

# Engelske og danske (trivial)navne for organiske syrer – et arbejdsdokument fra Kemisk Forenings Nomenklaturudvalg

Alexander Senning<sup>a</sup>, Poul Andersen<sup>b</sup> og Ture Damhus<sup>c</sup>

<sup>a</sup>Kemisk Institut, Danmarks Tekniske Universitet, 2800 Kgs. Lyngby, [aes@kemi.dtu.dk](mailto:aes@kemi.dtu.dk)

<sup>b</sup>Kontor for Videngrundlag, Arbejdstilsynet, 2100 København Ø, [pea@at.dk](mailto:pea@at.dk)

<sup>c</sup>Detergent Applications II, Novozymes A/S, 2880 Bagsværd, [tda@novozymes.com](mailto:tda@novozymes.com)

De tre forfattere er alle medlemmer af Kemisk Forenings Nomenklaturudvalg

En afkortet version af denne artikel er i november 2003 indsendt til publikation i Dansk Kemi.

Desværre eksisterer der ikke nogen opskrift på at konvertere engelske trivialnavne<sup>1</sup> for organiske syrer til danske ditto. I praksis er man nødt til at slå navnet op i stort set hvert eneste tilfælde. Alligevel er der mange som forsøger sig i den kreative afdeling med det resultat, at *caffeic acid* bliver til 'coffeinsyre' i stedet for kaffesyre (kaffesyre er strukturelt ubeslægtet med coffein), at *oleic acid* ender som 'oleinsyre' i stedet for som oliesyre, at *erucic acid* kaldes for 'erucinsyre' i stedet for erucasyre osv. Ud over de oplagte æstetiske gener opstår der på denne måde den akavede situation, at man inden for kemien på brugerniveau fx kan komme i tvivl om, hvorvidt "oleinsyre" og oliesyre er et og samme stof eller to forskellige forbindelser.

At en ureflekteret "maskinoversættelse" af engelske syrenavne til dansk ikke er mulig skyldes bl.a. den forskellige grammatiske opbygning. Hvor et engelsk syrenavn, der ender på 'acid', typisk er konstrueret som tillægsord + navneord, er den danske konstruktion sædvanligvis navneord + navneord. I øvrigt udgør disse navne efter de seneste årtiers vidtgående indførelse af systematisk kemisk nomenklatur et af de sidste små reservater, hvor dansk sprogfornekkelse og danske orddannelsesmekanismer stadigvæk spiller en rolle, og som der bør værnes om.

Et godt eksempel er det engelske navn *triflic acid*, som er opstået ved en sammentrækning af det systematiske navn *trifluoromethanesulfonic acid*. Det danske systematiske navn *trifluormethansulfonsyre* ville mest naturligt blive forkortet til 'triflonsyre'. Dette trivialnavn ville føre til en betegnelse af anionen og af estrene som 'triflonat(er)', hvilket er i modstrid med det engelske *triflate*. Lægger man vægt på at det også på dansk skal hedde 'triflat', er det bedre at kalde syren 'triflinsyre'. [Praksis mht. navngivning af salte/estere ved etablerede navne, der ender på 'insyre', er dog varierende; sml. adipinsyre/adipat, men alginsyre/alginat og almindelig usikkerhed ved carbaminsyre/carbam(in)at.]

På baggrund af sådanne betragtninger har vi udarbejdet en liste, som skulle indeholde de fleste nogenlunde gængse engelske 'acid'-trivialnavne for organiske forbindelser (samt visse delvis systematiske navne, se nedenfor), idet dog navne på lægemidler og beslægtede stoffer, som i forvejen kan findes i de relevante farmaceutiske kilder, i det væsentlige er udeladt. De engelske trivialnavne er fundet/verificeret i Chemical Abstracts' *Index Guide*, lejlighedsvis suppleret med konsultation af ref. 2. De danske trivialnavne stammer fra forskelligartet dansk kemisk litteratur, herunder ref. 3,4 og *Kemisk Ordbog*<sup>5</sup>, eller er verificeret ved konsultation af (ældre) kolleger. I nogle tilfælde er tilsvarende tyske orddannelser efterlignet. I visse tilfælde, hvor danske eller tyske ækvivalenter ikke har kunnet findes, er det pågældende indgangsord indtil videre helt udeladt. Det gælder fx 'chlorendic acid', 'furoic acid', 'limonoic acid', 'montanic acid', 'muriatic acid', 'uvic acid' og 'zoomaric acid'. **Vi hører meget gerne fra læsere, der har forslag til optagelse af yderligere navne eller har kommentarer eller rettelser til de navne, der er medtaget her, engelske som danske. Forfatternes e-mailadresser er anført ovenfor; brug dem og vær med til at gøre dette til et løbende, interaktivt projekt!**

Det er værd at påpege, at betegnelsen 'syre' som kemisk klasse nødvendigvis ikke kan være helt skarpt defineret, og forbindelser navngivet som syrer har ikke noget strukturelt enhedspræg. Specielt er de ikke alle carboxylsyrer<sup>6</sup>, omend flertallet af de her medtagne forbindelser har carboxygruppe(r).

Vores primære ærinde her er ikke kemihistorie eller etymologi – for disse aspekter henvises til andre kilder – men der er alligevel et par gode historier, som vi ikke vil snyde læserne for.

### **Knaldsyre og isoknaldsyre**

Knaldsyres og isoknaldsyres nomenklaturhistorie er på flere måder særlig interessant<sup>7</sup>. Knaldsyre eller fulminsyre (engelsk *fulminic acid*, ud fra det ældre navn *fulminate* for saltene, af Latin *fulminare*) skal her forstås som den forbindelse, der fremkommer ved tilsætning af syre til stoffer som kviksølvfulminat og sølvfulminat, først fremstillet og studeret af englænderen E. Howard i 1800. I lang tid tilskrev man den strukturen CNOH (= carboxim, dvs. carbonmon(o)oxids oxim), således stadig i ref. 3. Senere studier viste, at forbindelsen har strukturen HCNO, dvs. det er formonitrioxid. Man havde da valget mellem at bibeholde navnet 'knaldsyre' for det kendte stof (med den reviderede struktur HCNO) og at kalde det ukendte stof (med strukturen CNOH) 'isoknaldsyre' eller, omvendt, at fortsætte med at kalde strukturen CNOH (og det dertil hørende stof, når det engang blev observeret) for 'knaldsyre' og at betegne det kendte stof HCNO som 'isoknaldsyre'.

Begge forbindelser giver ved afgivelse af en hydron ( $H^+$ ) samme anion, fulminat ( $CNO^-$ ). Udskiftning af H med en alkyl- eller arylgruppe R fører i det ene tilfælde til den kendte stofgruppe nitriloxider (RCNO) og i det andet til en type estere, som man så skal overveje, om man vil kalde fulminater eller isofulminater (RONC). Ved almen konsensus har i hvert fald de kemikere, som selv har arbejdet på området, valgt navnet knaldsyre til den gammelkendte forbindelse, altså HCNO, og isoknaldsyre til den endnu ukendte forbindelse HONC. Dette genspejles også i *Gmelins* behandling af disse forbindelser (*Knallsäure*, Gmelin 772, HCNO; *Isoknallsäure*, Gmelin 49027; *Isifulminate*, CNOR). IUPAC har ikke i de endnu gældende vejledninger i organisk-kemisk nomenklatur<sup>8</sup> taget stilling til navngivningen af de to isomere syrer, men den uorganisk-kemiske vejledning<sup>9</sup> lader 'fulminic acid' være HONC. Substituentgruppen CNO- kaldes af IUPAC 'fulminato'. *Chemical Abstracts* har defineret 'fulminic acid' [506-85-4] som CNOH og 'isofulminic acid' [51060-05-6] som HCNO. For at gøre forvirringen fuldstændig lader *Chemical Abstracts* imidlertid i sine referater og registre det stof, der i nyere afhandlinger kaldes 'fulminic acid' (og entydigt i disse karakteriseres som HCNO) for netop 'fulminic acid' – *i strid* med deres egen førnævnte definition.

IUPAC er ved at revidere både den organiske og den uorganiske nomenklaturvejledning, og de kommer efter planen til offentlig høring i foråret 2004. Spørgsmålet om definitionen af 'fulminic acid' er stadig uafklaret; i den gruppe, der arbejder med den organiske vejledning, hæfter man sig ved, at organiske syrer i øvrigt, i hvert fald dem, der fortsat får lov til at bære officielle navne indeholdende ordet 'acid', altid har en OH-gruppe. Man kvier sig derfor ved at bruge navnet 'fulminic acid' for HCNO.

Den eneste måde at komme helt ud over problemet på er ved at forlade begge navne til fordel for utvetydige systematiske navne. Man kan fx ved additiv nomenklatur navngive forbindelserne

HCNO, hydrido(oxonitrato)carbon  
CNOH, carbidohydroxonitrogen

### **Embonsyre og pamosyre**

Et fascinerende kapitel i trivialnavnenes historie er parret embonsyre/pamosyre, hvor begge navne bruges for 4,4'-metylenbis(3-hydroxynaphthalen-2-carboxylsyre). Dette stof blev oprindeligt fremstillet af akademisk interesse og først beskrevet under sit systematiske navn. Årtier senere viste det sig velegnet til den farmaceutiske formulering af flydende basiske lægemidler, hvor man har brug for en tung og biologisk inaktiv syredel til saltdannelse, fx antimalariamidlet pamoquin, som typisk dispenseres i form af sit embonat/pamoat. Navnet 'embonsyre' er i alt væsentlighed dannet som et akronym for det systematiske navn ('hydroxy' kan have heddet 'oxy' på det tidspunkt). Navnet 'pamosyre' (som pudsigt nok allerede var i brug, da navnet embonsyre blev foreslået for første gang) "foreviger" formentlig brugen af syren i forbindelse med pamoquin. Situationen i dag ligner situationen med navnene adrenalin og epinephrin; pamosyre er det foretrukne navn i Europa, mens man i USA næsten udelukkende bruger embonsyre (dvs. embonic acid og embonate).

### **Andre stofklasser**

Der er andre stofklasser, hvor man kunne overveje at gennemføre en tilsvarende øvelse: uorganiske syrer [for hvilke mange konventionelle navne vil blive bevaret i IUPAC-nomenklaturen pga. disses vigtighed som stamnavne<sup>10</sup>]; korresponderende baser til både disse og til syrerne på listen nedenfor; aldehyder; alkoholer; terpener; alkaloider. Der kan ligge mere eller mindre trivielle problemer i nogle af disse klasser; man kan fx overveje, hvad man ville kalde salte eller estere af cysteinsyre, gallussyre, kaffesyre, kvadratsyre eller phthalamidsyre.

## Referencer og noter

1. IUPAC definerer *trivial name* således: 'A name having no part used in a systematic sense' [se *IUPAC Compendium of Chemical Terminology*, 2<sup>nd</sup> Edition (A.D. McNaught, A. Wilkinson, Eds.; Blackwell Scientific Publications 1997), som også er tilgængelig på nettet på adressen <http://www.iupac.org/publications/books/author/mcnaught.html>; førsteudgaven fra 1987 gav som et eksempel på et trivialnavn 'xanthophyll'].

Vi har medtaget en række navne, der ofte omtales som trivialnavne, men som i virkeligheden er delvis systematiske derved, at de indeholder orddele, der har eller tidligere har haft en generel systematisk betydning (fx *isofulminic acid*, *malonamic acid*, *mannosaccharic acid*, *pyromucic acid*).

2. *Dictionary of Commonly Cited Compounds* [Chapman & Hall/CRC, 1982-2001 (CD-ROM-udgave)].

3. S. Veibel: *Organisk Kemi* [2. udgave, Teknisk Forlag, København 1958].

4. K.A. Jensen: *Grundrids af den organiske kemi* (Almen Kemi III) [Gjellerup, København 1968].

5. *Kemisk Ordbog* [A. Senning, T. Damhus, hovedredaktion; Teknisk Forlag 1996].

6. G.V. Perez, A.L. Perez: Organic Acids without a Carboxylic Acid Functional Group, *J. Chem. Educ.* **77** (7) (2000) 910-915.

7. F. Kurzer: Fulminic Acid in the History of Organic Chemistry, *J. Chem. Educ.* **77** (7) (2000) 851-857.

8. *IUPAC Nomenclature of Organic Chemistry* [J. Rigaudy, S.P. Klesney, Eds.; Pergamon Press, 1979] og *A Guide to IUPAC Nomenclature of Organic Compounds – Recommendations 1993* [R. Panico, W.H. Powell, J.-C. Richer, Eds.; Blackwell 1993].

9. *IUPAC Nomenclature of Inorganic Chemistry – Recommendations 1990* ["The Red Book"; G.J. Leigh, Ed.; Blackwell, 1990].

10. T. Damhus: Aligning the Revised Red and Blue Books and Preparing for IUPAC Preferred Names, *Chemistry International* **24** (6) (2002) 13-15.

## Kommentarer til listen

Nogle af de navne, der i reglen omtales som trivialnavne, er i virkeligheden delvis systematiske derved, at de indeholder orddele, der har eller tidligere har haft en generel systematisk betydning (fx *isoknaldsyre*, *malonamidsyre*, *mannosukkersyre*, *pyroslimsyre*).

IUPAC anerkender endnu en række trivialnavne eller kun delvis systematiske navne til brug for enkeltforbindelser, fx *propionic acid*, og foreskriver i visse tilfælde endda sådanne navne som *stamnavne* (dvs. derivater kan navngives ved brug af disse navne), fx *acetic acid*, *acrylic acid*, *benzoic acid*, *malonic acid*, svarende til de danske navne *eddikesyre*, *acrylsyre*, *benzoesyre* og *malonsyre*. For navne af den sidste type er det tilsvarende danske navn *gentaget* på listen som det første navn i tredje kolonne. Antallet af stadig anerkendte trivialnavne er dog stærkt for nedadgående med hver revision af IUPAC-nomenklaturen.

I nogle tilfælde er der i IUPAC-nomenklaturen valgt stamforbindelser med ikke-systematiske stamnavne, som kan bruges til at konstruere IUPAC-navne for syrerne på listen, fx navnet '7,13-abietadien-18-syre' for *abietinsyre* (konstrueret ud fra stamhydridnavnet *abietan*) og navnet 'mannarsyre' (dannet ved en specificeret regel ud fra stamcarbohydratnavnet *mannose*, der repræsenterer en fuldstændig defineret struktur, jf. ref. 5, afsnit 3.11.2.2).

I enkelte tilfælde er anført et additivt IUPAC-navn som alternativ i tredje kolonne, fx for selenocyanisyre det additive navn 'nitridoselanidocarbon'. Hvor et IUPAC-navn ikke har kunnet findes eller konstrueres, er der i tredje kolonne anført et *Chemical Abstracts*-navn i fordansket version [tilkendegivet ved tilføjelse af '(CA)'].

Bemærk i øvrigt, hvor bekvemt anvendelsen af de systematiske navne i tredje kolonne gør det muligt at kommunikere strukturer på ganske lidt plads, modsat hvad tilfældet ville være, hvis strukturformler skulle gengives.

De danske trivialnavne burde generelt kunne anvendes uden fare for misforståelser. Navne som 'o-', 'm-' og 'p-cresylsyre' og 'phenylsyre', der kunne antyde en anden struktur end den, der er tale om, kan dog ikke anbefales. De er også overflødige, da man har brugervenlige phenolnavne for disse strukturer, som vist på listen.

Det har været nødvendigt at dele lange navne. Her er tegnet = anvendt som deletegn for ikke skabe usikkerhed om den eventuelle tilstedeværelse af en bindestreg på delestedet. Når navnet skal genskabes på én linie, skal tegnet = altså blot fjernes.

<b>Engelsk (trivial)navn<sup>1</sup></b>	<b>Tilsvarende dansk navn</b>	<b>Dansk(e) IUPAC-navn(e) ( evt. findes der flere)</b>
<b>abietic acid</b>	<b>abietinsyre</b>	7,13-abietadien-18-syre; (1 <i>R</i> )-[(1 $\alpha$ ,4 $\alpha$ ,4 $\beta$ ,4 $\beta$ ,10 $\alpha$ )]-7-iso= propyl-1,4a-dimethyl-1,2,3,= 4,4a,4b,5,6,10,10a-decahydro= phenanthren-1-carboxylsyre
<b>abscisic acid</b>	<b>abscisinsyre</b>	( <i>S</i> )-(2 <i>Z</i> ,4 <i>E</i> )-5-(1-hydroxy- 2,6,6-trimethyl-4-oxocyclo= hex-2-en-1-yl)-3-methylpenta= 2,4-diensyre
<b>acetic acid</b>	<b>eddikesyre</b>	eddikesyre, ethansyre
<b>acetoacetic acid</b>	<b>aceteddikesyre</b>	3-oxobutansyre
<b>aconitic acid</b>	<b>aconitsyre</b>	propen-1,2,3-tricarboxylsyre <i>Note:</i> Ref. 4 bruger navnet aconitsyre specifikt om <i>trans</i> -formen; dette stemmer ikke med Chemical Abstracts.
<b>acrylic acid</b>	<b>acrylsyre</b>	acrylsyre, propensyre
<b>adipic acid</b>	<b>adipinsyre</b>	hexandisyre
<b>agaric acid</b>	<b>agaricinsyre</b>	2-hydroxynonadecan-1,2,3-tri= carboxylsyre
<b>alginic acid</b>	<b>alginsyre</b>	alginsyre (CA)
<b>allocinnamic acid</b> (sml. cinnamic acid)	<b>allokanelisyre</b>	( <i>Z</i> )-3-phenylacrylsyre
<b>allophanic acid</b> , H <sub>2</sub> NC(=O)NHCOOH	<b>allophansyre</b>	ureidomethansyre
<b>angelic acid</b> (sml. tiglic acid)	<b>angelicasyre</b>	( <i>Z</i> )-2-methylbut-2-ensyre
<b>anisic acid</b>	<b>anissyre</b>	4-methoxybenzoesyre
<b>anthranilic acid</b>	<b>anthranilsyre</b>	2-aminobenzoesyre
<b>arabinaric acid</b>	<b>arabinarsyre</b>	arabinarsyre, en 2,3,4-trihydroxypentandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>arachidonic acid</b>	<b>arachidonsyre</b>	(all- <i>Z</i> )-icosa-5,8,11,14-tetraensyre
<b>arachidic acid</b>	<b>arachinsyre</b>	icosansyre
<b>aristolochic acids</b>	<b>aristolochiasyrer</b>	substituerede phenanthro[3,4- <i>d</i> ]-= 1,3-dioxol-5-carboxylsyrer
<b>arsanilic acid</b>	<b>arsanilsyre</b>	(4-aminophenyl)arsonsyre
<b>ascorbic acid</b>	<b>ascorbinsyre</b>	sorbosono-1,4-lacton

<b>aspartic acid</b>	<b>asparaginsyre</b>	aminoravsyre, aminobutandisyre
<b>asparagusic acid</b>	<b>asparagussyre</b>	1,2-dithiolan-4-carboxylsyre
<b>atropic acid</b>	<b>atropasyre</b>	2-phenylacrylsyre
<b>azelaic acid</b>	<b>azelainsyre</b>	nonandisyre
<b>barbituric acid</b>	<b>barbitursyre</b>	pyrimidin-2,4,6(1 <i>H</i> ,3 <i>H</i> ,5 <i>H</i> )-trion
<b>behenic acid</b>	<b>behensyre</b>	docosansyre
<b>benzilic acid</b>	<b>benzilsyre</b>	hydroxy(diphenyl)eddikesyre
<b>benzoic acid</b>	<b>benzoesyre</b>	benzoesyre, benzencarboxylsyre
<b>betalamic acid</b>	<b>betalaminsyre</b>	[ <i>S</i> -( <i>E</i> )]-4-(oxoethyliden)-=1,2,3,4-tetrahydropyridin-=2,6-dicarboxylsyre
<b>brassicid acid</b>	<b>brassidinsyre</b>	( <i>E</i> )-docos-13-ensyre
<b>butyric acid</b>	<b>smørsyre</b>	butansyre
<b>caffeic acid</b>	<b>kaffesyre</b>	( <i>E</i> )-3-(3,4-dihydroxyphenyl)=acrylsyre
<b><math>\alpha</math>-campholanic acid</b>	<b><math>\alpha</math>-campholansyre</b>	2,2,3-trimethylcyclopentyl=eddikesyre
<b>camphoric acid</b>	<b>camphersyre</b>	<i>cis</i> -1,2,2-trimethylcyclopentan-1,3-dicarboxylsyre
<b>capric acid</b>	<b>caprinsyre</b>	decansyre
<b>caproic acid</b>	<b>capronsyre</b>	hexansyre
<b>caprylic acid</b>	<b>caprylsyre</b>	octansyre
<b>carbamic acid</b>	<b>carbaminsyre</b>	carbaminsyre, aminomethansyre
<b>carbamimidic acid, NH<sub>2</sub>C(=NH)OH</b>	<b>carbamimidisyre</b>	aminomethanimidisyre
<b>carbanilic acid</b>	<b>carbanilsyre</b>	phenylcarbaminsyre
<b>carbolic acid</b>	<b>carbolsyre</b>	phenol
<b>carbonic acid</b>	<b>kulsyre</b>	kulsyre, dihydroxooxocarbon
<b>carminic acid</b>	<b>carminsyre</b>	7- $\beta$ -D-glucopyranosyl-=3,5,6,8-tetrahydroxy-1-methyl-=9,10-dioxo-9,10-dihydroanthracen-2-carboxylsyre
<b>carnosic acid</b>	<b>carnosinsyre</b>	(4 <i>aR</i> , <i>trans</i> )-5,6-dihydroxy-7-iso=propyl-1,1-dimethyl-1,3,4,9,=10,10a-hexahydrophenanthren-=4 <i>a</i> (2 <i>H</i> )-carboxylsyre

<b>carosolic acid</b>	<b>carosolsyre</b>	[4a <i>R</i> -(4α,9α,10αβ)]-5,6,9- trihydroxy-7-isopropyl= 1,1-dimethyl-1,3,4,9,10,10a-hexa= hydrophenanthren-4a(2 <i>H</i> )-= carboxylsyre
<b>cerotic acid</b>	<b>cerotinsyre</b>	hexacosansyre
<b>chaulmoogric acid</b>	<b>chaulmoograsyre</b>	13-(cyclopent-2-en-1-yl)= tridecansyre
<b>chavicinic acid</b>	<b>chavicinsyre</b>	( <i>Z,Z</i> )-5-(1,3-benzodi= oxol-5-yl)penta-2,4-diensyre
<b>chenodeoxycholic acid</b>	<b>chenodeoxycholsyre</b>	(3α,5β,7α)-3,7-dihydroxy= cholan-24-syre
<b>chloranilic acid</b>	<b>chloranilsyre</b>	2,5-dichlor-3,6-dihydroxy= cyclohexa-2,5-dien-1,4-dion
<b>cholic acid</b>	<b>cholsyre</b>	(3α,5β,7α,12α)-3,7,12-tri= hydroxycholan-24-syre
<b>cholic acids</b>	<b>galdesyre</b>	galdesyre
<b>chrysanthemic acid</b>	<b>chrysanthemumsyre</b>	2,2-dimethyl-3-(2-methyl= prop-1-en-1-yl)cyclopropan= carboxylsyre
<b>chrysophanic acid</b>	<b>chrysophansyre</b>	1,8-dihydroxy-3-methyl= anthracen-9,10-dion
<b>cinnamic acid</b> (sml. allocinnamic acid)	<b>kanelsyre</b>	( <i>E</i> )-3-phenylacrylsyre
<b>citraconic acid</b> (sml. mesaconic acid)	<b>citraconsyre</b>	methylmaleinsyre, ( <i>Z</i> )-methylbutendisyre
<b>citramalic acid</b>	<b>citramalsyre</b>	2-hydroxy-2-methylravsyre, 2-hydroxy-2-methylbutendisyre
<b>citrazinic acid</b>	<b>citrazinsyre</b>	6-hydroxy-2-oxo-1,2-dihydro= pyridin-4-carboxylsyre
<b>citronellic acid</b>	<b>citronelsyre</b>	3,7-dimethyloct-6-ensyre
<b>citric acid</b>	<b>citronsyre</b>	2-hydroxypropan- 1,2,3-tricarboxylsyre
<b>clavulanic acid</b>	<b>clavulansyre</b>	[2 <i>R</i> -(2α,3 <i>Z</i> ,5α)]-3- (2-hydroxyethyliden)-7-oxo- 4-oxa-1-azabicyclo[3.2.0]= heptan-2-carboxylsyre
<b>clodronic acid,</b> Cl <sub>2</sub> C[P(=O)(OH) <sub>2</sub> ] <sub>2</sub>	<b>clodronsyre</b>	(dichlormethylen)bis(phos= phonsyre)
<b>clupanodonic acid</b>	<b>clupanodonsyre</b>	docosa-4,8,12,15,19-pentaensyre

<b>coumaric acid</b> ( <i>o</i> -, <i>m</i> -, <i>p</i> -)	<b>cumarsyre</b> ( <i>o</i> -, <i>m</i> -, <i>p</i> -)	(hydroxyphenyl)acrylsyre [hhv. 2-, 3- og 4-hydroxyphenyl]
<b>cork acid</b> (= suberic acid)	<b>korksyre</b>	octandisyre
<b>creylic acid</b> ( <i>o</i> -, <i>m</i> -, <i>p</i> -)	<b>creylsyre</b>	cresol ( <i>o</i> -, <i>m</i> -, <i>p</i> -); hhv. 2-, 3- og 4-methylphenol
<b>croconic acid</b>	<b>croconsyre</b>	4,5-dihydroxycyclopent-4-en= 1,2,3-trion
<b>crotonic acid</b>	<b>crotonsyre</b>	( <i>E</i> )-but-2-ensyre
<b>cumic acid</b>	<b>cuminsyre, <i>p</i>-cuminsyre</b>	4-isopropylbenzoesyre
<b>cyanic acid</b> , HOCN	<b>cyansyre</b>	hydroxymethannitril, hydroxonitridocarbon
<b>cyanuric acid</b>	<b>cyanursyre</b>	1,3,5-triazin-2,4,6(1 <i>H</i> , 3 <i>H</i> ,5 <i>H</i> )- trion
<b>cysteic acid</b>	<b>cysteinsyre</b>	2-amino-3-sulfopropansyre
<b>dehydroacetic acid</b> <i>Note</i> : misvisende navn	<b>dehydracetsyre</b>	3-acetyl-6-methyl-2 <i>H</i> -pyran= 2,4(3 <i>H</i> )-dion
<b>deltic acid</b>	<b>deltasyre</b>	2,3-dihydroxycycloprop-2-en-1-on
<b>djenkolic acid</b>	<b>djenkolsyre</b>	<i>S,S'</i> -methylenbis-L-cystein
<b>domoic acid</b>	<b>domoisyre</b>	[[2 <i>S</i> -[2 $\alpha$ ,3 $\beta$ ,4 $\beta$ (1 <i>Z</i> ,3 <i>E</i> ,5 <i>S</i> *)]]- 2-carboxy-4-(5-carboxy- 1-methylhexa-1,3-dien-1-yl)= pyrrolidin-3-yl]eddikesyre
<b>elaidic acid</b>	<b>elaidinsyre</b>	( <i>E</i> )-octadec-9-ensyre
<b><math>\alpha</math>-eleostearic acid</b>	<b><math>\alpha</math>-eleostearinsyre</b> <i>Note</i> : i ref. 4 kaldes <i>Z,E,E</i> -forbindelsen 'elæostearinsyre'	(9 <i>E</i> ,11 <i>Z</i> ,13 <i>E</i> )-octadeca= 9,11,13-triensyre
<b><math>\beta</math>-eleostearic acid</b>	<b><math>\beta</math>-eleostearinsyre</b> <i>Note</i> : i ref. 4 kaldes <i>Z,E,E</i> -forbindelsen 'elæostearinsyre'	(9 <i>E</i> ,11 <i>E</i> ,13 <i>E</i> )-octadeca= 9,11,13-triensyre
<b>ellagic acid</b>	<b>ellagsyre</b>	2,3,7,8-tetrahydroxy= chromeno[5,4,3- <i>cde</i> ]= chromen-5,10-dion
<b>embonic acid</b> (= pamoic acid)	<b>embonsyre</b>	4,4'-methylenbis(3-hydroxy= naphthalen-2-carboxylsyre)
<b>enanthic acid</b> (= enanthylic acid)	<b>ønanthsyre</b>	heptansyre
<b>enanthylic acid</b> (= enanthic acid)	<b>ønanthsyre</b>	heptansyre
<b>epihydrinic acid</b> (= glycidic acid)	<b>epihydrinsyre</b>	oxirancarboxylsyre

<b>erucic acid</b>	<b>erucasyre</b>	( <i>Z</i> )-docos-13-ensyre
<b>etacrynic acid</b>	<b>etacrynsyre</b>	[2,3-dichlor-4-(2-methylenbuta- noyl)phenoxy]eddikesyre
<b>etidronic acid</b>	<b>etidronsyre</b>	(1-hydroxyethyliden)= bis(phosphonsyre)
<b>ethylenediaminetetraacetic acid</b>	<b>ethylendiamintetraeddikesyre</b>	ethylendinitrilotetraeddikesyre
<b>ferulic acid</b>	<b>ferulasyre</b>	3-(4-hydroxy-3-methoxy= phenyl)acrylsyre
<b>folinic acid</b>	<b>folinsyre</b>	<i>N</i> -[4-[[2-amino-5-formyl-4-oxo- 1,4,5,6,7,8-hexahydro= pteridin-6-yl)methyl]amino]= benzoyl]-L-glutaminsyre
<b>folic acid</b>	<b>folsyre</b>	<i>N</i> -[4-[[2-amino-4-oxo- 1,4-dihydropteridin-6-yl)= methyl]amino]benzoyl]- L-glutaminsyre
<b>formic acid</b>	<b>myresyre</b>	methansyre
<b>fulminic acid</b> , HCNO (sml. 'isofulminic acid') <i>Note</i> : se diskussionen i hovedteksten af disse navne	<b>fulminsyre, knaldsyre</b>  <i>Note</i> : se diskussionen i hovedteksten af disse navne	formonitriloxid, hydrido(oxonitrato)carbon <i>Note</i> : se diskussionen i hovedteksten af disse navne
<b>fumaric acid</b>	<b>fumarsyre</b>	fumarsyre, ( <i>E</i> )-butendisyre
<b>fusaric acid</b>	<b>fusarsyre</b>	5-butylpyridin-2-carboxylsyre
<b>fusidic acid</b>	<b>fusidinsyre</b>	(3 $\alpha$ ,4 $\alpha$ ,8 $\alpha$ ,9 $\beta$ ,11 $\alpha$ ,13 $\alpha$ ,14 $\beta$ ,16 $\beta$ , 17 <i>Z</i> )-16-(acetyloxy)- 3,11-dihydroxy-29-nordammara- 17(20),24-dien-21-syre
<b>galactaric acid</b> (= galactosaccharic acid = mucic acid)	<b>galactarsyre</b>	galactarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note</i> : se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>galactosaccharic acid</b> (= galactaric acid = mucic acid)	<b>galactosukkersyre</b>	galactarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note</i> : se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>galacturonic acid</b>	<b>galacturonsyre</b>	galacturonsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxy-6-oxo= hexansyre
<b>gallic acid</b>	<b>gallussyre</b>	3,4,5-trihydroxybenzoesyre
<b>gamolenic acid</b> (= $\gamma$ -linolenic acid)	<b>gamolensyre</b>	(6 <i>Z</i> ,9 <i>Z</i> ,12 <i>Z</i> )-octadeca- 6,9,12-triensyre
<b>gentisic acid</b>	<b>gentisinsyre</b>	2,5-dihydroxybenzoesyre



<b>glucaric acid</b>	<b>glucarsyre</b>	glucarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>gluconic acid</b>	<b>gluconsyre</b>	gluconsyre, en 2,3,4,5,6-pentahydroxy= hexansyre
<b>glucosaccharic acid</b> (= glucaric acid)	<b>glucosukkersyre</b>	glucarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>glucuronic acid</b>	<b>glucuronsyre</b>	glucuronsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxy= 6-oxohexansyre
<b>glutamic acid</b>	<b>glutaminsyre</b>	2-aminopentandisyre
<b>glutaric acid</b>	<b>glutarsyre</b>	pentandisyre
<b>glycaric acids</b>	<b>glycarsyrer</b>	aldarsyrer <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>glyceric acid</b>	<b>glycerinsyre</b>	2,3-dihydroxypropansyre
<b>glycidic acid</b> (= epihydrinic acid)	<b>glycidsyre</b>	oxirancarboxylsyre
<b>glycolic acid</b>	<b>glycolsyre</b>	hydroxyeddikesyre
<b>glyconic acids</b>	<b>glyconsyrer</b>	aldonsyrer
<b>glycosaccharinic acid</b>	<b>glycosaccharinsyre</b>	glycosaccharinsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxy= 2-methylpentansyre
<b>glycuronic acids</b>	<b>glycuronsyrer</b>	uronsyrer
<b>glycyrrhizic acid</b>	<b>glycyrrhizinsyre</b>	(3 $\beta$ ,20 $\beta$ )-20-carboxy-11-oxo= 30-norolean-12-en-3-yl-2-O- $\beta$ -= glucopyranuronosyl-= $\alpha$ -D-glucopyranosiduronsyre
<b>glyoxylic acid</b>	<b>glyoxylsyre</b>	oxalaldehydsyre, oxoeddikesyre, formylmethansyre
<b>gulonic acid</b>	<b>gulonsyre</b>	gulonsyre
<b>guluronic acid</b>	<b>guluronsyre</b>	guluronsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxy= 6-oxohexansyre
<b>hippuric acid</b>	<b>hippursyre</b>	<i>N</i> -benzoylglycin, (benzoylamino)eddikesyre
<b>humic acids</b>	<b>humussyrer</b>	humussyrer (CA)
<b>huminic acids</b>	<b>huminsyrer</b>	huminsyrer (CA)
<b>humulinic acids</b>	<b>humulinsyrer</b>	humulinsyrer (CA)

<b>hydantoic acid</b>	<b>hydantoin</b> syre	ureidoeddikesyre
<b>hydratropic acid</b>	<b>hydratrop</b> syre	2-phenylpropansyre
<b>hydrocyanic acid</b>	<b>blå</b> syre	hydrogencyanid; formonitril, hydridonitridocarbon
		<i>Note:</i> Strengt taget er disse tre navne ikke ækvivalente, da de to sidste specifikt betegner strukturen HCN, mens 'hydrogencyanid' ikke siger, hvordan hydrogen er bundet til cyanid
<b>ibotenic acid</b>	<b>ibotens</b> yre	amino(3-oxo-2,3-dihydro= isoxazol-5-yl)eddikesyre
<b>idaric acid</b> (= idosaccharic acid)	<b>idars</b> yre	idarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>idosaccharic acid</b> (= idaric acid)	<b>idosukkers</b> yre	idarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>isochavvicinic acid</b>	<b>isochavvicin</b> syre	( <i>E,Z</i> )-5-(1,3-benzodioxol-5-yl)= penta-2,4-diensyre
<b>isocitric acid</b>	<b>isocitron</b> syre	1-hydroxypropan-= 1,2,3-tricarboxylsyre
<b>isocrotonic acid</b>	<b>isocroton</b> syre	( <i>Z</i> )-but-2-ensyre
<b>isocyanic acid</b> , HNCO	<b>isocyan</b> syre	iminomethanon, imidooxocarbon
<b>isobutyric acid</b>	<b>isosmør</b> syre	2-methylpropansyre
<b>isocyanuric acid</b>	<b>isocyanur</b> syre	1,3,5-triazin-2,4,6( <i>1H,3H,5H</i> )-trion
<b>isofulminic acid</b> , CNOH (sml. 'fulminic acid') <i>Note:</i> se diskussionen i hovedteksten af disse navne	<b>isofulmin</b> syre, <b>isoknald</b> syre	(hydroxyimino)carben, carbidohydroxonitrogen <i>Note:</i> se diskussionen i hovedteksten af disse navne
<b>isonicotinic acid</b>	<b>isonicotin</b> syre	isonicotinsyre, pyridin-4- carboxylsyre
<b>isooleic acid</b>	<b>isoolie</b> syre	( <i>E</i> )-octadec-10-ensyre
<b>isophthalic acid</b>	<b>isophthal</b> syre	isophthalsyre, benzen-1,3-dicarboxylsyre
<b>isopimaric acid</b>	<b>isopimar</b> syre	[1 <i>R</i> -(1 $\alpha$ ,4 $\alpha$ $\beta$ ,4 $\beta$ $\alpha$ ,7 $\alpha$ ,10 $\alpha$ )-= 7-ethenyl-1,4a,7-trimethyl-= 1,2,3,4,4a,4b,5,6,7,8,10,10a-= dodecahydrophenanthren-= 1-carboxylsyre
<b>isopiperinic acid</b>	<b>isopiperin</b> syre	( <i>Z,E</i> )-5-(1,3-benzodioxol-5-yl)= penta-2,4-diensyre

<b>isosaccharinic acids</b>	<b>isosaccharinsyrer</b>	2,4,5-trihydroxy-2-(hydroxy=methyl)pentansyrer
<b>isoselenocyanic acid, HNCSe</b>	<b>isoselenocyansyre</b>	iminomethanselenon, imidoselenidocarbon
<b>isothiocyanic acid, HNCS</b>	<b>isothiocyansyre</b>	iminomethanthion, imidosulfidocarbon
<b>isovaleric acid</b>	<b>isovalerianesyre</b>	3-methylbutansyre
<b>isovanillic acid</b>	<b>isovanillinsyre</b>	3-hydroxy-4-methoxybenzoesyre
<b>itaconic acid</b>	<b>itaconsyre</b>	2-methylenravsyre, 2-methylenbutandisyre
<b>kainic acid</b>	<b>kainsyre</b>	[[2S-(2 $\alpha$ ,3 $\beta$ ,4 $\beta$ )]-2-carboxy-4=(1-methylethenyl)pyrrolidin-3-yl]=eddikesyre
<b>kojic acid</b>	<b>kojisyre</b>	5-hydroxy-2-(hydroxymethyl)=4H-pyran-4-on
<b>lactic acid</b>	<b>mælkesyre</b>	2-hydroxypropansyre
<b>lauric acid</b>	<b>laurinsyre</b>	dodecansyre
<b>levulinic acid</b>	<b>levulinsyre</b>	4-oxopentansyre
<b>lignoceric acid</b>	<b>lignocerinsyre</b>	tetracosansyre
<b>linoelaidic acid</b>	<b>linoelaidinsyre</b>	(9E,12E)-octadeca-9,12-diensyre
<b><math>\alpha</math>-linolenic acid</b>	<b><math>\alpha</math>-linolensyre, linolensyre</b>	(9Z,12Z,15Z)-octadeca-9,12,15-triensyre
<b><math>\gamma</math>-linolenic acid</b> (= gamolenic acid)	<b><math>\gamma</math>-linolensyre</b>	(6Z,9Z,12Z)-octadec-6,9,12-triensyre
<b>linoleic acid</b> (= linolic acid)	<b>linolsyre</b>	(9Z,12Z)-octadeca-9,12-diensyre
<b>lipoic acid</b>	<b>liponsyre</b>	5-(1,2-dithiolan-3-yl)pentansyre
	<i>Note: ref. 4 kalder denne forbindelse 'thioctinsyre' eller 'lipoinsyre'</i>	
<b>lithocholic acid</b>	<b>lithocholsyre</b>	(3 $\alpha$ ,5 $\beta$ )-3-hydroxycholan-24-syre
<b>lysergic acid</b>	<b>lysergsyre</b>	(8 $\beta$ )-6-methyl-9,10-didehydro=ergolin-8-carboxylsyre
<b>maleamic acid</b>	<b>maleamidsyre</b>	(Z)-3-carbamoylacrylsyre
<b>maleic acid</b>	<b>maleinsyre</b>	maleinsyre, (Z)-butendisyre
<b>malic acid</b>	<b>æblesyre</b>	hydroxyravsyre, hydroxybutandisyre
<b>malonamic acid</b>	<b>malonamidsyre</b>	carbamoyleddikesyre
<b>malonic acid</b>	<b>malonsyre</b>	malonsyre, propandisyre

<b>maltosaccharinic acid</b>	<b>maltosaccharinsyre</b>	maltosaccharinsyre, en 2,4,5-trihydroxy- 2-(hydroxymethyl)pentansyre
<b>malvalic acid</b> (= malvic acid)	<b>malvaliasyre, malvinsyre</b>	7-(2-octylcycloprop-1-en-1-yl)= heptansyre
<b>malvic acid</b> (= malvalic acid)	<b>malvaliasyre, malvinsyre</b>	7-(2-octylcycloprop-1-en-1-yl)= heptansyre
<b>mandelic acid</b>	<b>mandelsyre</b>	hydroxy(phenyl)eddikesyre
<b>mannaric acid</b>	<b>mannarsyre</b>	mannarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>mannonic acid</b>	<b>mannonsyre</b>	mannonsyre, en 2,3,4,5,6- pentahydroxyhexansyre
<b>mannosaccharic acid</b>	<b>mannosukkersyre</b>	mannarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>mannuronic acid</b>	<b>mannuronsyre</b>	mannuronsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxy-6-oxo= hexansyre
<b>margaric acid</b>	<b>margarinsyre</b>	heptadecansyre
<b>mellitic acid</b>	<b>mellitsyre</b>	benzenhexacarboxylsyre
<b>mesaconic acid</b> (sml. citraconic acid)	<b>mesaconsyre</b>	methylfumarsyre, ( <i>E</i> )-methylbutendisyre
<b>mesotartaric acid</b>	<b>mesovinsyre</b>	( <i>R,S</i> )-2,3-dihydroxyravsyre, ( <i>R,S</i> )-2,3-dihydroxybutandisyre
<b>mesoxalic acid</b>	<b>mesoxalsyre</b>	oxomalonsyre, oxopropandisyre
<b>metanilic acid</b>	<b>metanilsyre</b>	3-aminobenzensulfonsyre
<b>metasaccharinic acids</b>	<b>metasaccharinsyrer</b>	2,4,5,6-tetrahydroxyhexansyrer
<b>methacrylic acid</b>	<b>methacrylsyre</b>	methacrylsyre, 2-methylacrylsyre
<b>mucic acid</b> (= galactaric acid = galactosaccharic acid)	<b>slimsyre</b>	galactarsyre, en 2,3,4,5-tetrahydroxyhexandisyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>muconic acid</b>	<b>muconsyre</b>	hexa-2,4-diendisyre
<b>muramic acid</b>	<b>muraminsyre</b>	( <i>R</i> )-2-amino-3- <i>O</i> -(1-carboxy= ethyl)-2-deoxy-D-glucose
<b>mycophenolic acid</b>	<b>mycophenolsyre</b>	( <i>E</i> )-6-(4-hydroxy-6-methoxy- 7-methyl-3-oxo-1,3-dihydro= isobenzofuran-5-yl)-4-methyl= hex-4-ensyre

<b>myristic acid</b>	<b>myristinsyre</b>	tetradecansyre
<b>myristelaidic acid</b>	<b>myristelaidinsyre</b>	( <i>E</i> )-tetradec-9-ensyre
<b>myristoleic acid</b>	<b>myristoleinsyre</b>	( <i>Z</i> )-tetradec-9-ensyre
<b>naphthoic acid, 1- and 2-</b>	<b>1-naphthoesyre, hhv. 2-</b>	1-naphthoesyre, hhv. 2-; naphthalen-1-carboxylsyre, hhv. -2-
<b>neoabiatic acid</b>	<b>neoabietinsyre</b>	1 <i>R</i> -[(1 $\alpha$ ,4 $\alpha$ $\beta$ ,4 $\beta$ $\alpha$ ,10 $\alpha$ )]-= 1,4a-dimethyl-7-(1-methyl= ethyliden)-1,2,3,4,4a,4b,= 5,6,7,9,10,10a-dodecahydro= phenanthren-1-carboxylsyre
<b>nervonic acid</b> (= selacholeic acid)	<b>nervonsyre</b>	( <i>Z</i> )-tetracos-15-ensyre
<b>neuraminic acid</b>	<b>neuraminsyre</b>	5-amino-3,5-dideoxy-D- <i>glycero</i> -= D- <i>galacto</i> -nonulopyranosonsyre
<b>nicotinic acid</b>	<b>nicotinsyre</b>	nicotinsyre, pyridin-3-carboxylsyre
<b>oleanolic acid</b>	<b>oleanolsyre</b>	(3 $\beta$ )-3-hydroxyolean-12-en-28-syre
<b>oleanonic acid</b>	<b>oleanonsyre</b>	3-oxoolean-12-en-28-syre
<b>oleic acid</b>	<b>oliesyre</b>	( <i>Z</i> )-octadec-9-ensyre
<b>orotic acid</b>	<b>orotsyre</b>	2,6-dioxo-1,2,3,6- tetrahydropyrimidin-4-carboxylsyre
<b>orthanilic acid</b>	<b>orthanilsyre</b>	2-aminobenzensulfonsyre
<b>oxalacetic acid</b>	<b>oxaleddikesyre</b>	oxoravsyre, oxobutandisyre
<b>oxalic acid</b>	<b>oxalsyre</b>	ethandisyre
<b>oxamic acid</b>	<b>oxamidsyre</b>	carbamoylmethansyre
<b>oxanilic acid</b>	<b>oxanilsyre</b>	oxo(phenylamino)eddikesyre
<b>oxiniaciac acid</b>	<b>oxiniacinsyre</b>	pyridin-3-carboxylsyre-1-oxid
<b>palmitelaidic acid</b>	<b>palmitelaidinsyre</b>	( <i>E</i> )-hexadec-9-ensyre
<b>palmitic acid</b>	<b>palmitinsyre</b>	hexadecansyre
<b>palmitoleic acid</b> (= oleopalmitic acid = physetoleic acid = zoomaric acid)	<b>palmitoleinsyre</b>	( <i>Z</i> )-hexadec-9-ensyre
<b>palmitolic acid</b>	<b>palmitolsyre</b>	hexadec-7-ynsyre
<b>pamoic acid</b> (= embonic acid)	<b>pamosyre</b>	4,4'-metylenbis(3-hydroxy= naphthalen-2-carboxylsyre)
<b>pantothenic acid</b>	<b>pantothensyre</b>	3-(2,4-dihydroxy-3,3- dimethylbutanoylamino)propansyre

*Note:* i ref. 4 kaldes denne forbindelse  
'palmitolsyre'

<b>parabanic acid</b>	<b>parabansyre</b>	imidazolidintrion
<b>parasorbic acid</b>	<b>parasorbinsyre</b>	( <i>S</i> )- 6-methyl-5,6-dihydro= 2 <i>H</i> -pyran-2-on
<b>paratartaric acid</b>	<b>paravinsyre</b>	( <i>R</i> *, <i>R</i> *)-(±)-2,3= dihydroxyravsyre ( <i>R</i> *, <i>R</i> *)-(±)-2,3= dihydroxybutandisyre
<b>parinaric acid</b>	<b>parinarsyre</b>	octadeca-9,11,13,15-tetraensyre
<b>pelargonic acid</b>	<b>pelargonsyre</b>	nonansyre
<b>peracetic acid</b>	<b>pereddikesyre</b>	peroxyeddikesyre, ethanperoxosyre
<b>perbenzoic acid</b>	<b>perbenzoesyre</b>	peroxybenzoesyre, benzencarboperoxosyre
<b>performic acid</b>	<b>permyresyre</b>	peroxymyresyre, methanperoxosyre
<b>perillic acid</b>	<b>perillasyre</b>	4-(1-methylethenyl)cyclo= hex-1-encarboxylsyre
<b>persilic acid</b>	<b>persilsyre</b>	2,5-dihydroxybenzen= 1,4-disulfonsyre
<b>petroselaidic acid</b>	<b>petroselaidinsyre</b>	( <i>E</i> )-octadec-6-ensyre
<b>petroselinic acid</b>	<b>petroselinsyre</b>	( <i>Z</i> )-octadec-6-ensyre
<b>phenaceturic acid</b>	<b>phenacetursyre</b>	<i>N</i> -(phenylacetyl)glycin, [(phenylacetyl)amino]eddikesyre
<b>phenic acid</b>	<b>phensyre</b>	phenol
<b>phenylic acid</b>	<b>phenylsyre</b>	phenol
<b>phthalamic acid</b>	<b>phthalamidsyre</b>	2-carbamoylbenzoesyre
<b>phthalic acid</b>	<b>phthalsyre</b>	phthalsyre, benzen-1,2-dicarboxylsyre
<b>phytanic acid</b>	<b>phytansyre</b>	3,7,11,15= tetramethylhexadecansyre
<b>phytic acid</b>	<b>phytinsyre</b>	cyclohexan-1,2,3,4,5,6= hexaylphosphat
<b>picramic acid</b>	<b>picraminsyre</b>	2-amino-4,6-dinitrophenol
<b>picric acid</b>	<b>picrinsyre</b>	2,4,6-trinitrophenol
<b>pimaric acid</b>	<b>pimarsyre</b>	[1 <i>R</i> -(1α,4aβ,4bα,7β,10α)]-7= ethenyl-1,4a,7-trimethyl= 1,2,3,4,4a,4b,5,6,7,8,10,10a= dodecahydrophenanthren-1= carboxylsyre

<b>pimelic acid</b>	<b>pimelinsyre</b>	heptandisyre
<b>pinifolic acid</b>	<b>pinifolsyre</b>	5-[[1 <i>S</i> -[1 $\alpha$ ( <i>R</i> *),4 $\alpha$ $\beta$ ,5 $\beta$ ,8 $\alpha$ ]]-5- carboxy-5,8a-dimethyl-2- methylen-decahydronaphthalen-1- yl]-3-methylpentansyre
<b>piperetic acid</b>	<b>piperettinsyre</b>	( <i>E,E,E</i> )-7-(1,3-benzodioxol-5-yl)= hepta-2,4,6-triensyre
<b>piperic acid</b> (= piperinic acid)	<b>piperinsyre</b>	( <i>E,E</i> )-5-(1,3-benzodioxol-5-yl)= penta-2,4-diensyre
<b>piperynylic acid</b>	<b>piperynysyre</b>	1,3-benzodioxol-5-carboxylsyre
<b>pivalic acid</b>	<b>pivalinsyre</b>	2,2-dimethylpropansyre
<b>prephenic acid</b>	<b>prephensyre</b>	3-(1-carboxy-4-hydroxycyclo= hexa-2,5-dien-1-yl)-2- oxopropansyre
<b>pristanic acid</b>	<b>pristansyre</b>	2,6,10,14- tetramethylpentadecansyre
<b>propionic acid</b>	<b>propionsyre</b>	propansyre
<b>propionic acid</b>	<b>propionsyre</b>	propansyre
<b>protocatechuic acid</b>	<b>protocatechusyre</b>	3,4-dihydroxybenzoesyre
<b>pyruvic acid</b>	<b>pyrodruesyre</b>	2-oxopropansyre
<b>pyroglutamic acid</b>	<b>pyroglutaminsyre</b>	5-oxo-L-prolin
<b>pyromellitic acid</b>	<b>pyromellitsyre</b>	benzen-1,2,4,5-tetracarboxylsyre
<b>pyromucic acid</b> (= 2-furoic acid)	<b>pyroslimsyre</b>	furan-2-carboxylsyre
<b>quinic acid</b>	<b>quinasyre</b>	(1 $\alpha$ ,3 $\alpha$ ,4 $\alpha$ ,5 $\beta$ )-1,3,4,5- tetrahydroxycyclohexan= carboxylsyre
<b>quininic acid</b>	<b>quininsyre</b>	6-methoxyquinolin-4-carboxylsyre
<b><math>\alpha</math>-resorcylic acid</b>	<b><math>\alpha</math>-resorcylsyre</b>	3,5-dihydroxybenzoesyre
<b>racemic acid</b> (= uvic acid)	<b>druesyre</b>	racemisk 2,3-dihydroxyravsyre, racemisk 2,3-dihydroxybutandisyre
<b><math>\beta</math>-resorcylic acid</b>	<b><math>\beta</math>-resorcylsyre</b>	2,4-dihydroxybenzoesyre
<b><math>\gamma</math>-resorcylic acid</b>	<b><math>\gamma</math>-resorcylsyre</b>	2,6-dihydroxybenzoesyre
<b>rhodizonic acid</b>	<b>rhodizonsyre</b>	5,6-dihydroxycyclohex-5-en- 1,2,3,4-tetraon
<b>ricinelaidic acid</b>	<b>ricinelaidinsyre</b>	( <i>E</i> )-(R)-12-hydroxyoctadec- 9-ensyre

<b>ricinic acid</b> (= ricinoleic acid)	<b>ricinolsyre</b>	( <i>Z</i> )-( <i>R</i> )-12-hydroxyoctadec-9-ensyre
<b>ricinoleic acid</b> (= ricinic acid)	<b>ricinusoliesyre</b>	( <i>Z</i> )-( <i>R</i> )-12-hydroxyoctadec-9-ensyre
<b>saccharic acid</b>	<b>sukkersyre</b>	D-glucarsyre <i>Note:</i> se ref. 5, afsnit 3.11.2.2
<b>saccharinic acids</b>	<b>saccharinsyrer</b>	2,3,4,5-tetrahydroxy-2-methylpentansyrer
<b>saccharonic acids</b>	<b>saccharonsyrer</b>	2,3,4-trihydroxy-2-methylpentandisyrer
<b>salicylic acid</b>	<b>salicylsyre</b>	2-hydroxybenzoesyre
<b>scorbamic acid</b> (= scorbaminic acid)	<b>scorbaminsyre</b>	2-amino-2-deoxy-L-ascorbinsyre
<b>sebacic acid</b>	<b>sebacinsyre</b>	decandisyre
<b>selacholeic acid</b> (= nervonic acid)	<b>selacholsyre</b>	( <i>Z</i> )-tetracos-15-ensyre
<b>selenocyanic acid</b> , HSeCN	<b>selenocyansyre</b>	selanilmethannitril, nitridoselanidocarbon
<b>shikimic acid</b>	<b>shikimisyre</b>	[3 <i>R</i> -(3 $\alpha$ ,4 $\alpha$ ,5 $\beta$ )]-3,4,5-trihydroxycyclohex-1-en-1-carboxylsyre
<b>sialic acids</b> (= sialinic acids)	<b>sialinsyrer</b>	en klasse af aminosukkere
<b>sinapic acid</b>	<b>sinapinsyre</b>	3-(4-hydroxy-3,5-dimethoxyphenyl)acrylsyre
<b>sorbic acid</b>	<b>sorbinsyre</b>	(2 <i>E</i> ,4 <i>E</i> )-hexa-2,4-diensyre
<b>squaric acid</b>	<b>kvadratsyre</b>	3,4-dihydroxycyclobut-3-en-1,2-dion
<b>stearic acid</b>	<b>stearinsyre</b>	octadecansyre
<b>stearolic acid</b>	<b>stearolsyre</b>	octadec-9-ensyre
<b>sterculic acid</b>	<b>sterculinsyre</b>	8-(2-octylcycloprop-1-en-1-yl)octansyre
<b>styphnic acid</b>	<b>styphninsyre</b>	2,4,6-trinitrobenzen-1,3-diol
<b>suberic acid</b> (= cork acid)	<b>suberinsyre</b>	octandisyre
<b>succinamic acid</b>	<b>succinamidsyre</b>	3-carbamoylpropansyre
<b>succinic acid</b>	<b>ravsyre</b>	ravsyre, butandisyre
<b>sulfanilic acid</b>	<b>sulfanilsyre</b>	4-aminobenzensulfonsyre



<b>sultosilic acid</b>	<b>sultosilsyre</b>	2-hydroxy-5-[[[(4-methyl=phenyl)sulfonyl]oxy]=benzensulfonsyre
<b>syringic acid</b> (= cedar acid)	<b>syringasyre</b>	4-hydroxy-3,5=-dimethoxybenzoesyre
<b>tannic acid</b>	<b>garvesyre</b>	tanniner
<b>tartaric acid</b>	<b>vinsyre</b>	2,3-dihydroxybutandisyre
<b>tartronic acid</b>	<b>tartronsyre</b>	hydroxymalonsyre, hydroxypropandisyre
<b>terephthalic acid</b>	<b>terephthalsyre</b>	terephthalsyre, benzen-1,4-dicarboxylsyre
<b>tetramic acid</b>	<b>tetramsyre</b>	pyrrolidin-2,4-dion
<b>tetronic acid</b>	<b>tetronsyre</b>	furan-2,4(3 <i>H</i> ,5 <i>H</i> )-dion
<b>thiocyanic acid</b> , HSCN	<b>thiocyansyre</b>	sulfanylmethannitril, nitridosulfanidocarbon
<b>tiglic acid</b> (sml. angelic acid)	<b>tiglinsyre</b>	( <i>E</i> )-2-methylbut-2-ensyre
<b>toluic acid</b> ( <i>o</i> -, <i>m</i> -, <i>p</i> -)	<b>tolusyre, toluylsyre</b> ( <i>o</i> -, <i>m</i> -, <i>p</i> -)	methylbenzoesyre (hhv. 2-, 3- og 4-)
<b>traumatic acid</b>	<b>traumatinsyre</b>	( <i>E</i> )-dodec-2-endisyre
<b>tricarballic acid</b>	<b>tricarballylsyre</b>	propan-1,2,3-tricarboxylsyre
<b>triflic acid</b>	<b>triflinsyre</b>	trifluormethansulfonsyre
<b>trimellitic acid</b>	<b>trimellitsyre</b>	benzen-1,2,4-tricarboxylsyre
<b>tropic acid</b>	<b>tropasyre</b>	3-hydroxy-2-phenylpropansyre
<b>tuberculostearic acid</b>	<b>tuberculostearinsyre</b>	10-methyloctadecansyre
<b>undecylenic acid</b>	<b>undecylensyre</b>	undec-10-ensyre
<b>uric acid</b>	<b>urinsyre</b>	9 <i>H</i> -purin-2,6,8(1 <i>H</i> , 3 <i>H</i> ,7 <i>H</i> )-trion
<b>ursocholic acid</b>	<b>ursocholsyre</b>	(3 $\alpha$ ,5 $\beta$ ,7 $\beta$ ,12 $\alpha$ )-3,7,12=-trihydroxycholan-24-syre
<b>ursodeoxycholic acid</b>	<b>ursodeoxycholsyre</b>	(3 $\alpha$ ,5 $\beta$ ,7 $\beta$ )-3,7-dihydroxy= cholan-24-syre
<b>usnic acid</b>	<b>usninsyre</b>	2,6-diacetyl-7,9-dihydroxy= 8,9b-dimethyldibenzofuran= 1,3(2 <i>H</i> ,9 <i>bH</i> )-dion
<b>vaccenic acid</b>	<b>vaccensyre</b>	( <i>E</i> )-octadec-11-ensyre
<b>valeric acid</b>	<b>valeriansyre</b>	pentansyre
<b>valproic acid</b>	<b>valproinsyre</b>	2-propylpentansyre

<b>vanillic acid</b>	<b>vanillinsyre</b>	4-hydroxy-3-methoxybenzoesyre
<b>veratric acid</b>	<b>veratrumesyre</b>	3,4-dimethoxybenzoesyre
<b>xanthic acids</b>	<b>xanthogensyrer</b>	alkoxymethandithiosyrer
<b>yohimbic acid</b>	<b>yohimbinsyre</b>	(16 $\alpha$ ,17 $\alpha$ )-17-hydroxy= yohimban-16-carboxylsyre
<b>zeanic acid</b>	<b>zeaninsyre</b>	8-hydroxy-2-oxo-1,2= dihydroquinolin-4-carboxylsyre