + 1H ₂ O (W); 1,1 W 20°; 6,7 W 100°; n. r. A, E.
Sulfanilowy kwas	$(1,4)\text{H}_2\text{N.C}_6\text{H}_4\text{.SO}_3\text{H}$	202,18	—	141	—	Igl. + 3H ₂ O (W); tt. 69°; b. l. r. W, A; n. r. E.
o-Sulfobenzoesowy kwas	$\text{HO}_3\text{S.C}_6\text{H}_4\text{.COOH}$	228,31	—	127--8	300 rzkł.	Słp. (A); 0,2 W 15°; 6,7 W 100°; 1,54 A 15°; 50 A 78°; 0,75 E 15°; lczn. nasenny.
Sulfonal	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{SO}_2\text{.C}_2\text{H}_5)_2$					

Nazwa	Wzór chemiczny	Cieź. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Sulfonoamidy:						
Albucid	$H_2N.C_6H_4.SO_2.NH-CO.CH_3$	200,23	—	—	—	Kr.; r. W; lecn. zakaz. gonokokki, paciorkowce, jaglica.
Cibazol (Eleudron, Sulfatiazol)	$H_2N.C_6H_4.SO_2.NH-C:N.CH:CH.S$	255,30	—	200	—	Kr.; 0,05 W 20°; lecn. gonokokki, meningokoki, pneumokoki, bakt. okrężnicy (rzęźączka, zapal. płuc, dezynteria)
Dagenan (Eubasin, Sulfaptrydin)	$H_2N.C_6H_4.SO_2.NH-C:CH.CH:CH.CH:N$	249,28	—	191-2	—	Kr.; 0,03 W 15°; 0,2 A 15°; lecn. rzeźączka, zapal. płuc, meningitis.
Marfanil	$H_2N.CH_2.C_6H_4.SO_2.NH_2$ + amid sulfanil.	—	—	—	—	Kr.; r. W; lecn. zasyпка do ran; zgorzel. gaz.; wrzód miękki.
Prontosil rubrum	$H_2N.SO_2.C_6H_4.N:N-C:C(NH_2).CH:C-$ $ (NH_2)(HCl).CH:CH$	327,79	—	247-50	—	Czw. kr.; 0,25 W 20°; lecn. angina, róża, gorączka połogowa.
Prontosil album (Amid sulfilanowy, Anty-streptyna, Prontalbin, Streptocid)	$H_2N.C_6H_4.SO_2.NH_2$	172,20	—	164,5	—	Igt.; 0,4 W 15°; 3 A 15°; r. ac., n. r. bzn. lecn. p. prontosil rubrum.
Septazin	$C_6H_5.CH_2.HN.C_6H_4.SO_2-NH_2$	230,25	—	—	—	Kr. lecn. róża, angina, zapal. ucha, góściec, zakaz. połogowe.

Ufiron (Diseptal)	$\frac{H_2N.C_6H_4.SO_2.NH-C_6H_4.SO_2.N(CH_3)_2(1-4)}$	355,41	—	—	—	Kr. lczn. rzeźączka, wrzód miękki, infekcjepaciorkowc.i.gronkowc.
Sylvan (2-Metylofuran)	$\frac{O.C(CH_3).CH.CH:CH}$	82,10	0,916	—	63	C.; r. A, E.
d-Sylwestren ⁹⁸	$C_{10}H_{16}$	136,23	0,863	—	177	C.; ∞ A, E.
Szczawiotowy kwas	HOOC.COOH	90,04	1,653	189,5	subl.	Kr. + 2H ₂ O (W) : tt. 101,5°; igł. przy subl.; 9,5 W 20°; 120 W 90°; 23,7 A 15°; 23,6 E; 1,47 (wodzian) E.
Szczawian amonu	$(NH_4)_2C_2O_4 + H_2O$	142,11	1,475	—	—	Słp.; 2,22 W 0°; 10,7 W 50°.
Szczawian potasu	$K_2C_2O_4 + H_2O$	184,23	2,08	—	—	Kr.; 36,4 W 20°; 49 W 50°.
Szczawian potasu kwaśn.	KHC ₂ O ₄	128,12	—	—	—	Kr. ponizej 6,4° + 1/2 H ₂ O; 2,2 W 0°; 51,5 W 100°; w. szczaw.
Szczawian sodu	Na ₂ C ₂ O ₄	134,01	2,34	—	—	Igl.; 3,7 W 22°; 6,3 W 100°; n. r. A, E.
Szczawian wapnia	CaC ₂ O ₄	128,10	—	—	—	Kr.; 0,0006 W 18°; 0,0014 W 95°.
Szczawian dwuetylu	$C_2H_5O_2C.CO_2.C_2H_5$	146,14	1,078	-40,6	185	Olej; tr. r. W; ∞ A; t. r. E.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
α -Sześciochlorocykloheksan	$C_6H_6Cl_6$	290,85	1,87	157	288 rzkł.	Kr.; r. A, E; 4,38 chl. 15°; 6,5 bzn. 18.
β -Sześciochlorocykloheksan	$C_6H_6Cl_6$	290,85	1,89	297	subl.	Kr.; tr. r. A; 0,13 chl.; 1 bzn. 22°.
γ -Sześciochlorocykloheksan	$C_6H_6Cl_6$	290,85	—	112-3	—	Igl. (E); silny środek owadobójczy.
Sześciochloroetan	CCl_3, CCl_3	236,76	2,091	187	subl.	Płt. (A+E); r. A, E.
Sześciometylenocztworamina (Urotropina)	$(CH_2)_6N_4$	140,19	—	263	subl.	Kr.; 81,3W12°; 150W20°; mniej r. g. W; 3,2 A 12°; n. r. E; 8,1 chl. 12°; lezn. urologia, reum.
Sześciometylenodwuamina	$H_2N(CH_2)_6NH_2$	116,21	—	39-40	196 subl.	Płt.; l. r. W; r. A, bzn.; n. r. E.
Sześciometylenoglikol	$HO, CH_2(CH_2)_4, CH_2OH$	118,17	0,9670°	—	207	C.; ∞ W; r. A, E.
Tauryna	H_2N, CH_2, CH_2, SO_3H	125,14	—	328 rzkł.	—	Igl.; 8,78W20°; 33,05W70°; 0,004 A 17°; n. r. abs. A, E.
Tebaina ⁹⁴⁾	$C_{19}H_{21}NO_3$	311,37	1,305	193	—	Igl. (A); tr. r. W; 10A15°; 0,71E 10°; r. bzn.; l. r. chl.; Alkaloid w. opium, mak; fzlg. najsiln. jad z opium; nie narkot.
Teobromina (3,7-dwumetyloksantyna) ⁹⁵⁾	$C_7H_8N_4O_2$	180,17	—	351	290 subl.	Kr. (W); 0,03W18°; 0,67W100°; 0,023 A 17°; tr. r. E; Alkaloid w. nasiona kakao; smak grzlk.; fzlg. moczopędny.
Tereftalowy aldehyd	$(1,4) C_6H_4(CHO)_2$	134,13	—	116	245	Igl. (W); 1,7W100°; l. r. A; r. E; r. alkalia; wñ. bzn.

Tereftalowy kwas	(1,4) $C_6H_4(CO_2H)_2$	166,13	—	—	300 subl.	Igl.; 0,0015 W; tr. r. A; n. r. E, oct., chl.
α -Terpineol (d,l) ⁹⁶⁾	$C_{10}H_{17}OH$	154,25	0,938	35	219	Kr.; l. r. A, E, oct.; w. orzech muszkat.
Terpinu wodzian ⁹⁷⁾	$C_{10}H_{18}(OH)_2 \cdot H_2O$	190,27	—	120 rzkł.	—	Kr.; 0,4 W 15°; 3,1 W 100°; 10 A 20°; 50 A 78°; tr. r. E.
Tetralen (czterohydro- naftalen)	$C_8H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	132,19	0,973	—31	206-7	C.; l. r. A, E.
Tetryl (2,4,6-cztero- nitroamolina)	(sym.) $(NO_2)_3C_6H_2 \cdot N(NO_2)CH_3$	287,15	1,57	130	186 rzkł.	Zł. kr. (A); 0,007 W 15°; 0,162 W 97°; tr. r. z. A; r. bzn.; wyb.
Tiofen	$S \cdot CH : CH : CH : CH$	84,13	1,07	—40	84	C.; r. A, bzn.
Tioformaldehyd (trimer)	$SCH_2 \cdot SCH_2 \cdot SCH_2$	138,26	—	215-6	subl.	Słp.; tr. r. g. W; tr. r. A, E.
Tioindygo ⁹⁸⁾	$(CO \cdot C_6H_4 \cdot S \cdot C)_2$	296,34	—	355	subl.	Czw. kr. (bzn.); tr. r. g. A; r. nitrobzn.
Tiomocznik	$H_2N \cdot CS \cdot NH_2$	76,13	1,405	180	—	Kr. (A); 9 W 15°; r. A, E.
Tiosemikarbazyd	$H_2N \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	91,13	—	181-3	—	Igl. (W); Chlorowodorek : tt. 186°.
Tiouretan	$H_2N \cdot CS \cdot OC_2H_5$	105,15	—	41-2	rzkł.	Kr.; r. A, E.
o-Tolidyna (3,3'-dwo- metylobenzodyna) ⁹⁹⁾	$[NH_2(CH_3)C_6H_3]_2$	212,29	—	126,5	—	Łuski (g. W); tr. r. W; l. r. A, E; kolor. rztw. Cl w W.
Toluen	$C_6H_5 \cdot CH_3$	92,13	0,872	—95	110,8	C.; 0,057 W 30°; ∞ A, E, bzn.
o-Toluenosulfonowy kwas	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	172,19	—	—	—	Kr. rozpl. + 2H ₂ O; ogrz. 150° → → p-izomer.
p-Toluenosulfonowy kwas	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	172,19	—	38	146/ próz.	F. kr. rozpl. + iH ₂ O(W); tt. 106°.

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
o-Toluidyna	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	107,15	0,999	α : -24,4 β : -16,3	200,7	C.; 1,5 W 25°; l. r. A, E.
m-Toluidyna	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	107,15	0,989	-43,6	203,2	C; tr. r. W; l. r. A, E.
p-Toluidyna	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	107,15	1,046	45	200,4	Kr. + $1\text{H}_2\text{O}(\text{W}, \text{A})$; 0,74 W 21°; 240 A 22°; l. r. E; wń. wino.
4-m-Tolylenodwuamina ($\text{NH}_2 = 1,3$)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,17	—	99	280	Igl.(A); r. W; l. r. A, E.
p-Tolylenodwuamina	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,17	—	64	274	Płt.(bzn); l. r. W, A, E; r. bzn.
sym-Trójbromofenol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}_3 \cdot \text{OH}$	330,83	2,6	96	subl.	Igl.(rozcz.A) 0,007 W 15°; l. r. A, E; lezn. antysept..
1,2,4-Trójchlorobenzen	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181,46	1,574/ ₁₀ ⁰	17	213	Slp.; r. A; l. r. E.
sym-Trójchlorobenzen	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181,46	—	63	208,5	Igl.; r. A; l. r. E; środek owadobójczy
Trójchloroetylen (Tri)	$\text{CHCl} : \text{CCl}_2$	131,40	1,466	-73	87,2	C.; ∞ A, E; lwp. fzl. g. narkot.
Trójchlorooctowy kwas	$\text{CCl}_3 \cdot \text{COOH}$	163,40	—	57	196,5	Kr. rozpl.; 1201 W 25°; r. A, E; fzl. g. niszczy naskórek.
Trójfenylometan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CH}$	244,31	1,014/ ₉₀ ⁰	93	359	Kr. (A); tr. r. z. A; l. r. g. A, E.
Trójmetyloamina	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$	59,11	2,580/ ₁₇	-124	3,5	Gaz; l. r. W, A; wń. ryb; chlorowodurek tt. 277 rzkl.
Trójmetyloetylen (3-Metylo-2-buten)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3)_2$	70,13	0,663	-124	38,4	C.; tr. r. W; r. A; ∞ E.
1,3,5-Trójnitrobenzen	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$	213,11	1,688	123	subl.	Płt.(W); 0,04 z. W; 1,9 A 16°; 1,5 E 17°; 6,2 bzn. 16°.
Trójnitroceluloza	$\text{C}_{12}\text{H}_{17}(\text{ONO}_2)_3\text{O}_6$	459,28	1,6	—	—	Bezpostac; r. A, E; r. g. oct.; składnik kolodium.

2,4,6-Trójnitro-m-ksylen	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_2$	241,16	1,604	182	—	Żł.plt.(bzn.+A); 0,04 A 20°;
1,3,5-Trójnitronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_5(\text{NO}_2)_3$	263,16	—	122	—	Kr.(chlF); l.r.A, oct.
1,3,8-Trójnitronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_5(\text{NO}_2)_3$	263,16	—	218	—	Kr.(A); 0,05 A 23°(88%); tr.r.E, chlF.
1,4,5-Trójnitronaftalen	$\text{C}_{10}\text{H}_5(\text{NO}_2)_3$	263,16	—	154	—	Kr.(chlF); 0,11 A 18°; 0,38 E 18°; 1 bzn. 18°.
2,4,6-Trójnitrotoluen (Trotyl)(T.N.T.)	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2.\text{CH}_3$	227,13	1,654	80,8	wyb.	Kr.(A); 1,64 W 22°; 10 A 58°; l.r.E; środek wyb.
2,3,4-Trójnitrotoluen	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2.\text{CH}_3$	227,13	—	112	290 rzkł.	Plt.(A); tr.r.z.A; l.r.E.
2,4,5-Trójnitrotoluen	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2.\text{CH}_3$	227,13	1,62	104	290 rzkł.	Żł.plt.(ac.); tr.r.z.A; l.r.E.
Trojoctan celulozy	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2(\text{CH}_3\text{CO}_2)_3$	288,25	—	—	—	Bezpostac.; n.r.A, E, ac.; r.chlF., oct., nitrobzn.
Trojoksan	$\text{CH}_2.\text{O}.\text{CH}_2.\text{O}.\text{CH}_2\text{O}$	90,05	1,170/65°	61	115	Kr.; wń.miła; r.W, A, E, bzn.
l-Tryptofan	$\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCH}:\text{C}.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{NH}_2).\text{COOH}$	204,22	—	289 rzkł.	—	Plt.(rozc.A); 1,06 W 20°; 2,5 W 70°; l.r.W 100°; tr.r.A; n.r.chlF.; Składnik protein, niezbędny w pożywieniu
Tymina (2,6-dwuhydroksy-5-metylopi- rymidyna)	$\text{N}:\text{C}(\text{OH}).\text{N}:\text{C}(\text{OH}).\text{C}(\text{CH}_3):\text{CH}$	126,11	—	270 rzkł.	—	Igl.(A); 0,74 W 22°; tr.r.A; b.tr.r.E; r.alkalia, H_2SO_4 , w.kw.nukleinowe.
Tymol	$(1,4,5)\text{CH}_3(\text{C}_6\text{H}_7)\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$	150,21	0,969	51,5	233,5	Plt.(oct.); 0,09 W 19°; 0,14 W 40°; 357 A 20°; 365 E 20°; r.alkalia. lwp.; wń.tymian.; Siln.anty-sept.
Tyrosyna ¹⁰⁰⁾	$\text{C}_9\text{H}_9\text{O}_4$	762,92	—	237 rzkł.	—	Kr.; Hormon w. grucz. tarczyc. leczn.kretynizm, otłuszczenie.
d,l-Tyrozyna ¹⁰¹⁾	$\text{HO}.\text{C}_6\text{H}_4.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{NH}_2).\text{CO}_2\text{H}$	181,19	—	316	—	Igl.; 0,041 W 20°; tr.r.A; n.r.E;

Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Uracyl (2,6-dwu- hydrokso- pirymidyna	$\text{N:C(OH).N:C(OH).CH:CH}$	112,09	—	338	—	Igl. (W); l. r. g. W; tr. r. z. W; n. r. A; r. E. NH_4OH . w. kw. nukleinowe.
Uretan	$\text{NH}_2.\text{CO}.\text{OC}_2\text{H}_5$	89,09	1,11	49,6	180	Płt.; 35 W 11°; 380,7 W 40°; 211 A 22°; l. r. bzn. chłf.
Walerianowy kwas	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3.\text{CO}_2\text{H}$	102,13	0,939	-34,5	187	C.; 3,7 W 16°; ∞ A, E; wñ. kw. masłowego.
Walerolakton	$\text{CH}_3.\text{CH}(\text{CH}_2)_2.\text{COO}$	100,11	1,072	-31	218—20	Olej; tr. r. W; l. r. A, E.
d-Walina	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}.\text{CH}(\text{NH}_2).\text{COOH}$	117,14	—	315	subl.	Płt. (rozc. A); r. W; tr. r. A; n. r. E; niezbędny w pożywie- niu składnik protein.
Wanilina (1, 2, 4)	$\text{HO}.\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3).\text{CHO}$	152,14	1,056	82	285	Igl. (W); 1 W 14°; 5 W 80°; l. r. A, E; w. wanilia i inn.; wñ. miła. Octan tt. 78°.
Weglan dwuetylu	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2.\text{CO}_3$	118,13	0,975	-43	125,8	C.; ∞ A, E; tr. r. W.
Weronal (Dwuetylobarbituro- wy kw.)	$\text{NH}.\text{CO}.\text{NH}.\text{CO}.\text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2.\text{CO}$	184,19	—	191	subl.	Kr. (W); 0,69 W 20°; 8,3 W 100°; l. r. g. A, E.; l. r. alkalia; leczn. nasenny środek.
d-Winowy kwas	$\text{HO}_2\text{C}(\text{CHOH})_2.\text{CO}_2\text{H}$	150,09	1,759	170	rzkt.	Słp; 139,4 W 20°; 343,4 W 100°; 25,6 A 15°; 0,39 E 15° ²⁰ [α] D: + 15° (W); w. roślin.
d-Winian antymonylo- potasowy (Emetyk)	$\text{K}(\text{SbO})\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 + 1/2\text{H}_2\text{O}$	333,90	2,607	—	—	Kr.; 8 W 21°; 33 W 100°; leczn. wymioty.
d-Winian potasu	$\text{K}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 + 1/2\text{H}_2\text{O}$	235,27	1,984	—	—	Kr.; 125W18°; 278W100°; tr.r.A.

d-Winian potasu kwaśny	$\text{KHC}_4\text{H}_4\text{O}_6$	188,18	1,973	—	—	Kr.; 0,49 W 18°; 6,9 W 100°; 0,06 A 20° (90° ₀).
d-Winian sodowopotasowy (Sol Seignette'a)	$\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 + 4\text{H}_2\text{O}$	282,23	1,767	—	—	Kr.; 38,2 W 6°; przy 55° → $\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 + \text{K}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$
d-Winian sodu	$\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$	230,10	1,82	—	—	Ślp.; 50 W 13°; n. r. A.
d-Winian wapnia	$\text{CaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 + 4\text{H}_2\text{O}$	260,21	—	—	—	Kr.; 0,038 W 18°; 0,3 W 100°; tr. r. A.
(dl)-Winyowy kwas (Gronowy kw.)	$\text{HO}_2\text{C} \cdot (\text{CHOH})_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150,09	1,697	203—4	—	Kr. + 1H ₂ O (W); 20,6 W 20°; 184,9 W 100°; 2,08 A 15°; 1,08 E 15°.
Mezo-Winowy kwas	$\text{HO}_2\text{C} \cdot (\text{CHOH})_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150,09	1,666	140	—	Pft. + 1H ₂ O (W); 125W15°; r. A.
Winylidenu bromek	$\text{CH}_2 \cdot \text{CBr}_2$	184,87	2,178	—	91—2	C.;
Winyloacetylen (3-Ruten-1-yn)	$\text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	52,07	0,687	—	5	Gaz.; r. chlf.
Winyloamina	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	43,07	0,832	—	56	C.; ∞ W; E; r. A.
Winylooctowy kwas	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	86,09	1,013	—39	163	C.; + rozc. wrzac. H ₂ SO ₄ . → → kw. krotonowy
Winylooctowy nitryl (Cyjanek allylu)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	67,09	0,837	—	119	C.; wń. czosnku; + alkal. → → nitryl krotonowy
Winylowy eter	$(\text{CH}_2 \cdot \text{CH})_2\text{O}$	70,09	0,774	—	39	C.; ∞ A, E.
Winyłu bromek	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{Br}$	106,96	1,517/14 ⁰	—138	15,8	C.; ∞ A, E.
Winyłu chlorek	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{Cl}$	62,50	0,969/13 ⁰	—160	—14	Gaz; tr. r. W; r. A; l. r. E.
Winyłu cyjanek p. Akrylowy nitryl						
Winyłu jodek	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{J}$	153,96	2,08/6 ⁰	—	56	C.; ∞ A, E; r. chlf., bzn. CS ₂

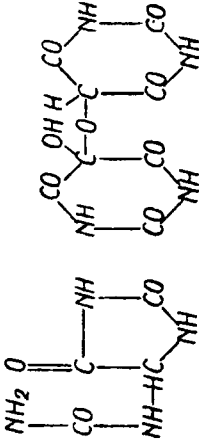
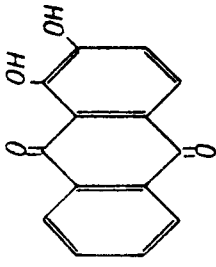
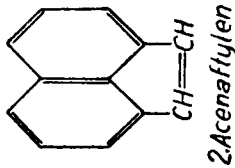
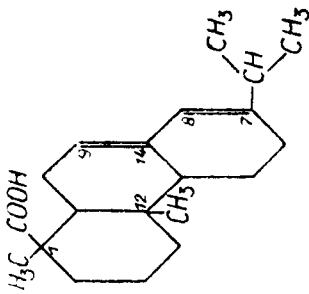
Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
Witaminy:						
A = Akseroftol ¹⁰²⁾	$C_{20}H_{30}O$	286,44	0,948	63-4	$137-8 / 10^{-5}$	J. żł. płt. ($HCO.O C_2H_3$); r. A; i. r. E. r. tłuście; w. wątroba ryb (kulbaki, makreli, dorsza), wątroba, nerki, płuca zwierz., mleko, masło, żółtko jaj; jako prowitamina A (Karoten) w zł. sałacie, pomidorach, marchwi, szpinaku, rzeżusze, jeżynach, bananach. Lczn. przeciw kseroftalmii (chor. oczu), ślepotie nocnej; powoduje wzrost. zapob. infekcji. 1 g = 4.500.000 jedn. międzynarodowych. Otrzym. syntetycznie.
B ₁ = Aneuryna ¹⁰³⁾ (Tiamina)	$C_{12}H_{17}ON_4SCl.HCl$	337,27	—	248-50	—	Igl. (rozc. A); 100 W 15°; 1 A 15°; n. r. E, bzn.; w. otręby, kielki zbóż, ryżu, nerki zwierz.; otrzym. syntetycznie. Lczn. przeciwko beri-beri, febrze; norm. funkcj. syst. nerw.; brak wywoł. zanik gruczoł. plicow.. 1 g = 333.000 jedn. międzynarodowych.
B ₂ = Laktoflawina (Riboflawina) ¹⁰⁴⁾	$C_{17}H_{20}N_4O_6$	376,36	—	282 rzkł.	—	Pom. igł.; tr. r. W, A; i. r. al-kalia; n. r. E, bzn., chl. w. mleko, jaja, nerki, wątroba, mózg, kukurydza, słód, drożdże. Lczn. brak hamuje wzrost. 1 g = 400.000 jedn. B-S.

$B_6 =$ Adermina ¹⁰⁵ (Pirydoksyna)	$C_9H_{11}O_3N$	169,18	—	160	subl. próżn.	Kr.; r. W. A, ac.; tr. r. E, chłf. w. otręby ryżu, pszenica, kur- kurdza, kiełki zbóż, drożdże, mleko, jaja. Otrzym. synte- tycznie. Lczn. system nerwo- wy, anemia.
$C =$ l-Askorbinowy kwas ¹⁰⁶	$C_6H_8O_4$	176,12	—	192	—	Kr. (dioksan); l. r. W, A; n. r. bnz. chłf. ligr. E; W. gladiolus, liście grusz, irysów, głóg, pa- pryka, cytryny, pomarańcze, jabłka, ziel. jęczm. i młodych kobiece. Otrzym. syntetycz- nie. Lczn. przeciw szkorbu- towi, zapobiega krwawieniu 1 g = 20.000 jedn. międzynar. $[\alpha]_D^{20} + 22^\circ$ (W).
$D_2 =$ Kalfyferol ¹⁰⁷ (Wioosterol)	$C_{28}H_{44}O$	396,63	—	115-17	—	Kr.; r. E, chłf., ac.. A; w. ryby morskie (tuńczyk, mieczyk) mleko, jaja; prowitamina D_2 (ergosterol) naświetl. prom. nadfiołk. → witam. D_2 ; Ergo- sterol w. drożdże, niższe ro- śliny, skóra zwierz. Lczn. przeciw krzywicy. 1 g = = 40.000.000 jedn. międzynar. $[\alpha]_D^{20} + 103^\circ$ (abs. A).
D_3 ¹⁰⁸	$C_{27}H_{48}O$	383,61	—	82-3	—	Kr.; r., w. p. D_2 ; prowitamina D_3 (7-dehydrocholesterol) naświetl. prom. nadfiołk. → D_3 witamina. Lczn. przeciw krzywicy. $[\alpha]_D^{20} + 83^\circ$ (ac.).

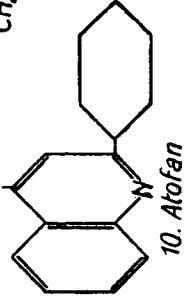
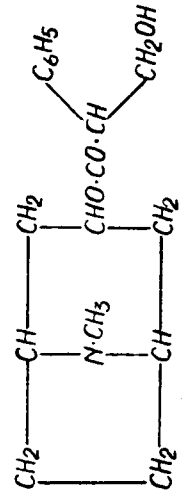
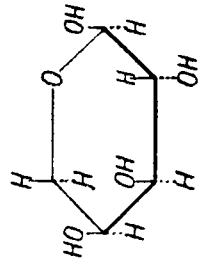
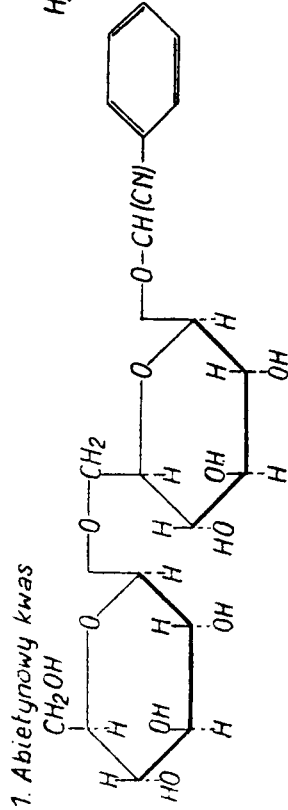
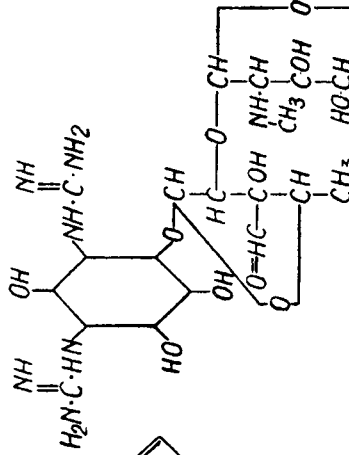
Nazwa	Wzór chemiczny	Cież. cząst.	Gęstość	Temp. topn.	Temp. wrzenia	Charakterystyka
D ₄ ¹⁰⁹⁾	C ₂₉ H ₄₆ N	398,65	—	107—8	—	Kr.; r.; w. p. D ₃ ; prowitamina D ₄ (22-dwuhydroergosterol) naswietl. prom. nadfiołk. → witamina D ₄ ; Leczn. przeciw krzywicy. [α] 20° + 89° (ac.).
D ₅ ¹¹⁰⁾	C ₂₉ H ₄₈ O	412,57	—	—	—	Kr.; r.; w. p. D ₃ ; prowitamina D ₅ (7-dehydrostosterol) naswietl. prom. nadfiołk. → witamina D ₅ . Leczn. przeciw krzywicy.
E = Tokoferol ¹¹¹⁾ ¹¹²⁾ ¹¹³⁾	α : C ₂₉ H ₅₀ O ₂ β { C ₂₈ H ₄₈ O ₂ γ	430,70 416,67	—	—	—	Olej; r. A, E, chlf., ac.; w. oleje roślinne, kiełki pszenicy, salsata, rzeżucha. Leczn. przeciw poronieniu, zwiększa laktację, reguluje czynności płciowe. Otrzym. syntetycznie
F p. : kwasy arachidonowy, linolenowy, linolowy						
H = Biotyna ¹¹⁴⁾	C ₁₀ H ₁₆ O ₃ N ₂ S	244,29	—	230—2	—	Kr.; r. W, A; tr. r. E, chlf.; w. drożdże, żółtko jaj, jęczmień, mleko, nerki, wątroba. Leczn. brak powod. schorzenia skóry, łysienie; pobudza wzrost niższych roślin i bakterii. [α] D + 92°. Otrzym. syntetycznie.

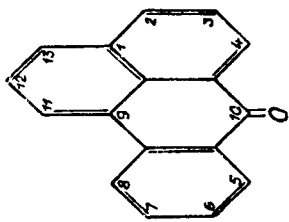
$H_1 = p$ - Aminobenzo- esowy kwas	$H_2N.C_6H_4.COOH$	137,13	—	186—7	—	Kr.; 0,34 W 13°; 11,3 A10°; 8,2 E 6°; 0,06 bzn. 11°; w. roślinny, drożdże, org. zwierz.; fzlę. czynnik wzrostu zwierz. i nie- których bakterii. Lczn. astma.
$K_1 =$ Fillochinon ¹¹⁵⁾	$C_{31}H_{46}O_2$	450,68	—	—20	—	Żł. olej; r. E, ligf., ac.; n. r. A; w. szpinak, pokrywa, kala- fior, pomidory. Lczn. krwo- toki (ułatwia krzepl. krwi).
K_2 ¹¹⁶⁾	$C_{41}H_{56}O_2$	580,86	—	54	—	Żł. kr.; r. p. K ₁ ; w. bakterie. Lczn. p. K ₁ .
PP = Nikotynowy amid , ¹¹⁷⁾	$C_5H_4.N.CO.NH_2$	122,12	—	129—31	150—60 /5.10 ⁻⁴	Kr.; 100 W 15°; 66,6 A 15°; tr. r. E, bzn.; 10 glicer. Otrzym. syntetycznie. Lczn. przeciw. pelagrze, zatruciu sulfono- amidami.
Inozyt	<u>CHOH(CHOH)CHOH</u>	180,16	1,524	225	—	Kr. (W); 16,3 W 19°; n. r. A, E; smak słodki; w. roślin., zwierz. Otrzym. syntetycznie. Fityna = ester fosforowy; fzlę. czynnik wzrostu szczurów, rozwoju drożdży; brak wpa- danie siersci u szczurów.
Pantotenowy kwas ¹¹⁸⁾	$C_9H_{17}O_3N$	219,24	—	—	—	J. żł. olej; r. W, octan etylu, oct. lodow.; tr. r. E; n. r. bzn., chlf. w. otręby ryżu, wątroba, nerki; fzlę. brak wywołuje dermatozy kurczak; czynn. wzrostu szczurów. [α] D + 37,5°.

Wzory strukturalne niektórych związków, umieszczonych w tabeli B.

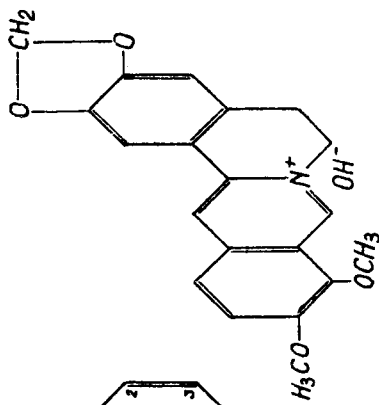


5. Allokasantyna

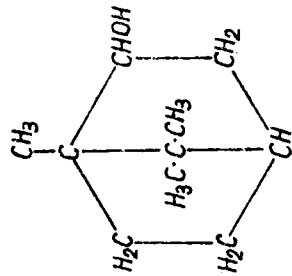




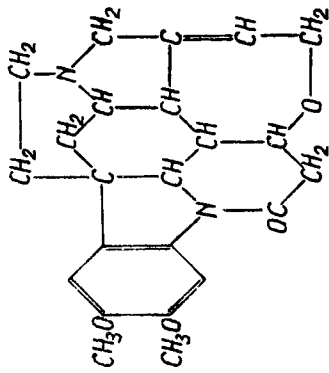
11. Benzantron



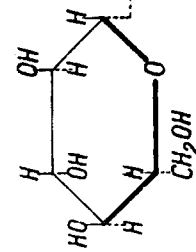
12. Berberyna



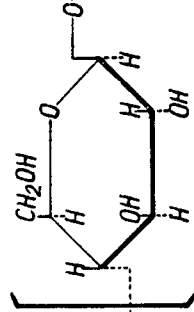
13. Borneol



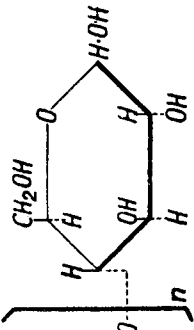
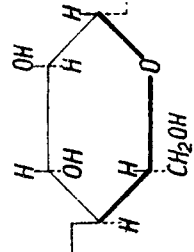
14. Brucyna



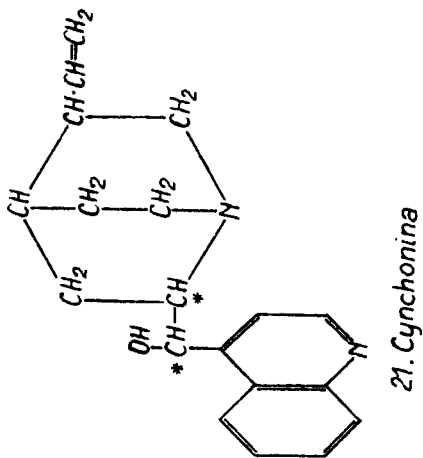
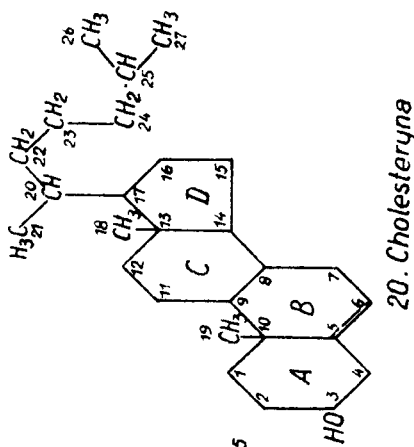
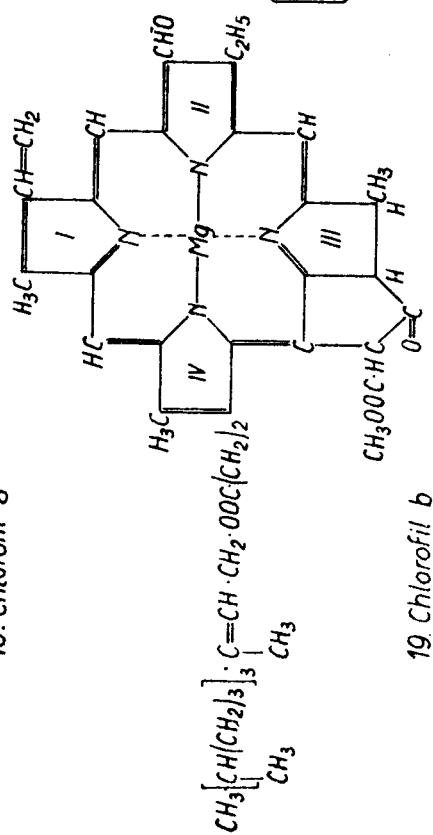
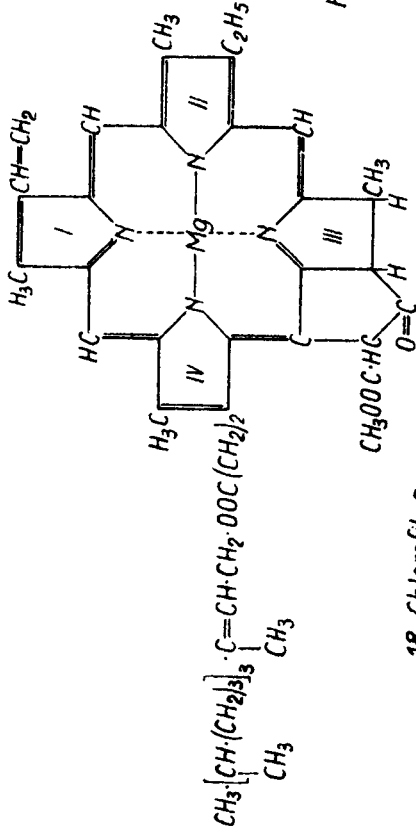
15. Celobioza

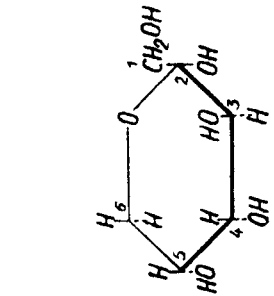
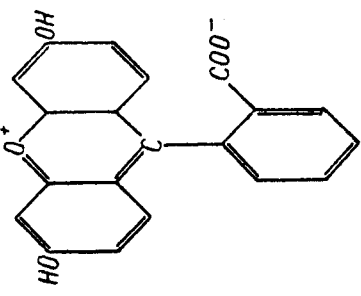
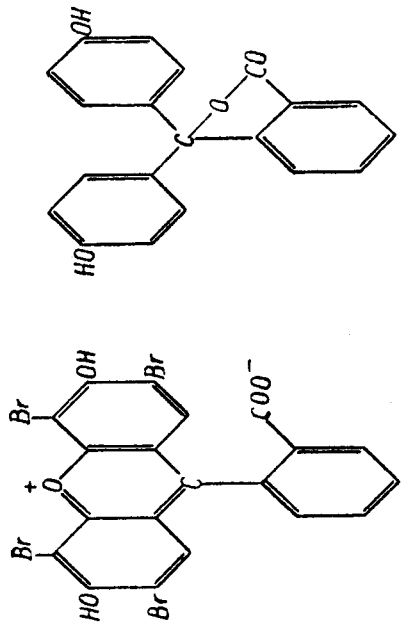
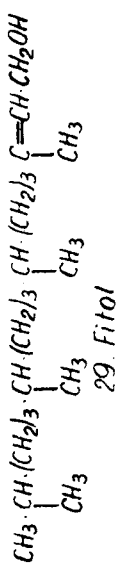
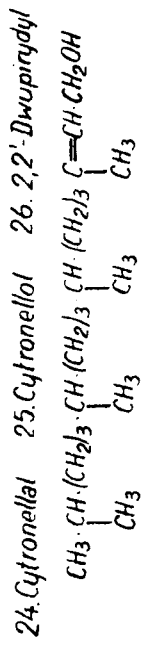
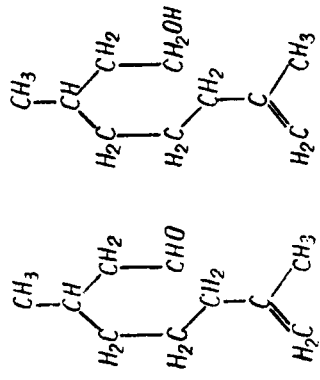
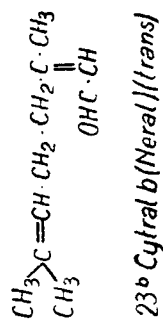
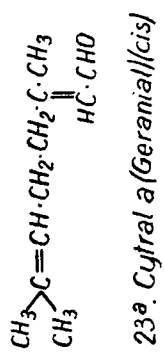
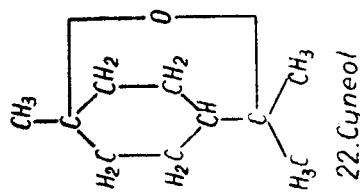


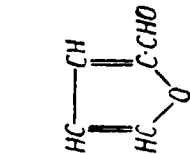
16. Celuloza



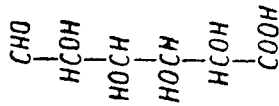
17. Chinina



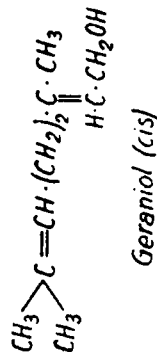




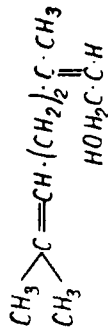
32. Furfural



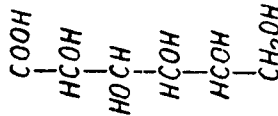
33. kwas d-galakturnonowy



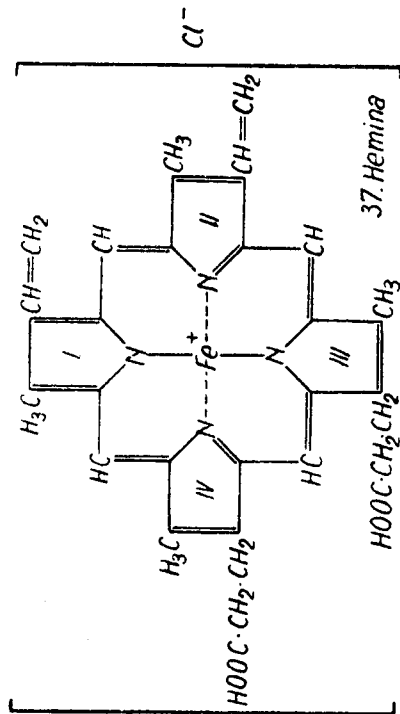
Geraniol (cis)



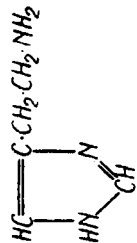
34. Nerol (trans)



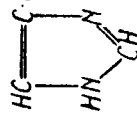
35. kwas d-glukonowy



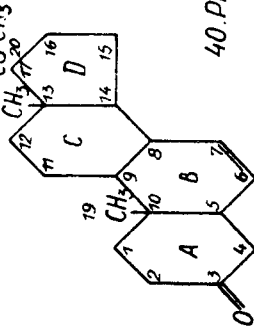
37. Hemina



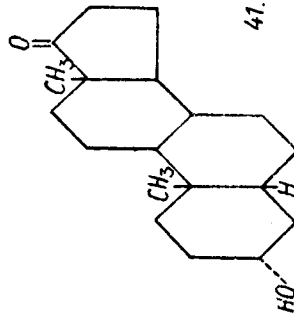
38. Histamina



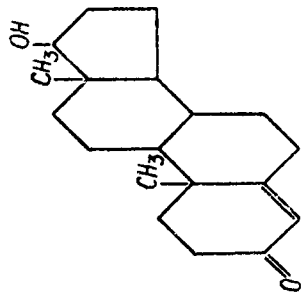
39. Histydylna



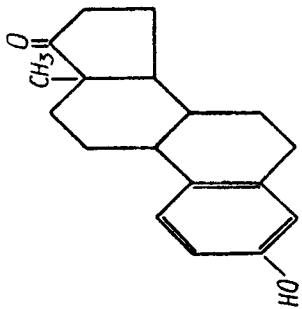
40. Progesteron



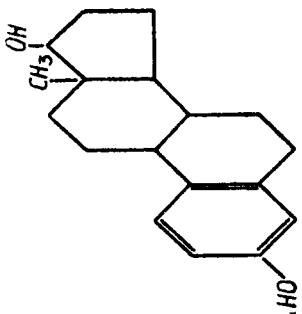
41. Androsteron



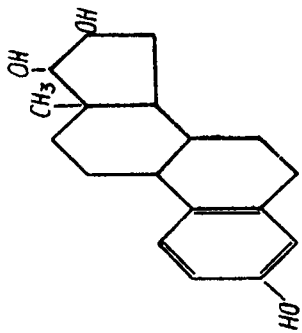
42 Testosteron



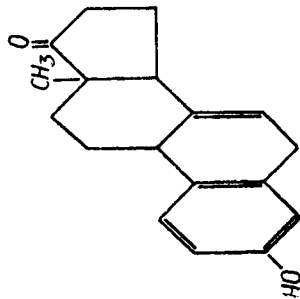
43. Oestron



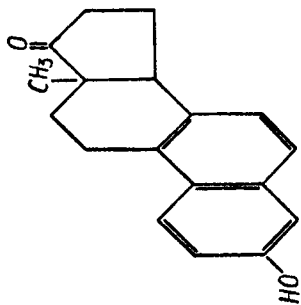
44. Oestradiol



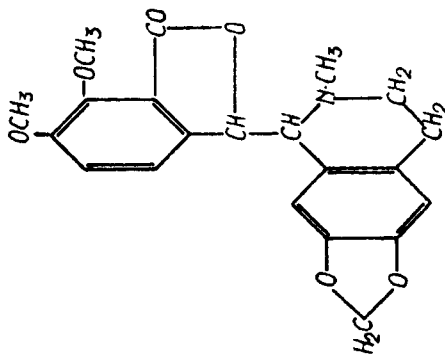
45. Oestriol



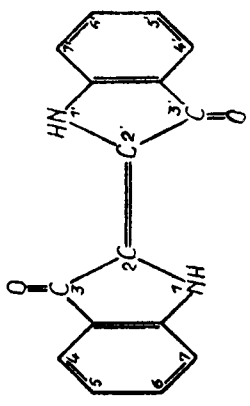
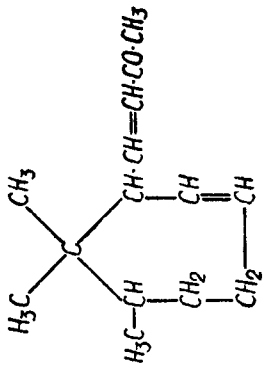
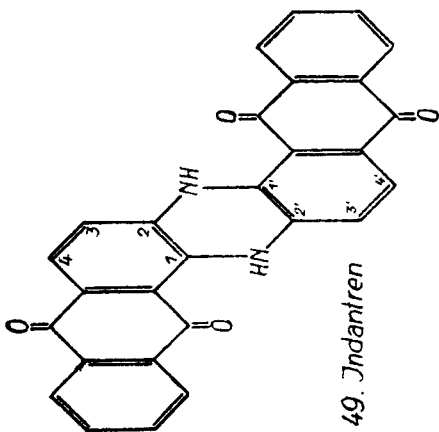
46. Ekwilina



47. Ekwilenina



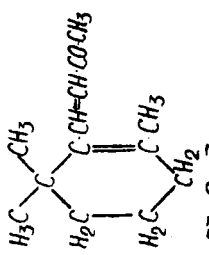
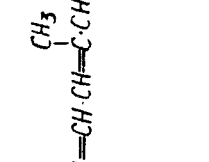
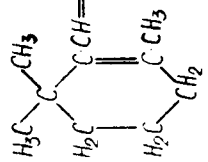
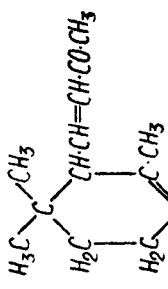
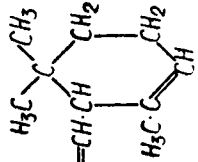
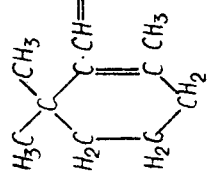
48. Hydrastyna



49. Indantren

51. β -Iron

50. Indigo

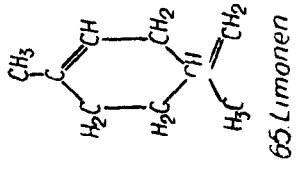
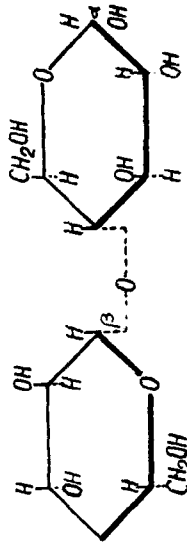
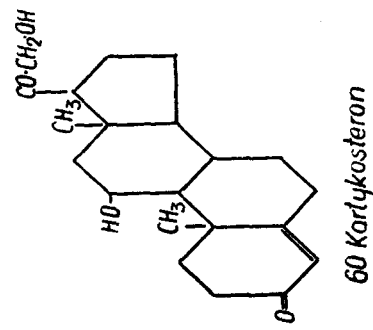
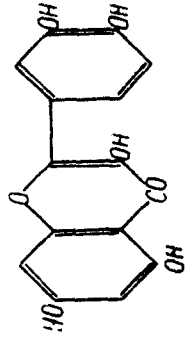
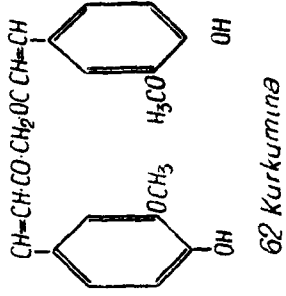
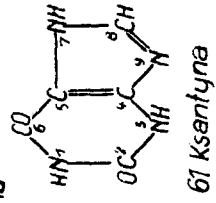
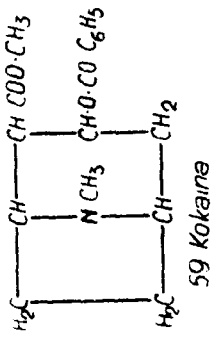
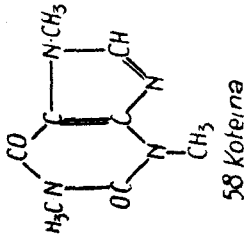
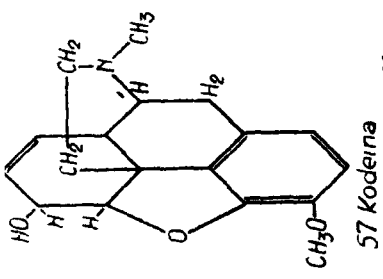
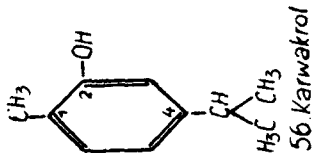


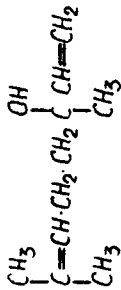
54. α -Karoten

52. α -Ionon

55. β -Karoten

53. β -Ionon

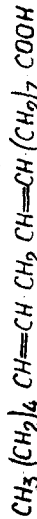




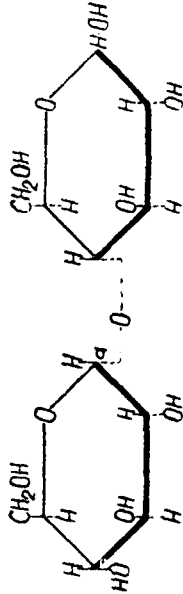
66. Linalol



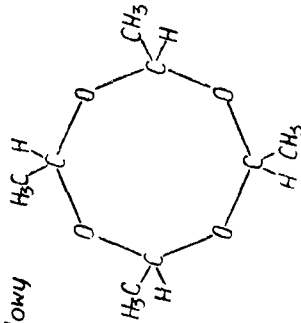
67. Kwas linolenowy



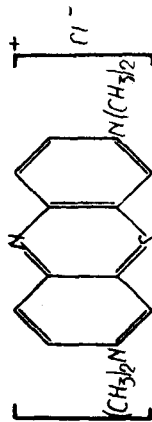
68. Kwas linolowy



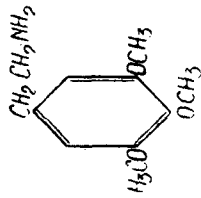
69. Maltoza



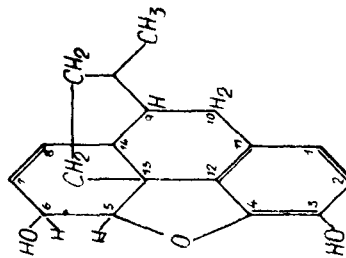
71. Metaldehyd



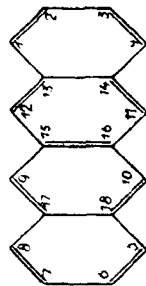
72. Blekit metylenowy



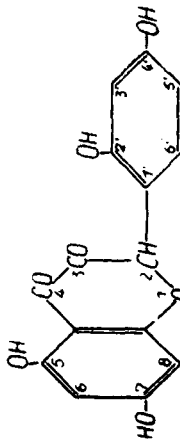
73. Meskalina



75. Morfina

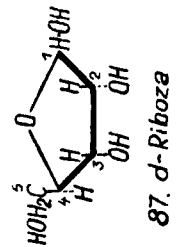
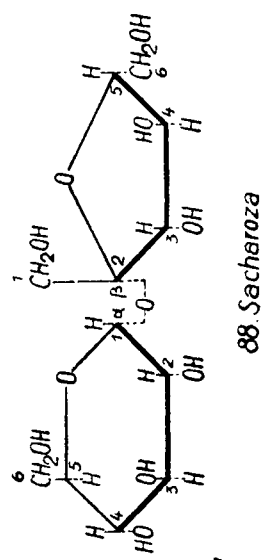
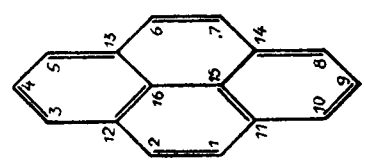
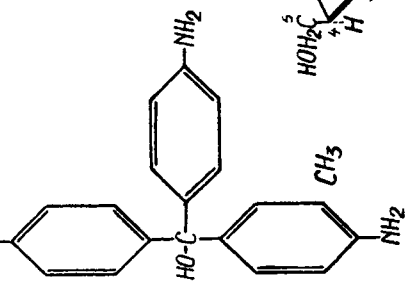
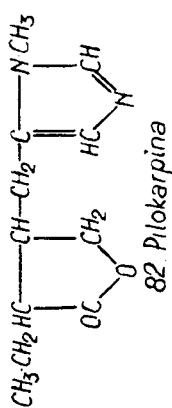
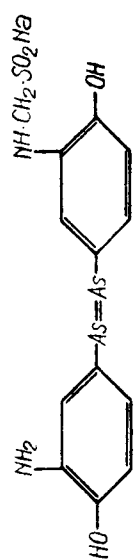
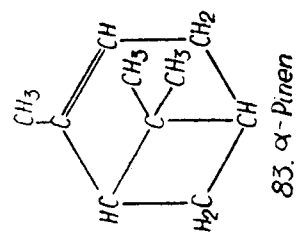
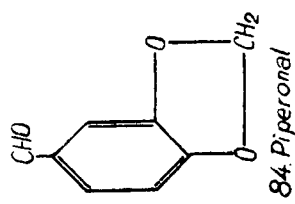
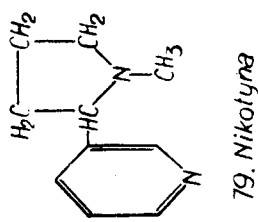
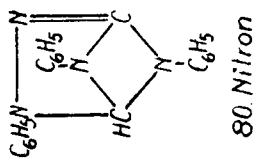
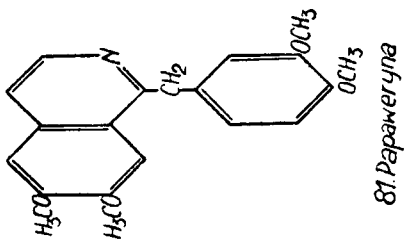


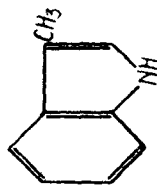
77. Naftalen



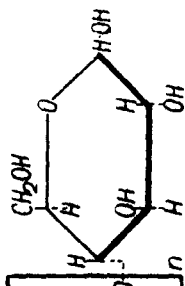
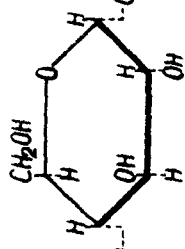
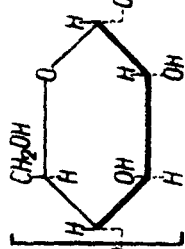
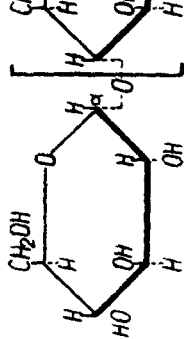
76. Morfina

74. Kwas moczowy

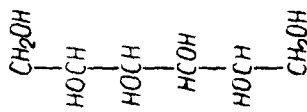




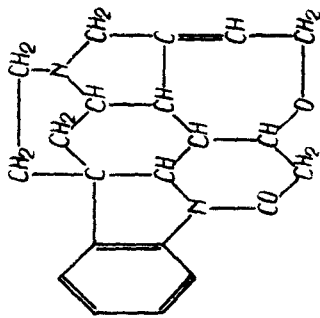
89. Skatol



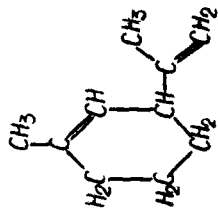
90. Skrobia



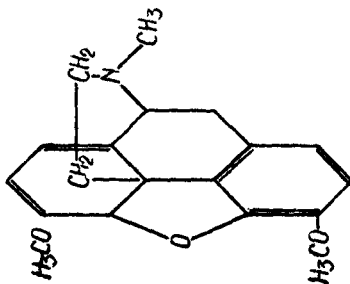
91. d. Sorbit



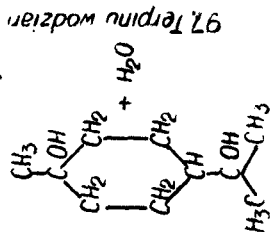
92. Strychnina



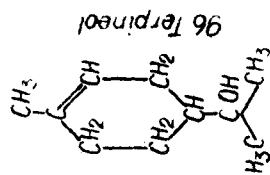
93. Sylwestren



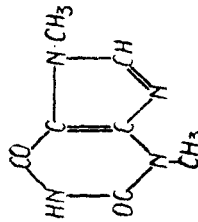
94. Tebaina



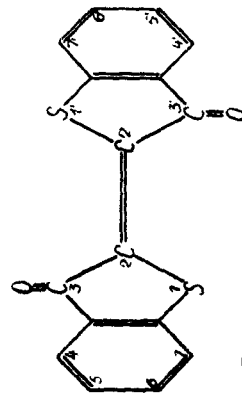
97. Terpinu wodzian



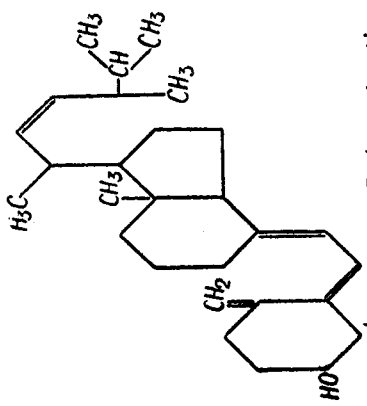
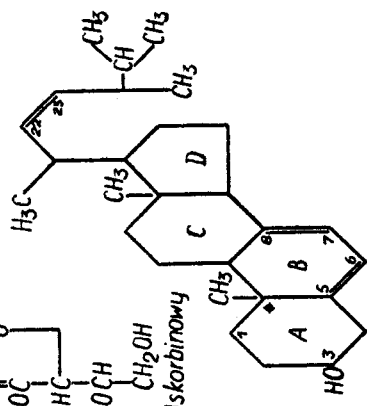
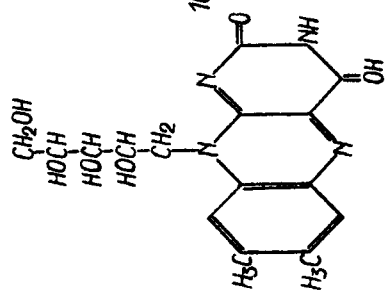
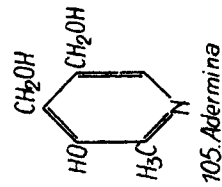
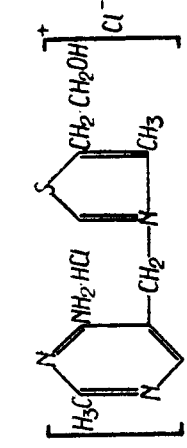
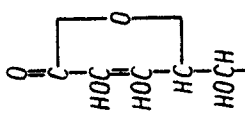
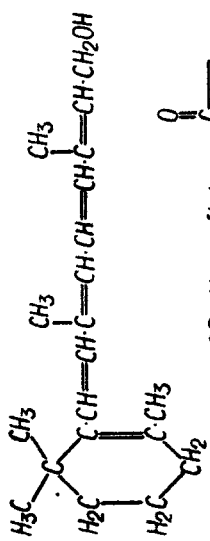
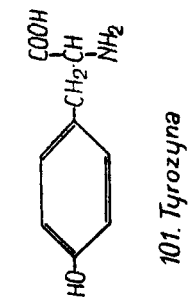
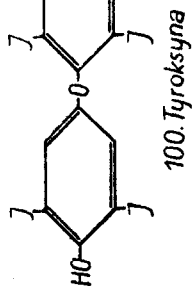
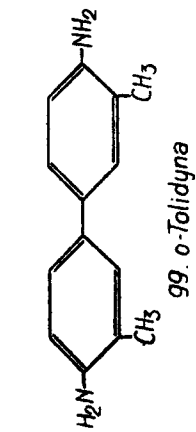
96. Terpineol

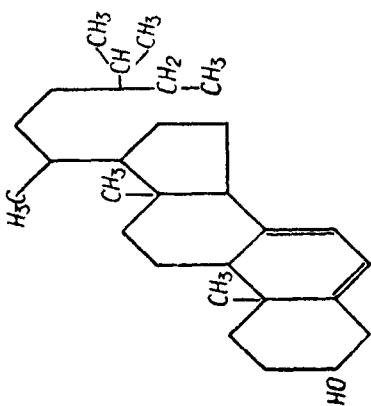


95. Teobromina

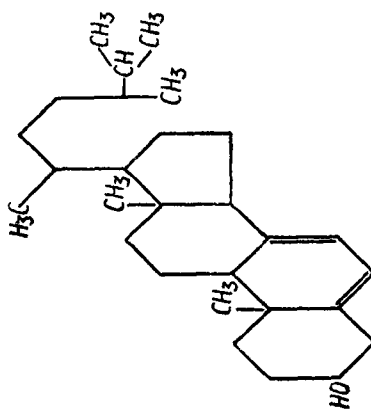


98. Thiindoligo

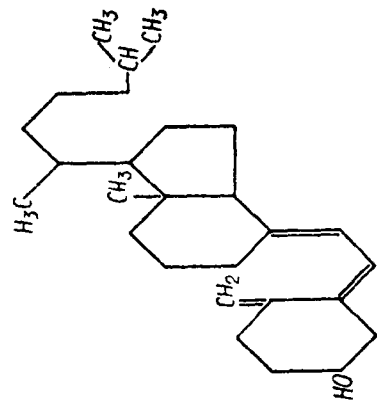




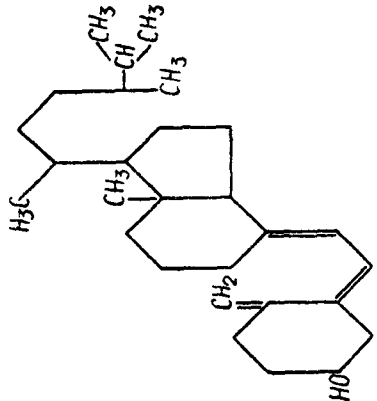
108a 7-Dehydrocholesteryna
(f-cholesterol.)



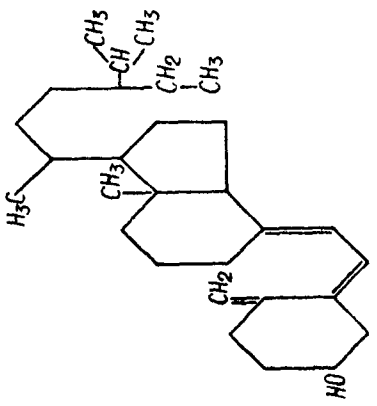
109a 22-Dihydroergosteryna
(f-ergosterol.)



108b Witamina D₃

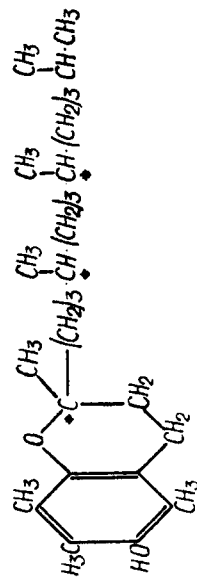


109b Witamina D₄

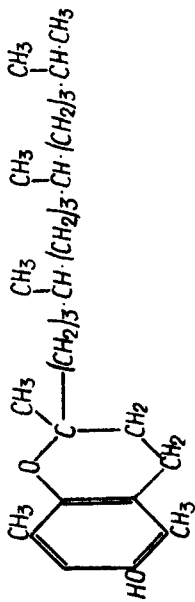


110b Witamina D₅

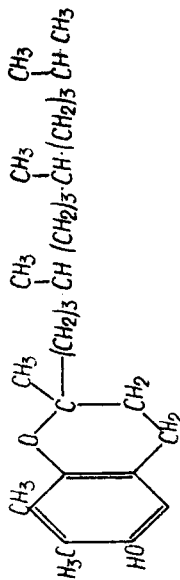
110a 7-Dehydrosyosteryna
(f-syosterol.)



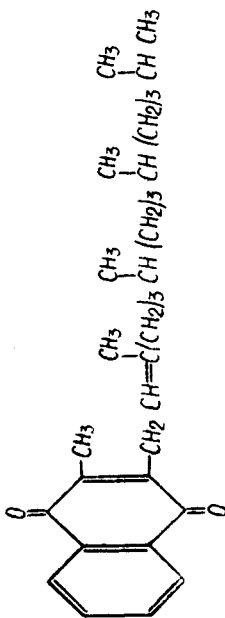
111. α -Tokoferol



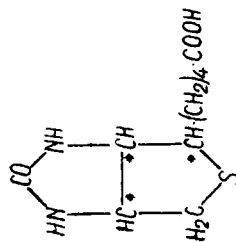
112. β -Tokoferol



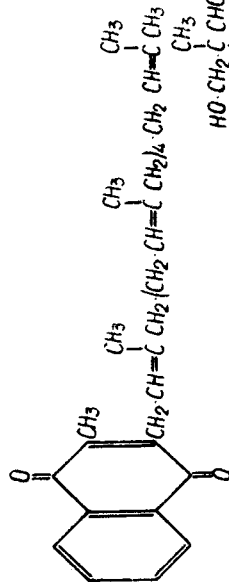
113 δ -Tokoferol



115 Fillochinon

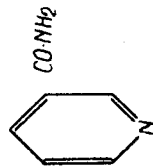


114 Biotyna



116 Witamina k2

118 Kwas pantotenowy



117. Nikotynowy amid

