

S

s Secondo.

S 1. Siemens. 2. Simb. dello zolfo, dal. lat. *sulphur*, zolfo.

S, acido Acido 1-naftilammin-4-8-disolfonico, $H_2NC_{10}H_5(SO_3H)_2$.

S, serie (→ isomeri R e S).

sabadillina Alcaloide, $C_{34}H_{53}NO_3$.

sabadina Alcaloide, $C_{29}H_{47}NO_8$.

sabadinina Alcaloide, $C_{27}H_{45}NO_8$.

sabatrina Alcaloide, $C_{51}H_{86}NO_{17}$.

sabbia normale Sabbia silicea in granuli tondeggianti provenienti dal lago di Massaciuccoli (LU), usata per preparare la malta normale.

sabbie Granelli di rocce aventi diametri inferiori a 4 mm. Si classificano in *sabbie grosse* (4÷2 mm), *sabbie medie* (2÷1 mm), *sabbie fini* (1÷0,5 mm), *polvere di sabbia* (0,25÷0,125 mm), *polviglio* (0,125÷0,006 mm).

sabinano Terpene, $C_{10}H_{18}$.

sabinene Terpene, $C_{10}H_{16}$.

sabinico, acido Acido 12-idrossi-dodecanoico, $HOCH_2(CH_2)_{10}COOH$.

sabinolo Terpene, $C_{10}H_{15}OH$.

sabromina Ipnotico, $(C_{22}H_{41}Br_2O_2)_2Ca$.

sabugelite Min., silicato $AlH(UO_2)_4(PO_4)_4 \cdot 16H_2O$.

sacca- Prefisso, dal lat. *saccharum*, zucchero.

saccarasi Enzima che catalizza l'idrolisi del saccarosio e glucosio e fruttosio.

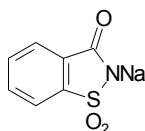
saccarati Composti tra il saccarosio e un metallo alcalino-terroso.

saccarico, acido Acido tetraidrossiesandioico, $HOOC(CHOH)_4COOH$.

saccarificazione Produzione di zuccheri fermentabili per idrolisi di polisaccaridi, catalizzata da enzimi (carboidrasi).

saccarimetri Areometri e polarimetri con le scale graduate in percentuale di saccarosio.

saccarina Sale di sodio dell'ammide dell'acido o-solfobenzoico, $C_7H_4NNaO_3S$, edulcorante.



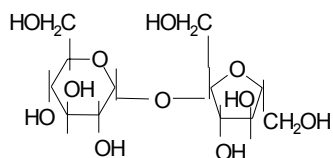
saccarina

saccarolattico, acido (→ mucico, acido).

saccarometri (→ saccarimetri).

saccarometrico, grado (°) Per la birra, concentrazione dell'estratto (zuccheri solubili) nel mosto da cui è ottenuta. Unità fuori SI sono il *per cento in massa* (% m/m) e il *per cento in volume* m/V (% m/V).

saccarosio Disaccaride $C_{12}H_{22}O_{11}$, prodotto della condensazione di una molecola di glucosio e una di fruttosio.



saccarosio

- sacuramina** Glucoside, $C_{22}H_{24}O_{10}$.
- SAE** Society of automotive engineers.
- saffirite** Min., silicato $(Al,Mg)_8(Al,Si)_6O_{20}$.
- safflorite** Min., arseniuro, $(Co,Fe)As_2$.
- safr-** Prefisso, dal fr. *safran*, zafferano.
- safranale** Terpene, $C_{10}H_{14}O$.
- safranilina** (\rightarrow rodamina B).
- safranine** Coloranti (CI 50200 e 50240).
- safrene** Terpene, $C_{10}H_{16}$.
- safrolo** Antisettico, $C_{10}H_{10}O_2$.
- safrosina** Colorante, $C_{22}H_8BrN_2O_9$.
- saggio** Metodo di analisi in cui si individua o si determina una sostanza in una miscela, trascurando gli altri componenti.
- sahlinite** Piombo cloroarseniato, $Pb_{14}Cl_4O_9(AsO_4)_2$.
- salacetammide** Antipiretico, $C_9H_9NO_3$.
- salamandrina** Alcaloide, $C_{34}H_{60}N_2O_5$.
- salamoie** Soluzioni saline usate come fluidi trasportatori di calore negli impianti a bassa temperatura.
- salarciid** Indicatore chelometrico, $C_8H_9N_3O_2$.
- salatura** Procedimento di conservazione degli alimenti, mediante aggiunta di sodio cloruro o immersione in soluzioni di sodio cloruro.
- salazosulfammide** Sulfamidico, $C_{13}H_{11}N_3O_5S$.
- salazosulfopiridina** Sulfamidico, $C_{19}H_{17}N_5O_5S$.
- salbutanolo** Broncodilatatore, $C_{13}H_{21}NO_3$.
- salde d'amido** Dispersioni acquose di amidi.
- sale di acetosella** Potassio idrogenoossalato, $KHC_2O_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$.
- sale amaro** Magnesio solfato, $MgSO_4 \cdot 7H_2O$.
- sale ammoniaco** Ammonio cloruro, NH_4Cl .
- sale di anilina** Fenilammonio cloruro, $C_6H_5NH_3Cl$.
- sale argenteo** Sodio antrachinon-2-solfonato, $C_{14}H_7O_2SO_3Na$.
- sale comune** Sodio cloruro, $NaCl$.
-

sale di fosforo Ammonio e sodio idrogenofosfato, $\text{NH}_4\text{NaHPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$.

sale inglese (→ sale amaro).

sale microcosmico (→ sale di fosforo).

sale mirabile (→ Glauber, sale di).

sale nitroso R Sodio 1-nitroso-2-naftol-3,6-disolfonato, $\text{HO}(\text{NO})\text{C}_{10}\text{H}_4(\text{SO}_3\text{Na})_2$, reagente per il cobalto.

sale R Sodio 2-naftol-3,6-disolfonato, $\text{HOC}_{10}\text{H}_5(\text{SO}_3\text{Na})_2$.

sale per riserva (→ ludigol).

sale solvente B Sodio 4-benzilammino-benzensolfonato, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{Na}$.

sale volatile Ammonio carbonato.

saleite Min., fosfato $\text{Mg}(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

salesite Min., rame idrossiodato, $\text{Cu}(\text{OH})\text{IO}_3$.

salgemma Sodio cloruro, NaCl .

sali Composti derivanti formalmente da un acido per sostituzione di atomi di idrogeno con cationi inorganici o organici. Per i sali degli idracidi si adotta la desinenza *-uro*; per i sali degli ossoacidi, le desinenze *-ito* (non ammessa dalla IUPAC) e *-ato*.

sali «acidi» (→ idrogenosali).

sali anidri Sali privi di acqua di cristallizzazione.

sali «basici» (→ idrossosali).

sali biliari Sali di sodio degli acidi glicocolico e taurocolico, tensioattivi.

sali complessi (→ coordinazione, composti di).

sali doppi Sali comportanti un anione comune a due cationi; es. sale di Mohr, $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, allumi.

sali di fusione Sono sostanze che disperdono le proteine dei formaggi realizzando in tal modo una distribuzione omogenea dei grassi e altri componenti. Esempi: *fosfati* e *polifosfati* (E 450÷E 452).

sali idrati Sali cristallizzati con una o più molecole di acqua (monoidrati, biidrati, ...) unite agli ioni con legami di coordinazione e legami idrogeno; es. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, rame solfato pentaidrato.

sali interni (→ anfioni).

sali neutri Sali di cationi e anioni aprotici; in acqua non subiscono l'idrolisi; es. KCl , NaBr .

sali semiidrati Sali cristallizzati con una mole di acqua per ogni due moli di sali; es. $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$, calcio solfato semidrato.

salic- Prefisso, da *salice*.

salicilaldossima Reagente per il rame, $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{NOH}$.

salicilammide Analgesico, $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CONH}_2$.

salicina Glucoside, $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_7$.

salicilanilide Antimicotico, $\text{C}_{13}\text{H}_{11}\text{NO}_2$.

salicilato Anione 2-idrossibenzoato, $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COO}^-$.

salicilazosulfopiridina Antibatterico, $\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{O}_5\text{S}$.

salicile	Antisettico, $C_{14}H_{10}O_4$.
salicilica, aldeide	o- idrossibenzenale, HOC_6H_4CHO .
salicilico, acido	Acido o-idrossibenzenoico, HOC_6H_4COOH , antisettico.
salicilico, alcole	Alcole o-idrossibenzenilico, $HOC_6H_4CH_2OH$.
salicilidrossammico, acido	Fungicida, $C_7H_7NO_3$.
salicilmorfolina	Coleretico, $C_{11}H_{13}NO_3$.
salicilresorcinolo	Antipiretico, $C_{13}H_{10}O_4$.
salicilsalicilico, acido	Analgesico, $HOC_6H_4COOC_6H_4COOH$.
<hr/>	
salicilsolfonico, acido	Antireumatico, $C_7H_6O_6S$.
<hr/>	
salicilurico, acido	Acido 2-idrossi-ippurico, $HOC_6H_4CONHCH_2COOH$.
saliformina	Antistaminico, $C_{13}H_{27}N_4O_3$.
<hr/>	
saligenina	(→ salicilico, alcole).
saligenolo	(→ salicilico, alcole).
salimentolo	Analgesico, $C_{17}H_{24}O_3$.
salinazide	Antitubercolare, $C_{13}H_{11}N_3O_2$.
salinigrina	Glucoside, $C_{13}H_{16}O_7$.
salinità	Concentrazione dei sali nell'acqua marina; si esprime in grammi di sali presenti in 1 kg di acqua, calcolati con la formula $0,03 + 1,805 \times g \text{ Cl/kg}$.
salinometri	(→ conduttometri).
salino potassico	Sottoprodotto dell'industria saccarifera, fertilizzante.
salipirina	Antipiretico, $C_{18}H_{18}N_2O_4$.
salitannolo	Antisettico, $C_{14}H_{10}O_7$.
salite	Ferro e magnesio silicato, $(Fe,Mg)_2(SiO_3)_2$.
salitimolo	Antisettico, $C_{17}H_{18}O_3$.
<hr/>	
salmarino	Sodio cloruro, $NaCl$.
salmiaco	(→ sale ammoniaco).
salmina	Protammina, $C_{30}H_{57}N_{14}O_6$.
<hr/>	
salmonsite	Min., fosfato $Fe_2Mn_9P_8O_{32} \cdot 14H_2O$.
salnitro	Min., potassio nitrato, KNO_3 .
salochina	Antipiretico, $C_{27}H_{28}N_2O_4$.
salochinina	Antipiretico, $C_{27}H_{28}N_2O_4$.
salofene	Antisettico, $C_{15}H_{13}NO_4$.
salolo	Fenile salicilato, $HOC_6H_4COOC_6H_5$.
salpa	Surrogato del cuoio, ottenuto a fibre di cuoio impastate con leganti.
salsolina	Alcaloide, $C_{11}H_{15}NO_2$, ipotensivo.
saluretici	(→ cloruretici).
<hr/>	
saluzid	Antitubercolare, $C_{16}H_{15}N_3O_5$.
salvarsan	(→ arsfenammina).
salverina	Analgesico, $C_{19}H_{24}N_2O_2$.
samandaridina	Alcaloide, $C_{20}H_{31}NO$.
samandarina	Alcaloide, $C_{19}H_{31}NO_2$.

samarium Elemento chimico, lantanoide, simb. Sa, Z = 62; m.a.r. = 150,36; t.f. = 1072 °C; t.e. = 1900 °C; n.o. = 2, 3. (→ lantanoidi).

samaraskite Niobotantalato (Ca,Ce,Fe,Pb,Th,U,Y)(Nb,Ta,Ti)₂O₆.

sambucina Antibiotico, C₂₄H₄₂N₂O₇.

sambunigrina Glucoside, C₁₄H₁₇NO₆.

sammartinite Zinco wolframato, ZnWO₄.

sampleite Min., clorofosfato, CaCu₅NaCl(PO₄)₄·5H₂O.

samsonite Min., solfuro Ag₄Mn(SbS₃)₂.

SAN *Strong acid number*, milligrammi di potassio idrossido necessari per neutralizzare gli acidi forti presenti in 1 g di sostanza.

sanbornite Min., bario silicato, BaSi₂O₅.

sanciclina Antibiotico, C₂₁H₂₂N₂O₇.

Sandmeyer, reazioni di Produzione di derivati iodurati degli areni (difficilmente ottenibili per via diretta) per reazione tra sali di diazonio e ioduri: ArN₂⁺ + I⁻ → ArI + N₂.

sandoptal Ipnotico, C₁₁H₁₆N₂O₃.

sandracca Resina naturale.

sanforisaggio Trattamento per rendere i tessuti di cotone irrestringibili, consistente essenzialmente in un processo di restringimento controllato.

sangue di drago Resina vegetale.

sanguinarina Alcaloide, C₂₀H₁₅NO₅.

sanidinite Min., silicato AlKS₃O₈.

sanjuanite Min., solfofosfato Al₂(OH)(SO₄)PO₄·9H₂O.

sanmartinite Min., zinco wolframato, ZnWO₄.

sanocrisina Antitubercolare, AuNa₃(S₂O₃)₂.

sanse Residui della spremitura delle olive.

santalani Terpeni, C₁₅H₂₄.

santaleni Terpeni, C₁₅H₂₂.

santalina Colorante naturale (CI 75540).

santalina iso Colorante naturale (CI 75550).

santalolo (→ areolo).

santene Terpene, C₉H₁₄.

santenico, acido Acido norcanforico, C₉H₁₄O₄.

santenone Norcanfora, C₉H₁₄O.

santonina FU Antielmintico, C₁₅H₁₈O₃.

saponarina Glucoside, C₂₇H₃₀O₁₆.

sapone di Marsiglia Sapone prodotto con olio di oliva.

sapone dei vetrai Antico nome del diossido di manganese, usato per eliminare la colorazione verde del vetro dovuta ai sali di ferro(II).

saponi Sali di sodio degli acidi grassi C₁₀÷C₁₈.

saponi liquidi I prodotti per uso cosmetico sono soluzioni diluite di tensioattivi contenenti schiumogeni, addensanti, disperdenti, stabilizzanti di schiuma, profumate e colorate. I prodotti per l'igiene intima contengono battericidi.

saponificazione In senso stretto, produzione di saponi per reazione tra un acido grasso e sodio carbonato, o per reazione tra un trigliceride e sodio idrossido. In senso largo, idrolisi degli esteri e delle ammidi in soluzione basica.

saponificazione, numero di Milligrammi di potassio idrossido necessari per saponificare 1 g di un estere, in particolare di una sostanza grassa. Nel numero di saponificazione è compreso anche il potassio idrossido necessario per neutralizzare eventuali acidi liberi presenti nell'estere.

saponine Glucosidi naturali, tensioattivi.

sapotina Glucoside, $C_{29}H_{52}O_{20}$.

SAPPET Swedish association of pulp and paper engineers technical.

saprina Ptomaina, $C_5H_{14}N_2$.

SAR (specific absorption rate) Potenza di una radiazione elettromagnetica assorbita dal corpo umano per unità di massa; l'unità SI è il *watt al kilogrammo* (W/kg).

saralasia Ipotensivo, $C_{42}H_{65}N_{13}O_{10}$.

sarco- Prefisso, dal gr. *sarkós*, carne, muscolo.

sarcolattico, acido Acido (+)lattico dei muscoli.

sarcolite Min., silicato $(Na_2, Ca)_3Al_2(SiO_4)_3$.

sarcomicina Antibiotico, $C_7H_8O_3$.

sarcopside Min., fosfato $(Fe, Mg, Mn)_3(PO_4)_2$.

sarcosina N-metilglicina, CH_3NHCH_2COOH .

sardinianite Min., piombo solfato, $PbSO_4$.

sarina Anticolinesterasico, $C_4H_{10}FO_2P$.

sarkinite Min., manganese idrossoarseniato, $Mn_2(OH)AsO_4$.

sarmentogenina Steroide, $C_{23}H_{34}O_5$.

sarmientite Min., ferro solfoarseniato, $Fe_2(OH)(SO_4)AsO_4 \cdot 5H_2O$.

SAROM Società per azioni raffinazione oli minerali.

sarotannina Alcaloide, $C_{30}H_{50}N_4$.

sarpagina Alcaloide, $C_{19}H_{22}N_2O_2$.

sarsapogenina Parigenina, $C_{27}H_{44}O_3$.

sartorite Min., solfuro $PbAs_2S_4$.

sassolite Min., acido borico, H_3BO_3 .

sat. Saturo.

satochina Antimalarico, $C_{19}H_{28}ClN_3$.

saturazione Grado di cromaticità di un colore paragonato al grigio acromatico di eguale brillantezza, nulla per il bianco e i grigi.

saturnismo Malattia professionale causata da assorbimento di piombo.

Saturno, sale di Antico nome del piombo acetato.

saxitossina Aggressivo chimico paralizzante, $C_{10}H_{19}Cl_2N_7O_4$.

Saybolt, grado (°S) Unità fuori SI della viscosità relativa, tempo di efflusso di un determinato volume del liquido, in secondi, attraverso i fori calibrati (SSU o SSF) del *viscosimetro di Saybolt*, ad una determinata temperatura.

sb Stilb.

Sb Simb. dell'antimonio, dal lat. *stibium*, conio.

SBA Alcole butilico secondario.

sbozzimatura Eliminazione della bozzima dai tessuti mediante enzimi in grado di idrolizzare gli amidi a sostanze solubili in acqua.

s.b.p. Special boiling point.

SBR 1. Copolimeri butadiene-stirene. 2. Semi-batch reactor.

sBu Butile secondario.

Sc Simbolo dello scandio, da *Scandinavia*.

scacchite Min., manganese cloruro, $MnCl_2$.

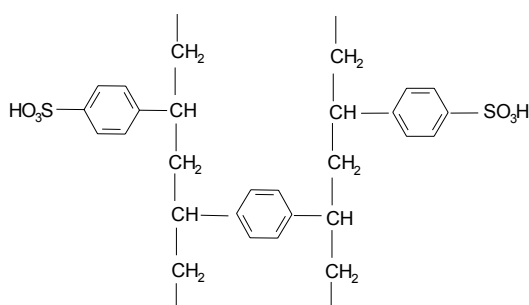
scaffolding, effetto Diminuita contrattilità di una fibra termoplastica per effetto del calore dovuta alla presenza, in un tessuto, di una fibra non termoplastica.

Esempio. Una tenda di poliestere brucia difficilmente perché il polimero, per l'alta temperatura, si contrae e cerca di «sfuggire» al fuoco; se la trama è di cotone essa funge da impalcatura (scaffolding) impedendo la contrazione e facilitando la combustione.

scagliola Gesso comune contenente colle.

scalari Grandezze non legate ad una direzione: per individuarle basta un numero; es. massa, volume, temperatura, energia.

scambiatori di ioni Resine aventi la proprietà di scambiare, per contatto, gli ioni presenti in una soluzione acquosa con quelli che caratterizzano il loro gruppo attivo (UNI 5087). Gli *scambiatori di cationi* presentano gruppi attivi acidi (o salificati); gli *scambiatori di anioni* presentano gruppi attivi basici (o salificati).



Frammento di una resina scambiatrice di cationi fortemente acida

scambio di materia, coefficiente di (k) In un processo di assorbimento, coefficiente di proporzionalità nell'equazione $m/t = k A \Delta c$ dove m/t è la quantità di materia trasferita da una fase all'altra nel tempo t , A è l'area della superficie di contatto tra le due fasi e Δc la concentrazione molare SI della sostanza che si scambia tra le due fasi. L'unità SI è il *metro al secondo* (m/s).

scambio termico, coefficiente di (k) Detto anche *coefficiente di trasmissione termica, trasmittenza*, prodotto $k = 1/3 v c_V d$, dove v è la velocità media delle particelle, c_V il calore specifico a volume costante e d la densità. L'unità SI è il *watt al metro quadrato per kelvin* (W/m² K).

scammonina (→ giallippina).

scandia Ossido di scandio(III) Sc₂O₃.

scandio Elemento chimico di transizione, gruppo 3d, simb. Sc, $Z = 21$; m.a.r. = 44,9559; t.f. = 1539 °C; t.e. = 2732 °C; n.o. = 3. (→ lantanoidi).

scapolite (→ wernerite).

scarlatto di Biebrich Colorante (CI 26905).

scarto di una misura Differenza tra una osservazione singola e la media x di tutte le osservazioni (UNI 5968).

Lo *scarto sistematico* è attribuito a causa sistematica o occasionale, generalmente identificabile, che contribuisce alla variabilità con effetto rilevabile. Lo *scarto accidentale* è attribuito ad una causa di scarsa importanza che contribuisce alla variabilità ma che non si ritiene o non conviene identificare o valutare.

scarto quadratico medio (→ scarto tipo di stabilità).

scarto tipo di stabilità (s) Radice quadrata del quoziente ottenuto dividendo la somma dei quadrati degli scarti individuali ($x_i - x$) per il numero n delle misure meno uno (UNI 4724); $s = \sqrt{\sum (x_i - x)^2 / n - 1}$.

scatolo 3-metilindolo, CH₃C₈H₆N.

scattering Diffusione delle radiazioni da parte dei monocromatori, dovuta a imperfezioni delle superfici ottiche.

scavengers Stabilizzanti alla luce per polimeri, inibendo la formazione di perossidi e idroperossidi.

scawtite Min., calcio carbosilicato, $\text{Ca}_7(\text{CO}_3)(\text{SiO}_3)_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

scesterina Glucoside, $\text{C}_{26}\text{H}_{30}\text{O}_{13}$.

schafarzichite Min., ferro antimoniato, $\text{Fe}_5\text{Sb}_4\text{O}_{11}$.

Schäffer, acido di Acido 2-naftol-7-solfonico, $\text{HOC}_{10}\text{H}_6\text{SO}_3\text{H}$.

schairenite Min., solfato $\text{Na}_3(\text{Cl},\text{F})\text{SO}_4$.

schairerite Min., sodio fluosolfato $\text{Na}_{21}\text{F}_6\text{Cl}(\text{SO}_4)_7$.

schallerite Min., silicato $(\text{Fe},\text{Mn})_{16}(\text{OH})_{17}\text{As}_3\text{Si}_{12}\text{O}_{36}$.

schaphachite Min., solfuro, $\text{Pb}(\text{Ag},\text{Bi})_2\text{S}_5$.

scheelite Min., calcio wolframato, CaWO_4 .

schefferite Min., silicato $(\text{Ca},\text{Mn})(\text{Fe},\text{Mg})(\text{SiO}_3)_2$.

Schiff, basi di N-arilimmidi $\text{ArN}=\text{CR}_2$.

Schiff, reattivo di Soluzione acquosa di rosanilina decolorata con diossido di zolfo, reattivo per le aldeidi.

schimiaccianina Alcaloide, $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{NO}_4$.

schimmina Glucoside, $\text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{O}_8$.

schirmerite Min., solfuro $\text{Ag}_4\text{Bi}_4\text{PbS}_9$.

schistomicidi Farmaci contro le schistosomiasi.

schiuma di mare Min., magnesio silicato, $\text{Mg}_2\text{Si}_3\text{O}_8 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

schiume Dispersioni di gas in liquidi.

schiume per barba Sono in genere a base di saponi di trietanolammina e umettanti.

schiume solide Dispersioni di gas in solidi; es. resine espanse.

schiumogeni Tensioattivi le cui micelle conglobano aria o altri gas, formando bollicine costituite da un doppio strato molecolare.

schiumogeni antiincendio Si classificano in varie categorie.

Gli *schiumogeni proteinici* sono adatti per gli idrocarburi ma la schiuma è abbattuta dalle impurezze in essi contenute. Gli *schiumogeni fluoro-proteinici* si usano contro incendi di prodotti petroliferi di grande estensione e gravità e la loro schiuma resiste alle impurezze degli idrocarburi. Gli *schiumogeni sintetici* si usano per prodotti petroliferi e liquidi volatili poco polari. Gli *schiumogeni fluorosintetici* o *filmanti* (AFFF) sono pure usati per prodotti petroliferi ed hanno azione più rapida dei precedenti. Gli *schiumogeni per alcoli* sono adatti per liquidi polari volatili come alcoli, eteri, chetoni. Gli *schiumogeni universali* sono adatti tanto per liquidi non polari quanto per liquidi polari.

schizo- Prefisso, dal gr. *schízein*, scindere.

schizonticidi (→ antimalarici).

Schlenk, tubi di Piccoli contenitori di vetro con rubinetto laterale, per la conservazione di sostanze sensibili all'azione dell'aria.

Schlippe, sale di Sodio tioantimoniato, $\text{Na}_3\text{SbS}_4 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$.

schoenite Min., solfato $\text{K}_2\text{Mg}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$.
schoepite Min., acido uranico, $8\text{UO}_3 \cdot 20\text{H}_2\text{O}$.
Schollkopf, acido di Acido 1-naftol-4,8-disolfonico, $\text{HOC}_{10}\text{H}_5(\text{SO}_3\text{H})_2$.
Scholz, reattivo di Reattivo di Karl Fischer modificato sostituendo la piridina con un'ammina inodora atossica.
shorlomite Min., silicato $\text{Ca}_3\text{Fe}_2\text{Ti}_2\text{SiO}_{12}$.

Schotten-Baumann, reazioni di Preparazione di esteri e di ammidi sostituite per azione di cloruri acilici su alcoli o su ammine.
showdomicina Antibiotico, $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_6$.

schradan Insetticida, $\text{C}_8\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_3\text{P}_2$.
schreibersite Min., fosfuro $(\text{Co},\text{Fe},\text{Ni})_3\text{P}$.
schroekingerite Min., uranato $\text{Ca}_3\text{Na}(\text{UO}_2)(\text{CO}_3)\text{F}(\text{SO}_4)$.

Schroeder, apparecchio di Dispositivo per la determinazione dei carbonati nei materiali da costruzione.
schrotterite Min., silicato $\text{Al}_{16}\text{Si}_3\text{O}_{30} \cdot 30\text{H}_2\text{O}$.
schultenite Min., piombo idrogenoarseniato, PbHAsO_4 .
schwarzenbergite Piombo alogenuro, $\text{Pb}_3(\text{Cl}_2,\text{I})\text{O}_2$.
schwarzite Min., uranato, $\text{CaMg}(\text{UO}_2)(\text{CO}_3)_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$.
schwarzichite Min., ferro antimoniato, $\text{Fe}_5\text{Sb}_4\text{O}_{11}$.
Schweitzer, reattivo di Soluzione ammoniacale di rame idrossosolfato, in cui la cellulosa forma dispersioni viscosi.

SCI Società chimica italiana.
sciadopitene Terpene, $\text{C}_{20}\text{H}_{32}$.

scialagoghi Farmaci che aumentano la secrezione salivare.
scichimina (\rightarrow scichimico, acido).
scichimico, acido 3,4,5-triidrossi-cicloesenoico, $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_5$.
sciconina Colorante naturale (CI 75535).
scillabiosio Disaccaride, $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$.
scillareni Glucosidi, $\text{C}_{38}\text{H}_{52}\text{O}_{13}$.
scillarenina Cardiotonico, $\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{O}_4$.
scillaridina Glucoside, $\text{C}_{25}\text{H}_{32}\text{O}_3$.
scillatina Glucoside, $\text{C}_{17}\text{H}_{25}\text{O}_6$.
scillitolo Esaidrossocicloesano, $\text{C}_6\text{H}_6(\text{OH})_6$.
scimipicrina Glucoside, $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}_3$.

scintillatori Sostanze fluorescenti ai raggi X o ai raggi gamma, usate in radioscopia.

sciropi FU Preparazioni liquide dolci (soluzioni, emulsioni o sospensioni), contenenti normalmente una forte percentuale di zuccheri.
sciropo semplice FU Soluzione acquosa al 66,5 % m/m di saccarosio.

s-cis (\rightarrow cisoide).

scissoring (→ vibrazioni atomiche).

scisti Rocce metamorfiche a grana grossolana.

sclero- Prefisso, dal gr. *sklerós*, duro.

sclerometri Strumenti per la determinazione della durezza.

scleroproteine Proteine semplici insolubili in acqua, soluzioni saline e alcoliche, acide e basiche; es. collageni, cheratine.

scolecite Min., silicato $\text{Al}_2\text{CaSi}_3\text{O}_{10}$.

scolorine Soluzioni e sospensioni ossidanti o riducenti usate per cancellare scritte di inchiostro.

scoparina Glucoside, $\text{C}_{22}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$.

-scopia Suffisso, dal gr. *skopêin*, guardare.

scopina Alcaloide, $\text{C}_8\text{H}_{13}\text{NO}_2$.

scopolamina FU Alcaloide, $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4$, parasimpaticolitico.

scopolamina bromuro (→ ioscina).

scopoleina Alcaloide, $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_4$.

scopoletina Acido gelsemico, $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_4$.

scoppio Rottura violenta di un oggetto a seguito di un eccesso di pressione all'interno o all'esterno di esso (UNI 7677).

scorch tester Apparecchio (AATCC) per la valutazione dei danni provocati dalla ritenzione di cloro da parte dei tessuti trattati con resine anti piega.

scorie Agglomerati solidi di residui prodotti da una combustione completa o parziale, che possono risultare da una fusione parziale o completa (UNI 7677).

scorie Thomas Concini azotati (18÷20 % di N) sottoprodotti dell'industria siderurgica (produzione di acciaio con il processo Bessemer-Thomas).

scorodite Min., ferro arseniato, $\text{FeAsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

scorrimento, coefficiente di (→ elasticità tangenziale, coefficiente di).

scorrimento, diagrammi di Rappresentazioni grafiche in cui sono riportate in ascisse la tensione tangenziale e in ordinata la caduta di taglio di un liquido. Per i fluidi newtoniani sono rette passanti per l'origine; per i fluidi non newtoniani sono curve concave o convesse secondo il tipo di fluido.

scorrimento, modulo di (→ elasticità tangenziale, modulo di).

scorrimento, punto di (t_s) Temperatura alla quale una sostanza grassa, riscaldata in un tubo a U in condizioni standard, inizia a scorrere ed il movimento è osservabile ad occhio nudo.

scotchgard, processo Procedimento basato sull'applicazione di resine fluorurate sui tessuti, per renderli ingualcibili, idrorepellenti e oleorepellenti.

scorzalite Min., idrossosolfato, $\text{Al}_2\text{Fe}(\text{OH})_2(\text{PO}_4)_2$.

scotofobinina Peptide, $C_{62}H_{97}N_{23}O_{26}$.

SCR Copolimeri stirene-clorobutadiene.

scrubber Dispositivo per il lavaggio e l'assorbimento di gas.

scutterudite Min., cobalto arseniuro, $CoAs_3$.

s.d. Standard deviation.

SDA Soap and detergent association.

SDC Society of dyers and colourists.

SDDC Sodio dimetilditiocarbammato, $(CH_3)_2NCS_2Na$, fungicida.

SDP Solfonildifenolo, $(HOC_6H_4)_2SO_2$.

Se Simb. del selenio, da *Selene*, Luna.

S_E Sostituzione elettrofila.

seaborgio (→ unnillesio).

seamanite Min., manganese borofosfato, $Mn_3BO_3(PO_4) \cdot 3H_2O$.

searlesite Min., sodio borosilicato, $NaB(SiO_3)_2 \cdot H_2O$.

sebaco, acido Acido decandioico, $HOOC(CH_2)_8COOH$.

sebacoina Idrossiciclododecanone, $C_{10}H_{18}O_2$.

sebosimili Cosmetici aventi composizione chimica simile a quella del sevo.

secaloso Fruttosano, $C_{16}H_{13}O_5$.

sebumeton Erbicida, $C_{10}H_{19}N_5O$.

sechisanina Alcaloide, $C_{34}H_{34}N_2O_9$.

seco- Prefisso indicante composti derivanti dall'apertura di un anello di atomi di carbonio.

secobarbitale sodico FU Ipnotico, $C_{12}H_{17}N_2NaO_3$.

secondo (s) Unità fondamentale SI dell'intervallo di tempo, durata di 9 192 631 770 periodi della radiazione corrispondente alla transizione tra due livelli iperfini $F = 4, M = 0$ e $F = 3, M = 0$ dell'atomo di cesio 133 nel suo stato fondamentale.

secondo centesimale (″) Unità fuori SI dell'angolo piano; $1'' \approx 1,6 \cdot 10^{-6}$ rad.

secondo sessagesimale (″^s) Unità fuori SI dell'angolo piano; $1''^s \approx 4,8 \cdot 10^{-6}$ rad.

secretaggio Trattamento del pelo di coniglio con sali di mercurio, per renderlo atto alla feltratura.

secretina Ormone che stimola le funzioni del pancreas e del fegato.

securinina Cardiotonico, $C_{13}H_{15}NO_2$.

securite Esplosivo a base di ammonio nitrato e nitronaftaleni.

SED Skin erythema dose, unità fuori SI della dose di esposizione; 1 SED = 600 R (per i raggi X); 1 SED = 1000 R (per i raggi gamma).

sedativi Farmaci che provocano una leggera depressione del sistema nervoso.

sedimentazione Frazionamento di materiale solido secondo le dimensioni dei suoi granuli, realizzata utilizzando la loro diversa velocità di caduta in un liquido (→ decantazione).

sedoeptulosio Eptoso, $C_7H_{14}O_7$.

Seger, con (→ piroscopi).

segregazione, coefficiente di (c_s) Rapporto tra le concentrazioni di una impurezza nella fase solida e nella fase liquida di una sostanza.

Seignette, sale di Sodio e potassio tartrato, $KOOC(CHOH)_2COONa \cdot 4H_2O$.

selacoleico, acido Acido 15-tetracosenoico, $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_{13}COOH$.

selagina Insetticida, $C_{15}H_{18}N_2O$.

seleniato Anione tetraossoseleniato(VI), SeO_4^{2-} .

selenica, anidride Triossido di selenio(VI), SeO_3 .

selenico, acido Acido tetraossoselenico(VI), H_2SeO_4 .

selenidrico, acido Seleniuro di idrogeno, H_2Se .

selenile Aggruppamento $=SeO$.

selenio Elemento chimico, calcogeni, gruppo 16, simb. Se, Z = 34; m.a.r. = 78,96, t.f. = 217 °C; t.e. = 685 °C; n.o. = ± 2, 4, 6.

Il selenio è un elemento raro; accompagna lo zolfo in alcuni minerali e fu scoperto nel 1817 da J.J. Berzelius e J. G. Gahn. Il selenio grigio è usato in elettronica come materiale fotosensibile e costituisce un sottoprodotto della raffinazione del rame.

seleniobismutite Min., bismuto seleniuro, Bi_2Se_3 .

seleniosa, anidride Diossido di selenio, SeO_2 .

selenioso, acido Acido triossoselenico(IV), H_2SeO_3 .

selenite Min., calcio solfato, $CaSO_4 \cdot 2H_2O$.

selenito Anione triossoseleniato(IV), SeO_3^{2-} .

seleniobismutite Bismuto seleniuro, Bi_2Se_3 .

seleniuri Selenuri, composti del selenio con Te, H, N, P, As, Sb, C, Si, B, metalli.

selenofene (→ selenolo).

selenolile Aggruppamento $=SeO_2$.

selenolo Eterociclico, C_4H_4Se .



Y = Se nel selenolo (selenofene); Y = Te nel tellurolo (tellurofene)

selenoni Composti organici aventi formula generale R_2SeO_2 .

selenonici, acidi Composti organici aventi formula generale $RSeO_3H$.

selenossidi Composti organici aventi formula generale R_2SeO .

seligmanite Min., solfuro $AsCuPbS_3$.

selinene Terpene, $C_{15}H_{24}$.

Seliwanov, reattivo di Resorcinolo in soluzione acida per acido cloridrico, reattivo dei chetosi.

sellaite Min., magnesio fluoruro, MgF_2 .

sem- Prefisso, dal gr. *sêma*, segno.

semi- Prefisso, dal lat. *semi-*, mezzo, metà.

semiacetali Composti organici aventi formula generale $RCH(OH)OR'$.

semiacetaliche, formule Formule cicliche attribuite ai monosaccaridi, considerati come prodotti dell'addizione interna tra il gruppo aldeidico e l'ossidrile in posizione α rispetto al gruppo alcolico primario.

semiantracite Antracite contenente 8÷14 % di sostanze volatili.

semicarbazide Monoamminourea, $H_2NCONHNH_2$.

semicarbazido Aggruppamento $H_2NCONHNH-$.

semicarbazoni Composti $R(H)C=NNHCONH_2$ (aldosemicarbazoni) e $R_2C=NNHCONH_2$ (chetosemicarbazoni), prodotti della reazione tra semicarbazide e un composto carbonilico.

semichetali (\rightarrow chetali).

semicoke Coke poco compatto, residuo della distillazione del litantrace o della lignite a 400÷500 °C; a differenza del coke contiene sostanze volatili e brucia con fiamma lunga.

semiconduttori estrinseci Semiconduttori costituiti da germanio o silicio a cui sono state aggiunte tracce di elementi del gruppo 15 quali P, As, Sb o Bi (semiconduttori *n*) o elementi del gruppo 13 quali B, Al, Ga, o In (semiconduttori *p*).

I cristalli «drogati» hanno conduttività più alta di quella dei semiconduttori puri; nel primo caso per l'aumento di elettroni delocalizzati tra l'una e l'altra banda di energia; nel secondo, per il crearsi di *buchi* (o *lacune*, o *vacanze*) elettroniche.

semiconduttori intrinseci Semimetalli aventi conduttività elettrica, a temperatura ambiente, compresa tra 10^{-2} S/m e 10^2 S/m, inferiore a quella molto alta dei conduttori ($10^7 \div 10^8$ S/m) e superiore a quella bassissima degli isolanti.

La debole conduttività è dovuta alla bassa energia di legame tra gli elettroni di valenza e i nuclei atomici da cui provengono. La differenza di energia tra le bande di energia è piccola, tra 0,1 eV e 1 eV; aumentando la temperatura aumenta la conduttività, per la rottura dei legami, il distacco di elettroni e l'aumentata possibilità del loro passaggio da una banda occupata ad una banda vuota o semivuota (\rightarrow conduttori elettronici).

Tab. S/1. Bande proibite in alcuni semiconduttori (eV a 25 °C).

HgTe	InSb	PbSe	PbTe	PbS	InAs	Ge	Si	GaAs	CdS
0,01	0,23	0,27	0,33	0,39	0,45	0,72	1,10	1,40	2,40

semilavorati Materiali metallici di forma determinata, destinate ad altre lavorazioni (es. *estrusi*, *trafilati*, *fucinati*, *stampati*).

semimetalli Non metalli aventi caratteristiche metalliche ma i cui composti sono più simili a quelli dei non metalli: *boro, silicio, germanio, arsenico, antimonio e tellurio*. Nella tavola periodica si trovano nella zona di confine tra i non metalli e gli elementi di transizione.

semimicroanalisi Analisi qualitativa in cui si opera su campioni di 10÷100 mg.

semina Introduzione di un cristallo in una soluzione soprassatura, per iniziare la cristallizzazione.

semiossamazide Reagente per il carbonile, $\text{H}_2\text{NCOCONHNH}_2$.

semiperiodo di trasformazione (\rightarrow emivita).

semolati Prodotti dell'ulteriore macinazione e abburattamento del sottoprodotto dell'abburattamento delle semole (legge n. 580 del 4.7.1967).

semole Sfarinati di grano duro prodotti della macinazione del frumento, seguita da abburattamento (legge n. 580 del 4.7.1967).

sempervirina Alcaloide, $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{N}_2$.

semseyte Piombo tioantimoniuro, $\text{Pb}_9\text{Sb}_8\text{S}_{21}$.

senaita Min., titanato, $(\text{Fe},\text{Mn},\text{Pb})\text{TiO}_3$.

senarmontite Min., ossido di antimonio, Sb_2O_3 .

senecialdeide 3-metil-2-butenale, $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCHO}$.

senecifolidina Alcaloide, $\text{C}_{18}\text{H}_{25}\text{NO}_7$.

senecioico, acido Acido 3-metil-2-butenoico, $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCOOH}$.

senecionina Alcaloide, $\text{C}_{18}\text{H}_{25}\text{NO}_5$.

sengierite Min., vanadato $\text{Cu}(\text{UO}_2)_2(\text{VO}_4)_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

senosidi Glucosidi, $\text{C}_{42}\text{H}_{38}\text{O}_{20}$, purganti.

senociclina Antibiotico, $\text{C}_{42}\text{H}_{49}\text{Cl}_2\text{N}_5\text{O}_{16}$.

sensibilità 1. Per un reattivo, o un metodo analitico, possibilità di rivelare e/o determinare quantitativamente una specie chimica presente in un campione a concentrazione molto bassa. 2. Per uno strumento, rapporto tra un incremento ΔI di escursione o di scostamento dell'indice e il corrispondente incremento ΔG della grandezza misurata, in un determinato punto della scala (UNI 4546).

sensibilità, limite di Concentrazione di una sostanza ancora riconoscibile con un determinato metodo analitico; una unità fuori SI è il *microgrammo alla goccia* ($\mu\text{g}/\text{gc}$) ($1 \text{ gc} \approx 0,05 \text{ ml}$).

separazione, fattore di (*k*) In gascromatografia, rapporto tra i tempi di ritenzione di due componenti nella miscela analizzata.

Separ. Sci. Rivista: Separation science.

sepiolite Min., magnesio idrogenosilicato, $\text{Mg}_2\text{H}_2(\text{SiO}_3)_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

sepsina Ptomaina $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2$.

sequestrante, potere Milligrammi di calcio (espressi come CaCO_3) complessati da 1 g di complessante in presenza di un determinato agente precipitante (es. sodio carbonato, sodio ossalato).

sequestranti Sostanze inorganiche (es. polimetafosfati) o organiche (es. EDTA, acido gluconico) capaci di formare complessi stabili con gli ioni calcio, magnesio e altri cationi presenti nelle acque naturali, permettendone l'impiego in vari campi (tessile, galvanico, ecc.) senza preventiva deionizzazione.

sequestrico, acido (→ EDTA).

Ser Serina.

serandite Min., idrossosilicato $\text{Na}(\text{Ca}, \text{Mn})_2(\text{OH})\text{Si}_3\text{O}_8$.

sericina Proteina colloidale che avvolge le bave di seta.

sericite Min., idrogenosilicato $\text{Al}_3\text{KH}_2(\text{SiO}_4)_3$.

sericolite Min., calcio solfato, $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

serimetro Dinamometro per la determinazione della tenacità e dell'allungamento delle fibre tessili.

serina (Ser) Acido 2-ammino-3-idrossipropanoico, $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.

serina iso Acido 2-idrossi-3-amminopropanoico, $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$.

serotina Glucoside, $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_{12}$.

serotonina Idrossitriptamina, $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$, vasocostrittore.

serpente del Faraone Compresse di mercurio(II) tiocianato; per combustione, aumentano notevolmente di volume (liberando gas nocivi).

serpentina Alcaloide, $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_3$.

serpentino Min., magnesio idrossosilicato, $(\text{MgFe})_3(\text{OH})_4\text{Si}_2\text{O}_5$.

serpierite Min., idrossosolfato $(\text{Ca}, \text{Cu}, \text{Zn})_5(\text{OH})_6(\text{SO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$.

SES Sodio diclorofenossietile solfato, $\text{C}_8\text{H}_7\text{Cl}_2\text{NaO}_5\text{S}$, erbicida.

sesamolina Sinegizzante per insetticidi, $\text{C}_{20}\text{H}_{18}\text{O}_7$.

sesamolo Metilendiidrossifenolo, $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$.

sesina Erbicida, $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{O}_3$.

sesqui- Prefisso, in disuso, dal lat. *semisque*, mezzo in più, per indicare un composto in cui gli elementi sono in rapporto 1:1,5.

sesquibencolo Terpene, $\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}$.

sesquibeniene Terpene, $\text{C}_{15}\text{H}_{24}$.

sesquicitronellale Terpene, $\text{C}_{15}\text{H}_{26}$.

sesquicriptolo Terpene, $\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}$.

sesquicumene Terpene, $\text{C}_{15}\text{H}_{24}$.

sesqigoiole Terpene, $\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}$.

sesquiterpeni Terpeni contenenti 15 atomi di carbonio.

seta Fibra tessile proveniente esclusivamente da insetti serigeni (legge 26.11.1973, n. 883). E' costituita da fibroina ricoperta dal 22÷25 % di sericina.

seta artificiale Antico nome dei raion, non ammesso dalla legge.

seta cotta (→ seta sgommata).

seta cruda Seta a cui è stato tolto il 2÷6 % di sericina.
seta raddolcita (→ seta souple).
seta semicotta (→ seta souple).
seta sgommata Seta alla quale è stata tolta tutta la sericina.
seta souple Seta alla quale è stato tolto il 6÷8 % di sericina.

setacci (→ vagli).
setacci molecolari Zeoliti i cui cristalli presentano cavità di dimensioni molecolari, adsorbenti selettivi di molecole. Le molecole piccole (es. H₂O) vengono «intrappolate» passando attraverso le cavità e rimanendo adsorbite sulla superficie interna.

setaccio, numero di un Esprime la larghezza delle maglie; una unità fuori SI è il *mesh*, numero delle maglie per pollice quadrato di superficie setacciante.

settentrionalina Alcaloide, C₃₂H₄₄N₂O₈.

settili Materiali che si possono tagliare con una lama.
seybertite Min., calcio e magnesio silicoalluminato (Ca,Mg)₅Al₂H₃Si₁₂O₁₈.
sevoflurano Anestetico generale, C₄H₃F₇O.

sezione d'urto (σ) Detta anche *sezione efficace*, area entro la quale si verifica la collisione tra un fascio di radiazioni ed una particella. L'unità SI è il metro quadrato (m²), una unità fuori SI è il *barn* (1 b = 10⁻²⁸ m²).
sfalerite (→ blenda).
sfeno (→ titanite).
sferocobaltite Min., cobalto carbonato, CoCO₃.
sferofisina Ipotensivo, C₁₀H₂₂N₄.

sfingo- Prefisso, dal gr. *sphinghein*, costringere, condensare.
sfingolipidi Esteri della sfingosina con acidi grassi.
sgfingosina Amminoalcole, C₁₈H₃₇NO₂.
SFS Sodio formaldeide-solfossilato, NaHSO₂·CH₂O·2H₂O.

sfuerzo (→ carico specifico).

sgommatura Trattamento della seta naturale con soluzioni saponose, per l'eliminazione della sericina e di altre impurezze.

s.h. Specific heat.
shampoo Soluzioni acquose contenenti tensioattivi, sali minerali, addensanti, schiumogeni, conservanti, sequestranti. I prodotti *antiforfora* contengono antisettici e antimicotici quali esaclorofene, triclorocarbanilide, zinco piridin-2-ditiolo-1-ossido e altri.

Shankey, istogrammi di Istogrammi di flusso del bilancio di materia, o di energia, di un impianto chimico, in cui i percorsi delle sostanze in reazione, o dell'energia assorbita o sviluppata sono

rappresentati con strisce «affluenti» o «defluenti», di larghezza proporzionale alle quantità di materia o di energia.

sherardizzazione Rivestimento anticorrosione dei materiali ferrosi, per riscaldamento a 350÷400 °C in una miscela di polveri dalle quali possono assumere zinco (UNI 5464).

SHF Supra high frequency.

sharpite Min., uranile idrossocarbonato, $(\text{UO}_2)_6(\text{OH})_2(\text{CO}_3)_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.

shattuckite Min., rame silicato, $\text{Cu}_5(\text{SiO}_3)_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

sheridanite Min., silicoalluminato $(\text{Al}, \text{Mg})_6(\text{Al}, \text{Si})_4(\text{OH})_8\text{O}_{10}$.

Shore, durezza (→ durezza).

shortite Min., carbonato $\text{CaNa}_2(\text{CO}_3)_2$.

Si Simb. del silicio, dal lat. *silex*, silice.

SI Sistema internazionale di unità di misura, obbligatorio nei Paesi della CE dal 1.1.1980, definito dalle CGPM, basato su sette grandezze fondamentali (*lunghezza, massa, quantità di sostanza, intervallo di tempo, corrente elettrica, temperatura termodinamica, intensità luminosa*) e due supplementari (*angolo piano e angolo solido*).

SI, prefissi moltiplicativi (tab. S/2).

sial Strato superficiale della crosta terrestre le cui rocce sono costituite in prevalenza da minerali di silicio e alluminio.

sialici, acidi Amminoglucidi.

SIBioC Società italiana di biochimica clinica.

Tab. S/2. Prefissi SI

Nome	Simb.		
yota	Y	10^{24}	quadrilione
zeta	Z	10^{21}	
exa	E	10^{18}	trilione
peta	P	10^{15}	
tera	T	10^{12}	bilione
giga	G	10^9	miliardo
mega	M	10^6	milione
kilo	k	10^3	mille
etto	h	10^2	cento
deca	da	10^1	dieci
deci		10^0	
deci	d	10^{-1}	decimo
centi	c	10^{-2}	centesimo
milli	m	10^{-3}	millesimo
micro	μ	10^{-6}	milionesimo
nano	n	10^{-9}	miliardesimo
pico	p	10^{-12}	bilionesimo
femto	f	10^{-15}	
atto	a	10^{-18}	trilionesimo
zepto	z	10^{-21}	

yocto y 10^{-24} quadrilionesimo

- sichimina** Terpene, $C_{10}H_{16}$.
- sicklerite** Min., fosfato $Li(Fe,Mn)PO_4$.
- sider-** Prefisso, dal gr. *sideros*, ferro.
- sideremia** Concentrazione del ferro nel sangue.
- siderite** Min., ferro carbonato, $FeCO_3$.
- sideroferrina** (\rightarrow transferrina).
- sideronatrite** Min., idrossosolfato $FeNa_2(OH)SO_4 \cdot 3H_2O$.
- siderotite** Min., ferro solfato, $FeSO_4 \cdot 5H_2O$.
- siderurgia** Metallurgia del ferro.
- sidro** Bevanda alcolica ottenuta esclusivamente per fermentazione di mele fresche o di una miscela di mele e pere fresche, avente gradazione alcolica totale non inferiore a 5° (AFNOR).
- siduron** Erbicida, $C_{14}H_{20}N_2O$.
- siegenite** Min., solfuro $(Co,Fe,Ni)_3S_4$.
- siemens (S)** Unità SI della *conduttanza elettrica*, conduttanza elettrica tra due sezioni di un conduttore nel quale la differenza di potenziale di 1 V, applicata tra le due sezioni considerate, dà luogo, in assenza di alcuna forza elettromotrice, al passaggio della corrente elettrica di 1 A. $1 S = 1 A/V$.
- sierimmuni FU** Preparazioni purificate, ottenute dal siero di animali immunizzati; contengono immunoglobuline capaci di neutralizzare le tossine da microrganismi, o il veleno dei serpenti, o di fissarsi su batteri, virus e altri antigeni.
- siero** Parte liquida che rimane dopo la coagulazione di una dispersione colloidale.
- sievert (Sv)** Unità SI della dose assorbita equivalente; $1 Sv = 1 J/kg$.
- Sieving, coefficiente di (S)** Per una membrana filtrante, rapporto tra la concentrazione c_f di una sostanza nel filtrato e la concentrazione c_p della sostanza nella soluzione primitiva; $S = c_f / c_p$.
- sigillanti** Prodotti destinati ad aderire ad una superficie riempiendo gli interstizi.
- sigma, particelle (Σ)** Iperoni aventi massa 2335 volte quella dell'elettrone, elettricamente neutre (Σ^0), positive (Σ^+) e negative (Σ^-).
- sigumid** Sulfamidico, $C_{12}H_{15}N_5O_4S$.
- skemannite** Min., ossido $Fe_4Mn_3O_{12} \cdot 6H_2O$.
- silani** Idruri di silicio, Si_nH_{2n+2} .
- silanite** Min., tellururo $(Ag,Au)Te_4$.

silanoli Composti aventi formula generale $R_nSi(OH)_m$; i più importanti sono i *diidrossisilanoli* $R_2Si(OH)_2$ e i *tridrossisilanoli* $RSi(OH)_3$, materie prime per la produzione dei siliconi.

silastics Elastomeri siliconici.

silazani Ammine contenenti silicio; es. SiH_2NH_2 , sililamina o silazano.

silcarbani Composti organici del silicio (legami Si-C).

silicaciclopentadiene Eterociclico, C_4H_4Si .

silicagel Silice idrata granulare usata come disidratante.

silicasol Dispersione colloidale di silice in acqua.

silicati Anioni complessi $Si_xO_y^{z-}$.

silice (→ silicica, anidride).

silice sintetica Diossido di silicio in polvere finissima, ottenuta per combustione del tetracloruro di silicio.

silicica, anidride Diossido di silicio, SiO_2 .

silicici, acidi Composti $mSiO_2 \cdot nH_2O$.

silicico, modulo (M_s) Per un legante idraulico, rapporto tra la silice e gli ossidi di alluminio e di ferro, $M_s = SiO_2 / Al_2O_3 + Fe_2O_3$. (Le formule rappresentano le percentuali delle sostanze indicate).

silicio Elemento chimico, semimetallo, gruppo 14, simb. Si, Z = 14; m.a.r. = 28,085; t.f. = 1410 °C; t.e. = 2680 °C; n.o. = 2, 4.

Il silicio è presente in natura negli innumerevoli silicati; malgrado la loro onnipresenza e la lunga storia della loro utilizzazione, soltanto nel 1811 fu possibile spezzare il forte legame Si—O ed ottenere il silicio, da parte di J-L. Gay-Lussac e J. Thenard, per riduzione del silicio tetrafluoruro con potassio. Il silicio si usa nell'industria elettronica.

siliciuri Composti del silicio con il boro e i metalli.

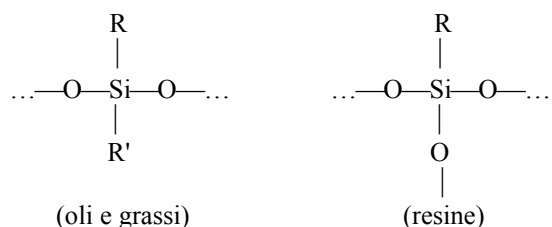
siliciuro Anione Si^{4-} .

silicocromato Pigmento giallo anticorrosivo.

silicoderosi Pneumoconiosi dovuta a silice e ossidi di ferro.

silicomagnesiofluorite Min., fluosilicato $Ca_4Mg_3(OH)_2F_{10}Si_2O_5$.

siliconi Polimeri liquidi, semisolidi e solidi ottenuti per policondensazione di silanoli $R_2Si(OH)_2$ e $RSi(OH)_3$; le unità ripetitive sono



siliconici acidi Composti aventi formula generale $RSiOOH$.

silicosi (→ pneumoconiosi).

silicotungstico, acido (→ silicowolframico, acido).

silicowolframico, acido Acido silicotungstico, $H_4Si(W_3O_{10})_4$.

silile Aggruppamento —SiH_3 .
sililene Aggruppamento =SiH_2 .
sililidene Aggruppamento ≡SiH .
silina Eterociclico, $\text{C}_5\text{H}_5\text{SiH}$.
silite Ossicarburo di silicio.
sillimanite Min., alluminio silicato, Al_2SiO_5 .
silomat Antitussivo, $\text{C}_{14}\text{H}_{23}\text{Cl}_2\text{NO}$.
silossani Composti aventi formula generale $\text{R}_2\text{SiOSiR}_2$.
silt Rocce sedimentarie i cui granelli hanno dimensioni lineari inferiori a 0,06 mm.
siltiani Composti aventi formula generale $\text{R}_2\text{SiSSiR}_2$.
silvanite Min., tellururo Ag_3AuTe_4 .
silvano 2-metilfurano, $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$.
silvasenecina Alcaloide, $\text{C}_{12}\text{H}_{21}\text{NO}_4$.
silvestrene Terpene, $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$.
silvex Fitoormone, $\text{C}_9\text{H}_7\text{Cl}_3\text{O}_3$.
silvico, acido (\rightarrow abietinico, acido).
silvinite Potassio e sodio cloruro, KNaCl_2 .
silvite Min., potassio cloruro, KCl .
simazina Cloroetilamminotriazina, $\text{C}_7\text{H}_{12}\text{ClN}_5$ erbicida (\rightarrow triazine).
simboli IUPAC Rappresentazioni di atomi, molecole, ioni, in cui a sinistra del simbolo dell'elemento vengono indicati il numero di massa (in apice, es. ^{29}S) e il numero atomico (in pedice, es. $_{16}\text{S}$) e a destra la carica elettrica (in apice, es. S^{2-}) e il numero di atomi presenti in una molecola (in pedice, es. S_8).
simetite Varietà di ambra.
simetone Erbicida, $\text{C}_6\text{H}_{15}\text{N}_5\text{O}$.
simetride Analgesico, $\text{C}_{28}\text{H}_{38}\text{N}_2\text{O}_6$.
simetrina Erbicida, $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{N}_5\text{S}$.
simfibrato Anticolinesterasico, $\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{Cl}_2\text{O}_6$.
simonellite Min., idrocarburo $\text{C}_{15}\text{H}_{20}$.
simpamina (\rightarrow amfetamina).
simpaticolitici Farmaci che si oppongono all'attività dei nervi simpatici.
simpaticomimetici Farmaci stimolanti il sistema nervoso simpatico.
simplesite Min., ferro arseniato, $\text{Fe}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$.
simpsonite Min., alluminio tantalato, AlTaO_4 .
sin- Prefisso, dal gr. *syn*, con, insieme.
sin, isomeri (\rightarrow isomeri sin e anti).
sinactina Alcaloide, $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{NO}_4$.
sinadelfite Min., idrossoarseniato $(\text{Ca}, \text{Mg}, \text{Mn}, \text{Pb})(\text{OH})_5\text{AsO}_4$.
sinalbina Glucoside, $\text{C}_{30}\text{H}_{42}\text{O}_{15}\text{N}_2\text{S}_2$.
sinapina Alcaloide, $\text{C}_{16}\text{H}_{25}\text{NO}_6$.

sinchisite Min., fluocarbonato, $\text{Ca}(\text{Ce},\text{La})(\text{CO}_3)_2\text{F}$.

sincosite Min., fosfato $\text{Ca}(\text{VO})_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$.

sindiotattici, polimeri (→ polimeri stereospecifici).

sinefrina tartrato Simpaticomimetico, $\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_{10}$.

sineresi Trasudamento di un liquido da parte di un gele.

sinergismo Azione combinata di due o più sostanze.

sinergizzanti per insetticidi Sostanze che esaltano la tossicità di un insetticida.

singenite Min., solfato $\text{CaK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

sinhalite Min., borato AlMgBO_4 .

sinigrina Glucoside, $\text{C}_9\text{H}_{16}\text{KNO}_9\text{S}_2$.

sinomenina Analgesico, $\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{NO}_4$.

sintani Tannini sistetici.

sintaverina Miorilassante, $\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{NO}_4$.

sinterizzazione Trattamento termico che determina la coesione dei granuli di una polvere, allo scopo di ottenere pezzi aventi caratteristiche fisico-meccaniche prestabilite (UNI 4878). Si esegue riscaldando le polveri sotto forti pressioni, a temperature inferiori al punto di fusione.

sintesi In senso stretto, produzione di un composto dagli elementi che lo costituiscono (es. sintesi dell'ammoniaca da azoto e idrogeno); in senso largo, produzione di una sostanza complessa a partire da sostanze più semplici, attraverso una serie di reazioni.

sintomicetina (→ cloromicetina).

siorlomite Min., silicato $\text{Ca}_3(\text{Fe},\text{Ti})_2\text{Si}_3\text{O}_{12}$.

SIR Copolimeri isoprene-stirene.

siringica, aldeide 4-idrossi-3,5-dimetossibenzaldeide, $\text{HOC}_6\text{H}_2(\text{OCH}_3)_2\text{CHO}$.

siringico, acido Acido 4-idrossi-3,5-dimetossibenzoico, $\text{HOC}_6\text{H}_2(\text{OCH}_3)_2\text{COOH}$.

siringidina (→ malvidina).

siringina Antipiretico, $\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{O}_9$.

siringopina Ipotensivo, $\text{C}_{35}\text{H}_{42}\text{N}_2\text{O}_{11}$.

SIRTEC Simposio internazionale della ricerca tessile e cotoniera.

sisal Fibra tessile proveniente dalle foglie *dell'Agave sisalana* (legge 26.11.1973, n. 883).

sisomicina Antibiotico, $\text{C}_{17}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_7$.

sistan (→ aphitox).

sistema Parte di materia costituita da una quantità definita di una o più fasi della stessa sostanza, o di sostanze diverse.
 I *sistemi omogenei* sono costituiti da una sola fase solida, liquida o gassosa; i *sistemi eterogenei* sono costituiti da due o più fasi, anche se nello stesso stato di aggregazione.

sistema periodico degli elementi (→ elementi chimici).

sitosteroli Steroidi, $C_{29}H_{50}O$ e $C_{30}H_{50}O$.

SITS Sodio acetamminoisotiocianstilbendisolfonato, $C_{17}H_{12}N_2Na_2O_7S_3$,
reagente per le proteine.

Tab. S/3. Classificazione dei sistemi a due o più componenti.

	<i>Sistemi eterogenei</i>	<i>Sistemi omogenei</i>
solidi + solidi		soluzioni solide
solidi + liquidi	sospensioni	soluzioni
liquidi + liquidi		soluzioni
liquidi + gas		soluzioni
gas + gas	(non esistono)	miscele gassose

Siwolobov, metodo di Metodo per la determinazione del punto di ebollizione di un liquido, contenuto in una provetta riscaldata a bagnomaria, nella quale è immerso un capillare chiuso a ca 0,5 cm dalla estremità inferiore; 2÷3 gradi prima che la sostanza raggiunga il punto di ebollizione, si sviluppano dal capillare delle bollicine che aumentano fino a formare in filo continuo e regolare alla temperatura di ebollizione.

sjogrenite Min., idrossocarbonato $\text{Fe}_2\text{Mg}_6(\text{OH})_{16}\text{CO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$.

skin effect Orientamento più elevato della macromolecole superficiali di una tecnofibra, rispetto a quelle della macromolecole interne, dovuto all'attrito con i bordi delle filiere.

sklodowskite Min., silicato $\text{Mg}(\text{UO}_2)_2\text{Si}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

skutterudite Min., arseniuro $(\text{Co}, \text{Ni})\text{As}_3$.

s.l. Sea level.

slavikite Min., idrossosolfato $\text{FeMg}(\text{OH})_3(\text{SO}_4)_4 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$.

slebi Semilavorati di acciaio di forma piatta.

SLP Substrate level phosphorylation, uno dei meccanismi della fosforilazione dell'ADP ad ATP.

Sm Simb. del samario, da V. E. Samarskij.

SMAL Servizio medicina dell'ambiente di lavoro.

smalti ceramici Borosilicati di calcio, bario, piombo.

smalti cosmetici Vernici cellulosiche per le unghie.

smalti vernicianti Prodotti vernicianti pigmentati che imitano nell'aspetto, per levigatezza e distensione della pellicola, gli smalti ceramici (Manuale UNIchim 26).

smaltite Min., cobalto arseniuro, CoAs_3 .

smaze Fumo (smoke) + nebbia (*amer.* haze).

smeraldo Min., silicato $\text{Al}_2\text{Be}_3\text{Si}_6\text{O}_{18}$.

smeraldo orientale Min., ossido di alluminio, Al_2O_3 .

smeriglio Corindone + magnetite + ematite + quarzo + spinello, abrasivo.

smettici, cristalli Cristalli liquidi aventi in genere consistenza pastosa.

smilacina Glucoside, $\text{C}_{18}\text{H}_{30}\text{O}_6$.

smithite Min., argento tioarseniuro, AgAsS_2 .

smithsonite Min., zinco carbonato, $ZnCO_3$.

SMLO Servizio medicina del lavoro ospedaliero.

smog Fumo (smoke) + nebbia (*ing.* fog).

smorzamento, coefficiente di (δ) Rapporto $\delta = k_{vi} / 2m$, relativo al moto armonico smorzato di un oggetto in un fluido, dove k_{vi} è il coefficiente di attrito viscoso del fluido e m la massa dell' oggetto. L'unità SI è il *secondo reciproco* (s^{-1}).

SMPL Servizio di igiene preventiva del lavoro.

Sn Simb. dello stagno, dal lat. *stannum*.

S_N Sostituzione nucleofila.

SNADNS Indicatore chelometrico, $C_{20}H_{14}N_2O_{11}S_3$.

SNAZOXS Indicatore chelometrico, $C_{19}H_{11}N_3Na_2O_7S_2$.

Snell, legge di L'indice di rifrazione tra due mezzi trasparenti è $n = \sin \alpha / \sin \beta = v / v'$, dove α è l'angolo di incidenza del raggio luminoso, β l'angolo di rifrazione, v la velocità della luce nel primo mezzo e v' la velocità della luce nel secondo mezzo.

SNG Substitute natural gas.

SNIA Viscosa Società nazionale industria applicazioni viscosa (nata come Società di navigazione italo-americana).

SNTA Sodio nitrilotriacetato, $N(CH_2COONa)_3$, chelante.

SOD Superossidodismutasi, enzima che catalizza la decomposizione dei superossidi.

soda Sodio carbonato, Na_2CO_3 .

soda ash Sodio carbonato, Na_2CO_3 .

soda caustica Idrossido di sodio, NaOH.

soda cristalli Sodio carbonato decaidrato, $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$.

soda Solvay (\rightarrow soda).

sodalite Min., silicoalluminato, $Na_8(AlSiO_4)_6Cl_2$.

sodanitra (\rightarrow nitro del Cile).

soddyite Min., uranile idrossosilicato, $(UO_2)_5(OH)_2(SiO_4)_2 \cdot 5H_2O$.

sodiemia (\rightarrow natriemia).

sodio Elemento chimico, metallo alcalino, gruppo 1, $Z = 11$; m.a.r. = 22,989; t.f. = 97,9 °C; t.e. = 892 °C; n.o. = 1.
Il sodio abbonda in natura ma sempre come composto; il sodio cloruro costituisce il *salgemma* e il *salmarino* conosciuti da tempo immemorabile. Il metallo fu ottenuto nel 1807, da sir H. Davy, per elettrolisi dell'idrossido fuso; è molle, bassofondente, possiede alta conduttività elettrica ed è molto reattivo (energico riducente). Si ottiene per elettrolisi del cloruro o dell'idrossido fuso.

sodio, sali di Sali del catione Na^+ .

sodioammide Sodio ammiduro, $NaNH_2$.

soffieria, lampade a Bruciatori ad aria compressa usati nei laboratori per ottenere fiamme di calorifiche di quelle ottenute con i comuni bunsen, teclu, meker, ad aria aspirata.

soffioni boriferi Emanazioni naturali di vapore d'acqua ad alta pressione, contenenti gas (CO₂, gas nobili e altri) e acido borico (~ 0,5 g/kg nei soffioni di Larderello, PI).

soffisticazione Aggiunta, ad un prodotto, di sostanze inerti o nocive, oppure sottrazione totale o parziale di un componente.

La legislazione italiana considera soffisticazione anche l'aggiunta, ad un alimento, di prodotti innocui, nocivi non al consumatore ma per alcune categorie di produttori; es. lo zuccheraggio del vino è proibito per proteggere la viticoltura (è consentito per marsala e spumanti).

soforabioside Glucoside, C₂₇H₃₀O₁₄.

soforetina (→ quercetina).

soforosio Disaccaride, C₁₂H₂₂O₁₁.

sofotriosio Trisaccaride, C₁₈H₃₂O₁₆.

sol. 1. Solubile. 2. Solido.

solan Erbicida, C₁₃H₁₈ClNO.

solangostina Alcaloide, C₃₃H₅₃NO₇.

solanidina Alcaloide, C₂₇H₄₃NO.

solanina Alcaloide, C₅₂H₉₁NO₁₈.

solanocapsina Alcaloide, C₂₇H₄₆N₂O₂.

solapsone FU Antilebbra, C₃₀H₂₈N₂Na₄O₁₄S₅.

solasedina Alcaloide, C₂₇H₄₃NO₂.

solasolfone (→ solapsone).

solatunina Alcaloide, C₄₅H₇₃NO₁₆.

solazione Trasformazione di un gele in un sole.

sofacetammide 4-amminobenzentioacetammide, H₂NC₆H₄SO₂NHCOCH₃, sulfamidico.

sofabromoetazina Sulfamidico, C₁₂H₁₃BrN₄O₂S.

sofachinossalina Sulfamidico, C₁₄H₁₂N₄O₂S.

sofacloropiridazina Sulfamidico, C₁₀H₉ClN₄O₂S.

sofactina Antibatterico, C₁₂H₁₄N₄O₃S.

sofadiasolfone sodico Chemioterapico, C₁₄H₁₄N₃NaO₅S₂.

sofadiazina FU Amminobenzensolfamminopirimidina, C₁₀H₁₀N₄O₂S, sulfamidico.

sofadicrammide Sulfamidico, C₁₁H₁₄N₂O₃S.

sofadimetossina FU Sulfamidico, C₁₂H₁₄N₄O₄S.

sofadimidina (→ solfametazina FU).

sofadossina (→ solfadimetossina).

sofaetidolo Sulfamidico, C₁₀H₁₂N₄O₂S₂.

sofaetossipiridazina Sulfamidico, C₁₂H₁₄N₄O₃S.

sofafenazolo Sulfamidico, C₁₅H₁₄N₄O₂S.

sofafurazolo Sulfamidico, C₁₁H₁₃N₃O₃S.

sofaguanidina FU Amminobenzensolfonilguanidina, $C_7H_{10}N_4O_2S$, sulfamidico.

sofaguanolo Sulfamidico, $C_{12}H_{15}N_5O_3S$.

sofalene Sulfamidico, $C_{11}H_{12}N_4O_3S$.

sofalossico, acido Sulfamidico, $C_{16}H_{14}N_3O_7S$.

sofamerazina FU Sulfamidico, $C_{11}H_{12}N_4O_2S$.

sofametazina FU Sulfamidico, $C_{12}H_{14}N_4O_2S$.

sofametiltiazolo Sulfamidico, $C_{10}H_{11}N_3O_2S_2$.

sofametizolo Sulfamidico, $C_9H_{10}N_4O_2S_2$.

sofametomidina Sulfamidico, $C_{12}H_{14}N_4O_3S$.

sofametopiridazina FU Sulfamidico, $C_{11}H_{12}N_4O_3S$.

sofametossazolo Sulfamidico, $C_{10}H_{11}N_3O_3S$.

sofamidina (→ sofametazina FU).

sofamizolo Sulfamidico, $C_{10}H_{11}N_3O_2S_2$.

sofammico, acido Acido amminosolfonico, H_2NSO_3H .

sofammidi Ammide dell'acido solforico e degli acidi solfonici.

sofammidocrisoidina Sulfamidico, $C_{12}H_{13}N_5O_2S$.

sofammile Aggruppamento — SO_2NH_2 .

sofammino Aggruppamento — $NHSO_3H$.

sofamnipirina Analgesico, $C_{12}H_{14}N_3NaO_4S_2$.

sofamossolo Sulfamidico, $C_{11}H_{13}N_3O_3S$.

sofani Solfuri di idrogeno H_2S_n ($n = 2 \div 6$).

sofanilammide FU 4-ammino-benzensolfammide, $H_2NC_6H_4SO_2NH_2$, sulfamidico.

sofanilammidosalilico, acido Sulfamidico, $C_{13}H_{12}N_2O_5S$.

sofanilbenzilammia Sulfamidico, $C_{13}H_{11}N_2O_2S$.

sofanilico, acido Acido 4-anilinsolfonico, $H_2NC_6H_4SO_3H$.

sofanilurea Sulfamidico, $C_7H_9N_3O_3S$.

sofanilxilammide Sulfamidico, $C_{15}H_{16}N_2O_3S$.

sofanitran Sulfamidico, $C_{14}H_{13}N_3O_5S$.

sofanossolo Sulfamidico, $C_{11}H_{13}N_3O_3S$.

sofaperina Sulfamidico, $C_{11}H_{12}N_4O_2S$.

sofapirazina Sulfamidico, $C_{10}H_{10}N_4O_2S$.

sofapiridina (→ sofapirina).

sofapirimidina (→ sofadiazina).

sofapirina Sulfamidico, $C_{11}H_{11}N_3O_2S$.

sofaprossilina Sulfamidico, $C_{16}H_{18}N_2O_4S$.

soffare Depositi di zolfo in strati profondi (Sicilia, Texas).

soffaridazina Neurolettico, $C_{31}H_{26}N_2O_2S_2$.

soffarsfenamina Antiluetico, $C_{14}H_{14}As_2N_2Na_2O_8S_2$.

soffarside Amebicida, $C_6H_9AsN_2O_5S$.

soffasalazina Sulfamidico, $C_{18}H_{14}N_4O_5S$.

soffasimazina Sulfamidico, $C_{13}H_{17}N_5O_2S$.

soffasomidina Sulfamidico, $C_{12}H_{14}N_4O_2S$.

solfatate Depositi di zolfo superficiali (es. Pozzuoli), prodotti della reazione tra acido solfidrico e diossido di zolfo di emanazioni vulcaniche.

solfatasi Enzimi che catalizzano l'idrolisi degli esteri dell'acido solforico.

solfatiazolo Sulfamidico, $C_9H_9N_3O_2S_2$.

solfatiourea Sulfamidico, $C_7H_9N_3O_2S_2$.

solfato Anione tetraossosolfato(VI), SO_4^{2-} .

solfatolammide Sulfamidico, $C_{14}H_{19}N_5O_4S_3$.

solfazamet Sulfamidico, $C_{16}H_{16}N_4O_2S$.

solfenone Acaricida, $C_{12}H_9ClO_2$.

solfenici, acidi Composti organici aventi formula generale $RSOH$.

solfidrato Anione idrogenosolfuro, HS^- .

solfidrico, acido Solfuro di idrogeno, H_2S .

solfidrile Aggruppamento $-SH$.

solfinici, acidi Composti organici aventi formula generale $R(SO_2H)_n$; es. $C_6H_5SO_2H$, acido benzensolfonico.

solfinile (\rightarrow tionile).

solfipirazone Uricosurico, $C_{23}H_{20}N_2O_3S$.

solfisossazolo Sulfamidico, $C_{11}H_{13}N_3O_3S$.

solfitazione Aggiunta, per scopi vari, di diossido di zolfo o di metabisolfiti ai mosti.

solfito Anione triossosolfato(IV), SO_3^{2-} .

solfoalite Min., solfato $Na_6ClF(SO_4)_2$.

solfobenzide (\rightarrow dimetilsolfone).

solfoborite Min., magnesio borosolfato, $Mg_6H_4(BO_3)_4(SO_4)_2 \cdot 7H_2O$.

solfobromoftaleina sodica Diagnostico, $C_{20}H_8Br_4Na_2O_{10}S_2$.

solfocarbonismo Intossicazione da solfuro di carbonio.

solfocianato (\rightarrow tiocianato).

solfocianico, acido (\rightarrow tiocianico, acido).

solfocianuro (\rightarrow tiocianato).

solfocloruri Composti organici aventi formula generale RSO_2Cl .

solfocromico, acido Soluzione di CrO_3 in acido solforico.

solfoguaiacolo Potassio guaiacolsolfonato, $C_7H_7KO_5S$, espettorante.

solfohalite Min., sodio fluoclorosolfato, $Na_6FCl(SO_4)_2$.

solfolano 1. Tetrametilen-solfone, $(CH_2)_4SO_2$. 2. (\rightarrow tietano).

solfolene Diidrotiofene diossido, $C_4H_6O_2S$.

solfolone (\rightarrow solapsone).

solfonale Ipnotico, $C_7H_{16}O_4S_2$.

solfonammidi (\rightarrow solfammidi).

solfonati Anioni RSO_3^- e $ArSO_3^-$.

solfonazione Introduzione di uno o più gruppi solfonili $-SO_3H$ nella molecola di una sostanza organica. Gli areni si solfonano con

l'oleum ed il meccanismo è elettrofilo: il triossido di zolfo reagisce con l'arene attraverso la formazione di un carbocatione intermedio.

solfonetilmetano Ipnotico, $C_8H_{18}O_4S_2$.

solfoni Composti organici aventi formula generale RSO_2R' .

solfoniazide Antitubercolare, $C_{13}H_{11}N_3O_4S$.

solfonici, acidi Composti organici aventi formule generali $R(SO_3H)_n$ e $Ar(SO_3H)_n$; es. $C_6H_5SO_3H$, acido benzensolfonico.

solfonidrazidi Composti organici aventi formula generale $ArSO_2NHNH_2$, gonfianti.

solfonile Aggruppamento $—SO_3H$.

solfonio Cationi R_3S^+ .

solfonio, sali di Prodotti della reazione tra tioeteri e aloidrocabrrri; es. $R_2S + RI \rightarrow R_3S^+I^-$.

solfonmetano Ipnotico, $C_7H_{16}O_4S_2$.

solfonitrurazione Trattamento termico degli acciai e delle ghise per immersione in bagni salini a $560 \div 590$ °C (UNI 7359); migliora la resistenza all'usura e alla fatica.

solforica, anidride Triossido di zolfo, SO_3 .

solforico, acido Acido tetraossosolforico(VI), H_2SO_4 .

solforico fumante, acido (\rightarrow oleum).

solforile Aggruppamento $=SO_2$.

solfometossina Sulfamidico, $C_{12}H_{14}N_4O_4S$.

solforosa, anidride Diossido di zolfo, SO_2 .

solforoso, acido Acido triossosolforico(IV), H_2SO_3 .

solfosalicilico, acido (\rightarrow tiosalicilico, acido).

solfossidi Composti organici aventi formula generale $RSOR'$.

solfossido Sinergizzante per insetticidi, $C_{18}H_{28}O_3S$.

solfossile Aggruppamento $—SO_2H$.

solfossilico, acido Acido diossosolforico(II), H_2SO_2 .

solfurea (\rightarrow tiourea).

solfuri Composti dello zolfo con H, N, P, As, Sb, C, Si, B, metalli.

solfuro Anione S^{2-} .

sol Dispersioni di solidi in liquidi.

Solid State Commun. Rivista: Solid state communications.

Solid State Phys. Rivista: Solid state physics.

solidi Sostanze le cui particelle (atomi, molecole, ioni) sono disposte secondo un ordine geometrico; le particelle oscillano intorno ad un punto (*nodo reticolare*). I solidi sono anisotropi. Sottoposti a forze esterne possono essere frantumati (*fragilità*), ridotti in fili o in lamine (*duttilità* e *malleabilità*), deformati permanentemente (*plasticità*) o temporaneamente (*elasticità*) incisi, ammaccati, tagliati con difficoltà (*durezza*).

solidi amorfi Solidi in cui non si verifica la presenza, nell'analisi per diffrazione di raggi X, di reticolo cristallino (→ vetroso, stato).

solidi atomici Solidi costituiti da un reticolo di atomi uniti da forti legami covalenti; sono duri e fragili ed hanno alto punto di fusione, scarsa o nessuna solubilità in solventi; non sono conduttori termici ed elettrici; reagiscono difficilmente con altre sostanze. Esempi di solidi atomici sono diamante, carburi, azoturi, ossidi di metalli di transizione).

solidi covalenti (→ solidi atomici).

solidi ionici Solidi costituiti da un reticolo di ioni, uniti da forti legami elettrostatici. Sono in genere duri e fragili; hanno alti punti di fusione; non sono conduttori termici ed elettrici ma lo diventano allo stato fuso o in soluzione acquosa. Sono insolubili nei solventi non polari; molti solidi ionici sono solubili in solventi polari. Esempi di solidi ionici sono i sali.

solidi metallici (→ legame metallico).

solidi molecolari Solidi costituiti da un reticolo di molecole, unite da deboli legami di van der Waals (es. iodio, ghiaccio secco) o dipolari (es. ghiaccio). Non sono duri, hanno bassi punti di fusione; sono solubili in vari solventi non polari o poco polari; non sono conduttori termici ed elettrici.

solidi a strati Solidi costituiti da reticoli piani di atomi o molecole uniti tra loro con forti legami covalenti; i vari strati sono legati da deboli forze di van der Waals, per cui scorrono facilmente l'uno sull'altro. Si impegnano come lubrificanti secchi o dispersi negli oli lubrificanti. Esempi di solidi a strati sono la grafite e il molibdeno solfuro.

solidi vetrosi (→ vetroso, stato).

solidificanti (→ fissatori).

solidificazione Trasformazione esotermica di una sostanza dallo stato liquido allo stato solido.

solidità Resistenza di una tinta agli agenti fisici e chimici (alla luce, all'acqua, al lavaggio con detergenti, al candeggio con ossidanti o riducenti, al ferro da stiro, allo sfregamento, ecc.). Viene espressa con numeri convenzionali, da 1 a 5, e si determina per confronto con due scale internazionali di cinque grigi, una per valutare la degradazione del colore e l'altra per verificare in quale misura la tinta «scarica» su un tessuto bianco.

solidità alla luce Resistenza di una tinta alle radiazioni visibili e ultraviolette della luce solare. Viene espressa con numeri convenzionali, da 1 a 8, esponendo il campione alla luce di lampade solari, confrontando i risultati con una scala internazionale di otto tinte blu su lana.

solipertina Antiadrenergico, $C_{22}H_{25}N_3O_3$.

solipiridina Antimicrobico, $C_{20}H_{17}N_3Na_2O_8S_3$.

sollecitazione (→ carico).

soln. Solution.

solubilità (S) Concentrazione, espressa in vari modi, della soluzione satura di una sostanza in un solvente, ad una determinata temperatura. Per convenzione, una sostanza si considera *solubile* in un determinato solvente quando la solubilità è superiore a 0,1 mol/l; *poco solubile* se inferiore a 0,1 mol/l; *insolubile* se la quantità disciolta è trascurabile. La solubilità dei *solidi nei liquidi* aumenta in genere con l'aumentare della temperatura; per poche sostanze (es. sali di calcio di acidi carbossilici) si verifica il contrario, per altre (es. NaCl) la temperatura non influisce praticamente sulla solubilità. La solubilità dei *gas nei liquidi* diminuisce con l'aumentare della temperatura, dipende anche dalla pressione e si può esprimere, ad esempio, in moli, o in grammi, o in litri di gas in c.n., disciolti in 1 l di solvente, alla pressione *totale* di 101,325 kPa (comprendente la tensione di vapore del solvente), o alla pressione *parziale* del gas pari a 101,325 kPa.

Tab.S/4. Solubilità di tre sali in acqua (% m/m).

°C	0	30	60	90
potassio nitrato	11,6	31,5	52,5	67,1
calcio ossalato	5	2	1	
sodio cloruro	26,3	26,5	27,1	27,8

Tab.S/5. Solubilità di alcuni gas in *acqua* (20°C, 1 atm tot.).

	N ₂	H ₂	CO	O ₂	CO ₂	Cl ₂	H ₂ S
mmol/l	0,69	0,82	1,04	1,38	38,8	103	115

Tab. S/6. Solubilità dell'acido solfidrico in acqua a varie temperature (1 atm tot.).

°C	0	20	25	40	60	80
g/l	7,07	3,85	3,38	2,36	1,48	0,77

solubilità di un colorante Si esprime in percento in volume m/V e in grammi al litro ma anche con numeri convenzionali, da 1 (1-10 g/l) a 5 (oltre 40 g/l).

solubilità, prodotto di (→ prodotto di solubilità).

soluti Sostanze disciolte in un solvente.

soluzione fisiologica (→ isotoniche, soluzioni).

soluzione di misura Soluzione di cui la caratteristica indicata è esattamente conosciuta e definita (es. colorazione, torbidità) e che viene impiegata per valutare una soluzione in esame in rapporto a tale caratteristica (UNI 2000).

soluzione tipo Soluzione a concentrazione nota con esattezza di un elemento, di uno ione, di un composto o di un aggruppamento atomico derivato dal prodotto impiegato per la sua preparazione (UNI 2000).

soluzione tipo di riferimento Soluzione tipo usata come riferimento per stabilire il titolo di altre soluzioni (UNI 2000).

soluzione titolata Soluzione la cui concentrazione è determinata con precisione (UNI 2000).

soluzioni Miscele omogenee di solidi con solidi, solidi con liquidi, gas con liquidi, costituite da una sola fase liquida in cui la concentrazione è uguale in tutti i punti del sistema.

soluzioni colloidali (→ colloidali).

soluzioni solide Dispersioni di solidi in solidi; es. leghe rame-nichelio, austenite.

Nelle soluzioni solide *interstiziali* gli atomi di un elemento si dispongono negli interstizi del reticolo cristallino di un altro (es. carbonio negli acciai); nelle soluzioni solide *sostituzionali* sono presenti, nello stesso reticolo cristallino, atomi di specie diversa (es. leghe Au-Ag).

soluzioni sature Soluzioni contenenti la massima quantità possibile di soluto ad una determinata temperatura.

soluzioni tampone (→ tamponi).

soluzioni sovrassature (→ sovrassaturazione).

solvatazione Formazione di solvati, composti di coordinazione tra molecole, o ioni, del soluto con molecole del solvente.

solventi Acqua e altri liquidi in grado di sciogliere una sostanza in quantità apprezzabile, senza reagire chimicamente con essa.

Secondo il coefficiente di evaporazione di distinguono in *facilmente volatili* ($k < 5$), *mediamente volatili* ($k = 5 \div 35$), *difficilmente volatili* ($k > 35$).

solventi anfiprotici Solventi acidi con soluti basici, basici con soluti acidi; es. acqua, etanolo, ammoniaca liquida.

solventi aprotici Solventi non aventi tendenza a cedere o ad acquistare protoni.

solventi livellanti Solventi protici in cui l'acidità o la basicità del soluto è limitata (livellata) dell'acidità o dalla basicità del solvente stesso. Es. le soluzioni acquose degli acidi molto forti (HCl, HNO₃, ecc.) hanno praticamente la stessa forza, poichè l'acqua esercita su di essi un effetto livellante.

solventi organici Solventi non acquosi di svariata composizione: *idrocarburi* (es. esano, benzene), *aloidrocarburi* (es. trielina), *alcoli* (es. etanolo), *eteri* (es. etere etilico, cellosolve), *chetoni* (es. acetone, MEK), *esteri* (es. amile acetato), ecc.

solventi protici Solventi aventi tendenza a cedere o acquistare protoni dal soluto, cioè ad agire da acidi (*solventi protogenici*) o da basi (*solventi protofilici*).

solventi protofilici (→ solventi protici).

solventi protogenici (→ solventi protici).

solvolisi Reazione tra solvente e soluto; es. idrolisi di un acido o di una base sciolti in acqua.

solvoteben Antitubercolare, C₁₃H₂₀N₄O₄S.

soman Aggressivo chimico neurotossico, C₇H₁₀FO₂P.

somaresinolo Resina vegetale, C₃₀H₄₈O₄.

somato- Prefisso, dal gr. *sôma-* -atos, corpo.

somatostatina Fitoormone nanizzante, C₇₆H₁₀₄N₁₈O₁₉S₂.

somatotropina Ormone della crescita.

songorina Alcaloide, C₂₂H₃₁NO₃.

sonniferi (→ ipnotici).

SOPP Sodio o-fenilfenossido, C₆H₅C₆H₄ONa.

soranidolo Colorante naturale (CI 75390).

sorbico, acido Acido *trans-2-trans-4-esadienoico*, CH₃CH=CHCH=CHCOOH, conservante per alimenti.

sorbico, alcole *Trans-2-trans-4-esadienolo*, CH₃CH=CHCH=CHCH₂OH.

sorbitani Polioli, C₆H₈O(OH)₄.

sorbite 1. Soluzione solida di cementite in ferrite, presente negli acciai temprati dopo il rinvenimento. 2. (→ sorbitolo).

sorbite iso nitrato Vasodilatatore, C₆H₈N₂O₈.

sorbitolo 1,2,3,4,5-esanesolo, HOCH₂(CHOH)₄CH₂OH.

sorbosio 2-osso-3,4,5-triidrossiesanolo, CH₃CO(CHOH)₃CH₂OH.

sorosilicati Silicati aventi struttura a tetraedri concatenati.

sospensioni Miscele eterogenee di solidi e liquidi in cui le particelle solide hanno dimensioni lineari superiori a 10² nm.

sospensoidi, colloidi (→ colloidi liofobi).

sostantività Capacità di un colorante di tingere una fibra tessile o altro materiale.

sostanza P Polipeptide, C₆₃H₉₈N₁₆O₁₃S.

sostanze Elementi chimici e loro composti allo stato naturale oppure ottenuti mediante lavorazioni industriali (legge n. 236 del 29.5.1974).

sostanze pericolose, classificazione CE *Esplosivi* (classe E); *sostanze infiammabili* (classe F); *sostanze comburenti*; *sostanze corrosive* (classe C); *sostanze irritanti* (classe Xi); *sostanze tossiche* (classe T); *sostanze nocive* (classe Xn); *sostanze cancerogene*, *sostanze teratogene*; *sostanze mutagene*.

sostituenti Atomi o aggruppamenti atomici che appunto sostituiscono, in una molecola organica, atomi di idrogeno o di altri elementi.

sostituzione, reazioni di Reazioni in cui si rompe un legame covalente in una sostanza AB e si stabilisce un novo legame tra A (o tra B) e una terza sostanza C. Per consuetudine, uno dei reagenti, in genere quello avente molecola più grossa, si considera come substrato mentre l'altro è il reattivo.

sostituzioni aromatiche Reazioni in cui uno o più atomi dell'anello aromatico vengono sostituiti con altri atomi o gruppi atomici. Gli atomi e i gruppi atomici già presenti sull'anello possono esercitare azione *attivante* o *disattivante*, facilitando o ostacolando la sostituzione, e *orientante*, dirigendo i sostituenti in posizioni preferenziali, in orto e para (*orientanti di 1° ordine*) o in meta (*orientanti di 2° ordine*). Il risultato dipende dagli effetti induttivo e mesomerico che possono essere concomitanti oppure prevalere l'uno sull'altro.

Orientanti di 1° ordine. 1) I gruppi —OH, —OR, —NH₂, —NHR, —NR₂, —NHCOR hanno effetto induttivo - I, attrattivo e disattivante ed effetto mesomerico attivante; 2) Gli alchili —R hanno invece effetto induttivo + I, repulsivo e attivante. In entrambi i casi 1) e 2) prevalgono l'attivazione e l'azione orientante orto-para e la sostituzione è facile nelle posizioni 2, 4, 6.

Orientanti di 2° ordine. I gruppi —COOH, —COOR, —CN, —NO₂, —CHO, —SO₃H hanno effetto induttivo - I, attrattivo e disattivante ed effetto mesomerico

disattivante. I due effetti sono concomitanti, l'azione orientante si manifesta in meta ed la sostituzione è difficile in 3 e 5.

Alogeni. Hanno effetto induttivo - I, attrattivo e disattivante ed effetto mesomerico attivante; prevale la disattivazione ma non in 2, 4, 6; l'azione è orientante orto-para e la sostituzione è difficile in 2, 4, 6.

sostituzioni bimolecolari Sostituzioni omolitiche (S_{N2}) o eterolitiche (S_{E2}) in cui, mentre si spezza il legame del substrato, si stabilisce un nuovo legame tra il reattivo e un frammento del substrato, attraverso la formazione di un complesso attivato.

sostituzioni elettrofile (S_E) Sostituzioni eterolitiche in cui il reattivo riceve il doppietto elettronico dal substrato per formare il nuovo legame e il gruppo «uscente» è una particella cationoide: $X:Y + Z \rightarrow Z:X + Y^+$.

sostituzioni eterolitiche Sostituzioni organiche in cui un substrato $A:B$ è attaccato da un reattivo nucleofilo $:C^-$ (*sostituzione nucleofila*) o elettrofilo C^+ (*sostituzione elettrofila*).

sostituzioni ioniche (\rightarrow sostituzioni eterolitiche).

sostituzioni monomolecolari Sostituzioni omolitiche (S_{N1}) o eterolitiche (S_{E1}) che avvengono in due fasi distinte; nella prima, la molecola del reagente si spezza in due particelle (radicali o ionoidi), nella seconda una di queste reagisce con la molecola del substrato.

sostituzioni nucleofile (S_N) Sostituzioni eterolitiche in cui il reattivo fornisce il doppietto elettronico per formare il nuovo legame e il gruppo «uscente» è una particella anionoide: $X:Y + :Z \rightarrow Z:X + :Y$.

sostituzioni omolitiche Sostituzioni organiche che iniziano, per azione della temperatura o di radiazioni elettromagnetiche, con la rottura radicalica di poche molecole del reagente; i radicali liberi risultanti attaccano il substrato: $X:Y + \cdot Z \rightarrow Z:X + \cdot Y$. Si formano quindi altri radicali liberi per cui la reazione si propaga a tutta la massa del sistema senza che occorra più fornire energia.

sostituzioni radicaliche (\rightarrow sostituzioni omolitiche).

sotrenolo Adrenergico, $C_{12}H_{20}N_2O_4S$.

sottossido di carbonio Diossido di tricarbonio, $O=C=C=C=O$.

souzalite Min., idrossosolfato $(Fe,Mg)_3(Al,Fe)_4(OH)_6(PO_4)_4 \cdot 2H_2O$.

sovraebollizione Fenomeno che si verifica quando una sostanza, pur trovandosi a temperatura superiore al suo punto di ebollizione, rimane allo stato liquido.

sovrafusione Fenomeno che si verifica quando una sostanza, pur trovandosi a temperatura inferiore al suo punto di fusione, rimane allo stato liquido.

sovrasaturazione Fenomeno che si verifica quando la concentrazione di una soluzione è superiore alla solubilità del soluto ad una determinata temperatura.

sovratensione In un processo elettrochimico, differenza tra il valore pratico e quello teorico della tensione di inizio di scarica di uno ione.

Soxhlet, apparecchio di Apparecchio usato nei laboratori per estrarre in continuo una sostanza, solubile in un determinato solvente, da una miscela solida.

spadaite Min., magnesio silicato, $Mg_2Si_{16}O_{17} \cdot 4H_2O$.

SPADNS Sodio diidrossisolfofenilazonaftalendisolfonato, $C_{19}H_9N_2Na_2O_{11}S_3$, indicatore chelometrico.

spadon Antispasmodico, $C_{22}H_{27}N_3O_2$.

spangolite Min., cloridrossosolfato, $AlCu_6(OH)_{12}ClSO_4 \cdot 3H_2O$.

sparassolo Antibiotico, $C_{10}H_{12}O_4$.

sparteina FU Alcaloide, $C_{15}H_{26}N_2$, ossitocico.

sparteina iso Alcaloide, $C_{15}H_{26}N_2$.

spasmadril Parasimpaticolitico, $C_{21}H_{27}NO_2$.

spasmolitici Farmaci che provocano il rilassamento dei muscoli lisci contratti.

spasmolitolo Spasmolitico, $C_{14}H_{21}Br_2NO_2$.

spati Minerali trasparenti o traslucidi.

spato fluore (\rightarrow fluorite).

spato d'Islanda (\rightarrow calcite).

spato pesante (\rightarrow barite).

spatolatina Alcaloide, $C_{33}H_{64}N_4O_5$.

SPE Society of plastics engineers.

specialità medicinali Farmaci prodotti industrialmente, in commercio in confezioni sigillate.

specie chimica Specie omogenea di materia (elemento o composto) avente determinate proprietà.

spectinomycin Antibiotico, $C_{14}H_{24}N_2O_7$.

Spectrochim. Acta, part A Rivista: Spectrochimica acta, molecular spectroscopy.

Spectrochim. Acta, part B Rivista: Spectrochimica acta, atomic spectroscopy.

Spectrosc. Lett. Rivista: Spectroscopy letters.

specularite (\rightarrow ematite).

speiss Min., arseniuri + antimoniuri metallici.

spelter Zinco impuro.

spencerite Min, zinco idrossosolfato, $Zn_4(OH)_2(PO_4)_2 \cdot 3H_2O$.

spermaceti Cetile palmitato, $C_{15}H_{31}COOC_{16}H_{33}$, contenuto nel capo di cetacei.

spermidina Triammina dello sperma, $H_2N(CH_2)_3NH(CH_2)_4NH_2$.

spermina Tetrammina dello sperma, $C_{10}H_{26}N_4$.

sperrylite Min., platino arseniuro, $PtAs_2$.

spessartite Min., silicato $Al_2Mn_3(SiO_4)_3$.

spettro Insieme delle frequenze che caratterizzano una radiazione.

spettro di assorbimento Rappresentazione grafica delle variazioni dall'assorbimento di radiazioni da parte di una sostanza in funzione della lunghezza d'onda (o del numero d'onda, o della frequenza) della radiazione. L'energia della radiazione viene trasferita alla materia in modo discontinuo, quantizzato; $\Delta E = h \nu$, dove h è la costante di Planck e ν la frequenza della radiazione assorbita.

L'assorbimento di radiazioni VIS e UV provoca l'eccitazione di elettroni, che passano da un orbitale ad un altro avente maggiore energia (*spettri elettronici*, particolarmente di elettroni π di legami multipli). L'assorbimento di radiazioni IR, di energia più bassa, provoca l'eccitazione delle molecole, variando le distanze e gli angoli di legame tra gli atomi che le costituiscono (*spettri vibrazionali*). L'assorbimento nel lontano IR aumenta l'energia rotazionale delle molecole (*spettri rotazionali*).

spettro di emissione Disposizione ordinata delle radiazioni emesse da una sorgente secondo la lunghezza d'onda, immagine della fenditura dello spettrometro.

Quando la sorgente emette radiazioni in una serie ininterrotta di lunghezze d'onda si ha uno *spettro continuo*; quando emette più lunghezze d'onda distanziate si ha uno *spettro a righe* che si riduce ad una sola riga spettrale quando la sorgente è monocromatica.

spettro di massa Rappresentazione grafica del numero di ioni molecolari, ottenuti in un spettrometro di massa, in funzione del rapporto carica elettrica/massa.

spettro Raman Insieme di righe, immagini della fenditura di uno spettrometro Raman, delle frequenze diffuse da molecole eccitate da una radiazione monocromatica di elevata frequenza (es. un raggio laser).

spettrocolorimetri Fotocolorimetri in cui la radiazione monocromatica è ottenuta non con filtri spettrali ma per mezzo di un prisma o di un reticolo di diffrazione, come negli spettrofotometri.

spettrofluorimetri Spettrofotometri VIS e UV dotati di un accessorio per analisi di fluorescenza, in cui si misurano le radiazioni emesse quando il campione è attraversato da radiazioni UV.

spettrofotometri di assorbimento atomico Spettrofotometri VIS nei quali la cella contenente il campione è sostituita con una fiamma, o con un fornetto, in cui il campione viene portato ad alta temperatura; la sorgente di radiazioni è una *lampada a catodo cavo*, specifica per ogni elemento, che produce un fascio di misura avente un'ampiezza spettrale di gran lunga inferiore a quella ottenuta con un monocromatore.

sp. gr. Specific gravity (densità).

spettrofotometri di fiamma Spettrometri di emissione adatti per l'analisi di elementi aventi bassa energia di ionizzazione (metalli alcalini e alcalino-terrosi, rame) in cui il dispositivo di eccitazione è una semplice fiamma, nella quale viene nebulizzato il campione.

spettrofotometri IR Strumenti per la misura e la registrazione degli spettri di assorbimento nell'infrarosso (1-25 μm).

La radiazione di una lampada di Nernst-Glower, o di un'altra sorgente IR, produce due fasci; il primo attraversa il campione, contenuto in una cella con «finestre» di LiF, NaCl, KBr, CsBr, TlBr, TlI secondo la lunghezza d'onda; il secondo un attenuatore. Uno chopper provvede a inviare alternativamente il fascio campione e quello di riferimento al monocromatore e quindi al rivelatore (una termocoppia) collegata con il registratore.

spettrofotometri VIS e UV Strumenti per la misura e la registrazione degli spettri di assorbimento nel visibile e nell'ultravioletto.

La radiazione di una sorgente (lampada a incandescenza per VIS, lampada a idrogeno o a deuterio per UV), resa monocromatica mediante un prisma o un reticolo di diffrazione, è divisa in due fasci: uno attraversa il campione contenuto in una cuvetta di spessore uniforme (di vetro per VIS, di quarzo per UV), l'altro una cuvetta vuota o contenente il solvente. Una fotocella misura le differenze di intensità tra le radiazioni di misura e di riferimento ed è collegata con un galvanometro e/o un registratore.

spettrografi Spettrometri per la determinazione e la registrazione degli spettri di emissione; sono spettroscopi in cui gli spettri vengono registrati su lastra o pellicola fotografica.

spettrografi di massa Spettrometri per determinazione e la registrazione degli spettri di massa, in cui il campione viene vaporizzato sotto vuoto spinto e le particelle prodotte (atomi o frammenti di molecole) attraversano un campo magnetico e un campo elettrico tra loro ortogonali.

spettropolarimetri Strumenti per la misura del potere rotatorio di una sostanza a diverse lunghezze d'onda.

spettroscopi Strumenti per la determinazione visuale degli spettri di emissione, costituiti da un dispositivo di eccitazione (fiamma, arco elettrico, scintilla elettrica), fenditura regolabile, collimatore, monocromatore (prisma o reticolo di diffrazione), oculare in cui si osservano le bande colorate caratteristiche della sostanza in esame.

sp. ht. Specific heat.

spicatina Alcaloide, $C_{12}H_{17}NO_3$.

spiegel Ghisa speculare.

spin Momento angolare di una particella subatomica.

L'elettrone possiede un momento angolare relativo al suo moto intorno al nucleo ma anche un momento angolare intrinseco, poichè fluttua intorno al suo centro di massa, come se ruotasse su sé stesso.

spinacene (\rightarrow squalene).

spinasterolo Steroide, $C_{29}H_{48}O$.

spinello Min., magnesio alluminato, $Mg(AlO_2)_2$.

spinulosina Antibiotico, $C_6H_8O_5$.

spiperone Neurolettico, $C_{23}H_{26}FN_3O_2$.

spiramicine Antibiotici, $C_{43}H_{74}N_2O_{14}$, $C_{45}H_{76}N_2O_{15}$, $C_{46}H_{78}N_2O_{15}$.

spirani Idrocarburi ciclici saturi aventi un atomo di carbonio comune a due anelli; es. spiropentano, C_5H_8 ; spiroeptano, C_7H_{12} .



spiropentano

spiroeptano

spirilene Neurolettico, $C_{24}H_{28}FN_3O$.

spirilloxantina Carotenoide, $C_{42}H_{60}O_2$.

spiriti Soluzioni acquose più o meno concentrate di etanolo; quelli non destinati alla denaturazione devono essere limpidi, incolori, di odore gradevole ed avere gradazione alcolica non inferiore a 95° (legge n. 1029 del 3.10.1957).

spiriti FU Soluzioni alcoliche di essenze.

spirito di legno Metanolo, CH_3OH .

spirito di vino Etanolo, C_2H_5OH .

spiroformio Antireumatico, $C_{15}H_{12}O_4$.

spironolattone FU Diuretico, $C_{24}H_{32}O_4S$.

spirotiobarbitale Ipnotico, $C_{12}H_{18}N_2O_2S$.

spirotripan Antiluetico, $C_{22}H_{25}As_2N_2NaO_8S$.

spirossasone Diuretico, $C_{24}H_{34}N_3S$.

splendogeni Sostanze aggiunte ai bagni galvanici per rendere i depositi più brillanti.

spodiosite Min., calcio fluofosfato, $Ca_4F_2(PO_4)_2$.

spodumene Min., silicato, $AlLiSi_2O_6$.

spot-test Metodo di ricerca qualitativa degli ioni mediante reattivi colorimetrici, in presenza di mascheranti, eseguito su gocce del campione e di reattivo, deposte su carta da filtro o piastra di porcellana.

sprintillamina Alcaloide, $C_{28}H_{45}NO_4$.

sprintillina Alcaloide, $C_{25}H_{41}NO_3$.

spumanti Vini speciali contenenti diossido di carbonio (pressione non inferiore a 3 atm) con gradazione alcolica non inferiore a 8,5°. Si possono classificare in *naturali* (classico, gran riserva, riserva, brut, dry) e *artificiali* (asciutto, secco, semisecco, dolce).

spun-bonded Nontessuto ottenuto da fili continui direttamente dalla filiera, fissati tra loro mediante trattamento termico.

spunto Malattia del vino con formazione di acido acetico.

spurrite Min., calcio carbosilicato, $Ca_5(CO_3)(SiO_4)_2$.

squalano 2,6,10,15,19,23-esametiltetracosano, $C_{30}H_{62}$.

squalene Terpene, $C_{30}H_{50}$.

sr Steradiante.

Sr Simb. dello stronzio, da *Strontian*, in Scozia.

SS, acido Acido 1-naftilammin-8-idrossi-2,4-disolfonico, $HOC_{10}H_4(NH_2)(SO_3H)_2$.

SSC Stazione sperimentale per i combustibili, S. Donato Milanese.

SSCFT Stazione sperimentale per la cellulosa, carta e fibre tessili vegetali e artificiali, Milano.

SSICA Stazione sperimentale per l'industria delle conserve alimentari, Parma.

SSIEDA Stazione sperimentale per l'industria delle essenze e dei derivati agrumari, Reggio Calabria.

SSIOG Stazione sperimentale per l'industria degli oli e dei grassi, Milano.

SSMPC Stazione sperimentale per l'industria delle pelli e delle materie concianti, Pisa, Torino.

SSPO Stazione sperimentale per le piante officinali, Napoli.

SSU Secondi Saybolt universal (→ Saybolt, grado).

St Stokes.

stabilità 1. Per una sostanza, capacità di mantenere immutate le sue proprietà essenziali, entro limiti tollerabili, quando è conservata in un recipiente adatto e in condizioni definite di temperatura, umidità, esposizione alla luce. 2. Per uno strumento, attitudine dello strumento a fornire misure poco disperse in molte misurazioni della stessa grandezza, effettuate ad intervalli di tempo lunghi rispetto alla durata

di esse, utilizzando lo strumento nelle medesime condizioni (UNI 4546).

stabilità, costante di (K_{st}) Inverso della costante di instabilità di un complesso.

stabilizzanti Sostanze aggiunte a svariati materiali, per migliorarne la resistenza alla luce, al calore, agli agenti atmosferici, ecc.

stabilizzanti per alimenti Sostanze che rendono possibile il mantenimento dello stato fisico-chimico (es. colore, emulsione) di un alimento (→ additivi per alimenti).

stachenano Terpene, $C_{20}H_{32}$.

stachidrina Alcaloide, $C_7H_{13}NO_2$.

stachiosio Tetrasaccaride, $C_{24}H_{42}O_{21}$.

stadacaina Anestetico locale, $C_{17}H_{27}NO_3$.

staffelite (→ apatite).

stafisagrina Alcaloide, $C_{22}H_{33}NO_5$.

stafisagroina Alcaloide, $C_{20}H_{24}NO_4$.

stagno Elemento chimico, metallo, gruppo 14, simb. Sn, Z = 50; m.a.r. = 118,89; t.f. = 231,9 °C; t.e. = 2270 °C, n.o. = 2, 4.

Lo stagno si trova in natura come diossido nella *cassiterite* e come solfuro nella *stannite*; esiste in tre forme allotropiche. Lo stagno grigio è un metallo bassofondente, duttile e malleabile e trova applicazione nella produzione di bronzi, leghe per saldatura e della latta, banda di acciaio stagnata.

stagnola Alluminio in fogli.

Stahl Eisen Rivista: Stahl und Eisen.

staineirite (→ eterogenite).

stalagmometri Strumenti per la misura della tensione superficiale, costituiti da tubi di vetro terminanti a capillare, con i quali si misura il numero di gocce prodotte da un volume noto di liquido, per confronto con il numero di gocce prodotte da un eguale volume di acqua, alla temperatura di 20 °C.

stalloy Lega ferromagnetica al 94 % di Fe e 4 % di Si.

stampa dei tessuti Tintura localizzata di una fibra tessile, secondo un determinato disegno.

Nella *stampa a corrosione*, sul tessuto tinto si stampa una pasta contenente sostanze capaci di distruggere il colore, ottenendo così disegni bianchi su fondo colorato; si esegue anche la *corrosione oclorata*, aggiungendo alla pasta di corrosione coloranti non corrodibili. Nella *stampa per riserva* si stampano, sui tessuti bianchi, sostanze che impediscono la fissazione di determinati coloranti in una successiva tintura, ottenendo disegni bianchi su fondo colorato. Nella *stampa transfer* il motivo è trasferito da carta a tessuto mediante sublimazione dei coloranti.

stampa Vigoreux Stampa di strisce parallele su nastro di lana pettinata, o di altre fibre; ciò permette di ottenere tessuti screziati più uniformi di quelli che risulterebbero mescolando fibre bianche con fibre tinte.

stanazololo (→ androstanazolo).

standard interno In gascromatografia, sostanza a composizione nota aggiunta, come riferimento, al campione sottoposto all'analisi.

standolio Olio di lino polimerizzato per trattamento a 280÷310 °C in atmosfera di gas inerte o all'aria libera.

standolizzazione, tempo di Intervallo di tempo necessario affinché in olio per vernici raddoppi la sua viscosità, in condizioni standard.

stanfieldite Min., fosfato $\text{Ca}_4(\text{Fe}, \text{Mg}, \text{Mn})_5(\text{PO}_4)_6$.

stannano Tetraidruo di stagno, SnH_4 .

stannechite Min., resina fossile, $\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{O}_3$.

stannici, acidi Composti $\text{SnO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$.

stannile Aggruppamento $-\text{SnH}_3$.

stannina Eterociclico, $\text{C}_5\text{H}_5\text{SnH}$.

stannite Min., rame e ferro tiostannato, $\text{Cu}_2\text{FeSnS}_4$.

stannito An. tetraidrossostannato(II), $\text{Sn}(\text{OH})_4^{2-}$.

stannonici, acidi Composti organici aventi formula generale RSnOOH .

stannosi, sali Sali del catione Sn^{2+} .

stanolone Androgeno, $\text{C}_{19}\text{H}_{30}\text{O}_2$.

stassfurtite Min., magnesio cloroborato, $\text{Mg}_7\text{Cl}_2\text{B}_{16}\text{O}_{30}$.

statica chimica Studio degli equilibri chimici, sistemi a velocità di evoluzione nulla.

stato, equazioni di Equazioni che legano, per un gas, le variabili pressione, volume e temperatura.

staurolite Min., ferro silicoalluminato, $\text{Fe}_2\text{Al}_9\text{O}_6(\text{O}, \text{OH})_2(\text{SiO}_4)_4$.

stearammide Impermeabilizzante, $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{CONH}_2$.

stearica, aldeide 1-ottadecanale, $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{CHO}$.

stearico, acido Acido 1-ottadecanoico, $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$.

stearilico, alcole FU 1-ottadecanolo, $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_2\text{OH}$.

stearilolfammide Sulfamidico, $\text{C}_{24}\text{H}_{42}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$.

stearina Acido stearico tecnico, t.f. ≥ 52 °C.

stearina solare Parte solida ottenuta per torchiatura del grasso di maiale ricavato per fusione.

stearine vegetali (→ paste di demargarinazione).

stearolico, acido Acido 9-ottadecinoico, $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{C}\equiv\text{C}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$.

stearone Dieptadecilchetone, $(\text{C}_{17}\text{H}_{35})_2\text{CO}$.

stearossilico, acido Acido 9,10-diossoottadecanoico, $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{COCO}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$.

steatite (→ talco).

stechiometria Studio dei rapporti quantitativi tra le sostanze chimiche.

stechiometriche, leggi Leggi che governano le reazioni chimiche (→ Lavoisier, legge di; → Proust, legge di; → Dalton, legge di).

Stefan-Boltzmann, costante di (σ) Costante di proporzionalità nella equazione di Stefan-Boltzmann relativa al corpo nero, $E = \sigma T^4$, dove E è l'irradiazione e T la temperatura assoluta; $\sigma = 5,670\,32 \cdot 10^{-8} \text{ W/m}^2 \text{ K}^4$.

stefanite Min., argento tioantimoniato, $\text{Ag}_{10}(\text{SbS}_4)_2$.

steigerite Min., alluminio vanadato, $\text{Al}_2(\text{VO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$.

steinbergite Min., argento e ferro solfuro, $\text{Ag}_2\text{Fe}_3\text{S}_7$.

steigerite Min., alluminio vanadato, $\text{AlVO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$.

STEL Short term exposure limit (→ TLV).

stellerite Min., silicato $\text{Al}_2\text{CaSi}_7\text{O}_{18} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$.

stenbolone Steroide, $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}_2$.

Stenone, regola di A temperatura costante, nei cristalli appartenenti alla stessa forma cristallina di una certa sostanza, gli angoli diedri formati da facce corrispondenti sono uguali.

ster- Prefisso, dal gr. *stereós*, solido.

steradiante (sr) Unità SI dell' *angolo solido*, angolo solido di un cono che, avendo il vertice al centro di una sfera delimita, sulla superficie di questa, un'area pari a quella di un quadrato il cui lato ha una lunghezza pari al raggio della sfera.

stercobilina Colorante delle feci, $\text{C}_{33}\text{H}_{46}\text{N}_4\text{O}_6$.

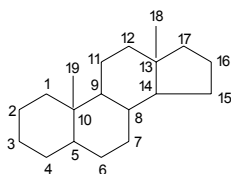
stercorite Min., ammonio e sodio idrogenofosfato, $\text{NH}_4\text{NaHPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$.

stereochimica Studio della distribuzione spaziale degli atomi in una sostanza.

stereoisomeri (→ isomeri sterici).

sterico, effetto Modificazione delle proprietà di una sostanza dovute alle forze di repulsione tra atomi o gruppi atomici vicini.

steroidi Composti contenenti nella loro molecola l'aggruppamento tetraciclico ciclopentan-*peri*-idrofenantrene



scheletro degli steroidi

Es. acidi biliari, ormoni sessuali, ormoni della corteccia surrenale.

steroli Alcoli insaturi polinucleari, presenti liberi o combinati negli organismi animali (*zoosteroli*, es. colesterolo) e vegetali (*fitosteroli*, es. micosterolo).

stevioside Glucoside, $C_{38}H_{60}O_{18}$, edulcorante.

stewartite Min., manganese fosfato, $Mn_3(PO_4)_2 \cdot 4H_2O$.

STH (\rightarrow somatotropina).

stibamina glucoside Antiprotozario, $C_{36}H_{49}N_3NaO_{22}Sb_3$.

stibano Idruro di antimonio, SbH_3 .

stibarseno Aggruppamento $—Sb=As—$.

stibiconite Min., ossido di antimonio, $Sb_2O_4 \cdot H_2O$.

stibile Aggruppamento $—SbH_2$.

stibilene Aggruppamento $=SbH$.

stibina (\rightarrow stibano).

stibiocolumbite Min., ossido $Sb(Nb,Ta)O_4$.

stibiopalladinite Min., palladio antimonuro, Pd_5Sb_2 .

stibiotantalite Min., ossido $(SbO)_2(Ta,Nb)_2O_6$.

stibite Min., antimonio solfuro, Sb_2S_3 .

stibo Aggruppamento $SbO_2—$.

stibocaptato Schistomicida, $C_{12}H_6Na_6O_{12}S_6Sb_2$.

stibofene FU Schistomicida, $C_{12}H_{18}Na_5O_{23}S_4Sb$.

stibonici, acidi Composti organici aventi formula generale R_2SbOOH .

stibonio Cationi SbH_4^+ e R_4Sb^+ .

stibono Aggruppamento $(HO)_2OSb—$.

stiboso Aggruppamento $OSb—$.

stifnico, acido 2,4,6-trinitroresorcinolo, $C_6H(OH)_2(NO_2)_3$.

stigmastanolo Steroide, $C_{29}H_{52}O$.

stigmasterolo Steroide, $C_{29}H_{48}O$.

stilb (sb) Unità fuori SI della luminanza; $1\text{ sb} = 10^4\text{ nt}$.

stilbammidina Tripanocida, $C_{20}H_{28}N_4O_8S_2$.

stilbazio cloruro Antielmintico, $C_{34}H_{36}IN_3$.

stilbazo Indicatore chelometrico, $C_{26}H_{18}N_4O_{10}S_2$.

stilbazolo Fungicida, $C_{13}H_{11}N$.

stilbene *Trans*-1,2-difeniletene, $C_6H_5CH=CHC_6H_5$.

stilbestrolo Diidrossidietilstilbene, $C_{18}H_{20}O_2$.

stilbite Min., silicato $Al_5Ca_2NaSi_{13}O_{36} \cdot 14H_2O$.

stilomicina (\rightarrow puromicina).

stimolo luminoso Energia radiante fisicamente definita che penetra nell'occhio e provoca la sensazione di colore (UNI/CU 0035-02-76).

Lo stimolo è *monocromatico* quando provoca sensazione di colore avente massima saturazione; è *acromatico* quando provoca sensazione di colore avente saturazione nulla. La percezione di un colore da parte dell'occhio umano è determinata dall'entità di tre stimoli, possedendo la retina tre tipi di ricettori, ognuno avente il massimo di sensibilità in diverse regioni dello spettro.

stipticina Emostatico, $C_{12}H_{16}ClNO_4$.

stiracina Cinnamile cinnamato, $C_6H_5CH=CHCOOCH_2CH=CHC_6H_5$.

stiracolo Antisettico, $C_{16}H_{14}O_2$.
stiramato Miorilassante, $C_9H_{11}NO_3$.
stirene Vinilbenzene, $C_6H_5CH=CH_2$.
stirene ossido Epossietilbenzene, C_8H_8O .
stirile Aggruppamento $C_6H_5CH=CH-$.
stiro Trazione controllata delle tecnofibre affinché aumenti la loro tenacità, per l'aumento della cristallinità.
stirolo (→ stirene).
stishovite Min, diossido di silicio, SiO_2 .
stitchite Min., idrossocarbonato $Cr_2Mg_7(OH)_{16}(CO_3)_2$.
Stock, notazione di Metodo di nomenclatura razionale adottato dalla IUPAC; per denominare un composto (ossido, idrossido, acido, sale) si indica, con numeri romani, il numero di ossidazione dell'elemento caratterizzante; es. Fe_2O_3 (un tempo ossido ferrico o sesquiossido di ferro) diventa ossido di ferro(III).
Stoddard, solvente di (→ raga minerale).
stokes (St) Unità fuori SI della viscosità cinematica; $1 \text{ St} = 10^{-4} \text{ m}^2/\text{s}$.
stokesite Min., silicato $CaSn(SiO_3)_3 \cdot 2H_2O$.
stolzite Min., piombo wolframato, $PbWO_4$.
stoppa Cascami di lino e canapa.
storesina Resina vegetale, $C_{39}H_{58}O_3$.
storte Antichi dispositivi per distillazione.
stovaina Anestetico locale, $C_{14}H_{21}NO_2$.
s.t.p. Standard temperature and pressure.
STP Sodio tripolifosfato, $Na_5P_3O_{10}$, sequestrante.
STP-DOM Psicotropo, $C_{12}H_{19}NO_2$.
STR Stirred tank reactor, reattore discontinuo.
Strain, serie di (→ eluotrope, serie).
stray-light (→ scattering).
s-trans (→ transoide).
strelkinita Min., vanadato $Na_2(UO_2)_2(VO_4)_2 \cdot 6H_2O$.
strengite Min., ferro fosfato, $FePO_4 \cdot 2H_2O$.
strepto- Prefisso, dal gr. *stréptos*, ripiegato, contorto.
streptolidigina Antibiotico, $C_{32}H_{44}N_2O_9$.
streptomina Antibiotico, $C_{21}H_{39}N_7O_{12}$.
streptosil (→ solfanilammide FU).
stretching (→ vibrazioni atomiche).
stricnina Alcaloide, $C_{21}H_{22}N_2O_2$.
strigovite Idrossosilicato $Fe_3(Al,Fe)_3(OH)_7Si_3O_{11}$.
strike levelling Iniziale fissazione ugualizzante di un colorante di riduzione sulla fibra.

stripping Trattamento di un liquido con un gas o un vapore per rimuovere un componente volatile.

strizione (ψ) Nella determinazione della resistenza a trazione, a rottura avvenuta, rapporto tra la variazione della sezione ΔA del provino e la sezione iniziale A ; $\psi = \Delta A / A$. Si esprime di solito in percentuale.

strofantina G (\rightarrow oubaina).

Ströhlein, apparecchi di Apparecchi per la determinazione volumetrica del carbonio e dello zolfo nei prodotti siderurgici.

stromeyerite Min., solfuro, $(Ag,Cu)_2S$.

stronziana Ossido di stronzio, SrO .

stronzianite Min., stronzio carbonato, $SrCO_3$.

stronzianocalcite Min., carbonato $(Ca,Sr)CO_3$.

stronzio Elemento chimico, metallo alcalino-terroso, gruppo 2, simb. Sr, $Z = 38$; m.a.r. = 87,62; t.f. = 768 °C; t.e. = 1380 °C; n.o. = 2.

Lo stronzio è un metallo bianco, molto reattivo; si trova come carbonato nella *stronzianite* e come solfato nella *celestite*. Fu prodotto nel 1908, insieme a calcio e bario, da sir H. Davy, per elettrolisi del cloruro fuso; si usa in metallurgia come disossidante.

stronzio, sali di Sali del catione Sr^{2+} .

stronzio, unità (U_s) Unità di misura fuori SI della concentrazione di stronzio 90 relativa a quella del calcio, equivalente a 10^{-12} Ci di stronzio per grammo di calcio.

strumenti di misura Dispositivi per permettono di ottenere il valore di una grandezza (UNI 4546).

strutto Grasso prodotto esclusivamente per estrazione a caldo dai tessuti adiposi del maiale (legge n. 562 del 18.2.1962); non deve contenere grassi diversi, né sostanze estranee (NaCl escluso) e non più dell' 1 % di acqua.

struttura fine, costante di (α) Costante fisica fondamentale, rapporto adimensionale $\alpha = e^2/2 \epsilon_0 h c$, dove e è la carica elettrica dell'elettrone, ϵ_0 la costante dielettrica del vuoto, h la costante di Planck e c la velocità della luce. $\alpha = 7,297 \cdot 10^{-3}$.

struverite Min., titanato $Fe(Na,Nb)_2Ti_4O_{14}$.

struvite Min., fosfato $(NH_4)_2Mg_2(PO_4)_2 \cdot 12H_2O$.

struxina Alcaloide, $C_{21}H_{30}N_2O_4$.

stufe Apparecchiature termoregolabili usate nei laboratori per essiccare una sostanza; la temperatura di essiccazione viene abbassata impiegando le *stufe a vuoto*, a tenuta stagna, collegate con una pompa.

stupefacenti (\rightarrow psicotropi).

subatizone Antitubercolare, $C_{10}H_{13}N_3O_2S_2$.

suberano Cicloptano, C_7H_{14} .

suberene Cicloeptene, C₇H₁₂.
suberico, acido Acido ottandioico, HOOC(CH₂)₆COOH.
suberilene (→ suberene).
suberine Cere presenti nel sughero.
suberodinitrile Esametilene dicianuro, (CH₂)₆(CN)₂.
suberolo Cicloeptanolo, C₇H₁₃OH.
suberone Cicloeptanone, C₇H₁₂O.
sublamina Germicida, (CH₂)₂(NH₂)₂ + HgSO₄.
sublimato corrosivo Mercurio(II) cloruro, HgCl₂.
sublimatori Apparecchi di laboratorio in cui si esegue la sublimazione di piccole quantità di sostanza.
sublimazione Trasformazione endotermica da solido a vapore; si verifica quando si riscalda a pressione atmosferica una sostanza il cui punto di sublimazione è inferiore al punto triplo. E' possibile sublimare qualsiasi sostanza solida abbassando la pressione sovrastante al disotto di quella al punto triplo.
sublimazione, punto di Temperatura alla quale la tensione di vapore di una sostanza solida diventa uguale alla pressione esterna. Sublimano senza fondere, se riscaldate, le sostanze solide la cui pressione di vapore al punto triplo è superiore alla pressione atmosferica.

Tab. S/7. Tensione di vapore del ghiaccio.

°C	- 20	-10	- 8	- 4	- 2	0
kPa	100	260	310	440	520	610
torr	0,75	1,95	2,32	3,30	3,90	4,57

succinammico, acido Monoammide butandioica, HOOC(CH₂)₂CONH₂.
submicroanalisi Analisi chimiche condotte su campioni dell'ordine di 10÷1 ng.
succinica, aldeide Butandiale, (CH₂)₂(CHO)₂.
succinico, acido Acido butandioico, HOOC(CH₂)₂COOH.
succinilcolina FU Curarizzante, C₁₄H₃₀Cl₂N₂O₄.
succinile Aggruppamento —OC(CH₂)₂CO—. .
succinilsalicilico, acido Antipiretico, C₁₈H₁₄O₈.
succinilsolfatiazolo Sulfamidico, C₁₃H₁₃N₃O₅S₂.
succinimide Imide butandioica, (CH₂)₂(CO)₂NH.
succinite (→ ambra).
succinsolfone Antimicrobico, C₁₆H₁₆N₂O₅S.
sucresteri Esteri del saccarosio con acidi grassi alimentari dal C₁₄ al C₁₈, tensioattivi per uso alimentare.
sucrogliceridi Miscele di sucresteri e di mono- e digliceridi degli acidi grassi alimentari, emulsionanti per alimenti.

sucrolo (→ dulcina).

sudan I (→ giallo Sudan).

sughero Cellule morte della corteccia della quercia sughera, piene di aria, da cui la leggerezza e la compressibilità.

sugrolo Terpene, $C_{20}H_{28}O_2$.

suint Sudiciume della lana.

sukulaite Min., tantalio stannato, $Ta_2Sn_2O_7$.

sulbencillina Antibiotico, $C_{16}H_{18}N_2O_7S_2$.

sulcimide Antimicrobico, $C_7H_7N_3O_2S$.

sulfa- Prefisso (→ solfa-).

sulfallate (→ CDEC).

sulfamidici Battericidi aventi come capostipite la p-amminobenzensolfammide $H_2NC_6H_4SO_2NH_2$.

sulfarsen Indicatore chelometrico, $C_{18}H_{15}AsN_6O_8S$.

sulfotep Insetticida, $C_8H_{20}O_5P_2S_2$.

sulindac Antiinfiammatorio, $C_{20}H_{17}FO_3S$.

sulisobenzone Antisolare, $C_{14}H_{12}O_6S$.

sulpiride Antiemetico, $C_{15}H_{23}N_3O_4S$.

sultiam Antiepilettico, $C_{10}H_{14}B_2O_4S_2$.

sulvanite Min., solfuro Cu_3VS_4 .

sun Fibra tessile proveniente dal libro della *Crotolaria pincea* (legge 26.11.1973, n. 883).

superbina Alcaloide, $C_{52}H_{60}N_2O_{17}$.

supercementi (→ cementi speciali).

superconduttori Metalli e qualche composto organico (es. $(TMTSF)_2PF_6$) la cui resistenza elettrica diventa quasi nulla a temperature molto basse e precisamente al disotto di una *temperatura critica di superconduttività*, caratteristica per ogni sostanza; es. 7,2 K per lo stagno.

Tab.S/8. Temperature critiche di superconduttività (K) di alcuni materiali.

Ga	Al	In	Sn	Nb	MoRe	Nb ₃ Ge	L(*)	Y(**)
1,090	1,2	3,41	3,72	9,46	12,60	23,1	30-40	90-95

(*) $La_wBa_xCu_yO_z$. (**) $Y_wBa_xCu_yO_z$.

superfosfati (→ perfosfati).

superleghe Leghe metalliche resistenti alle alte temperature, usate nei motori a turbina, veicoli spaziali, ecc.

supermalloy Lega al 79 % di Ni, 13 % di Fe, 5 % di Mo, 3 % di Mn.

superossidi Ossidi di metalli alcalini contenenti l'anione superossido O_2^- ; es. sodio superossido, NaO_2 , forte ossidante ottenuto inviando ossigeno sotto pressione sul perossido di sodio.

superossido Anione O_2^- .

suppositori Preparazioni farmaceutiche adatte all' introduzione rettale (supposte) o vaginale (candele, ovuli) o uretrale (candele uretrali), contenenti dosi singole di uno o più medicinali miscelati con eccipienti inerti.

supposte (→ suppositori).

suprasterolo Steroide, $C_{28}H_{44}O$.

suprina iso Vasodilatatore, $C_{18}H_{23}NO_3$.

suramina sodica Tripanocida, $C_{51}H_{34}N_6Na_6O_{23}S_6$.

surecide Insetticida, $C_{15}H_{14}NO_2PS$.

surfen Antimicrobico, $C_{21}H_{20}N_6O$.

Surf. Sci. Rivista: Surface science.

surgelati Alimenti portati rapidamente a $-30^{\circ} \div 40^{\circ} C$, in modo che l'acqua congeli in minuti cristallini che non ledono le pareti delle cellule.

sursassite Min., silicato $Al_4Mn_5Si_5O_{21} \cdot 3H_2O$.

susannite Min., piombo idrossosolfocarbonato, $Pb_4(OH)_2(CO_3)_2SO_4$.

suscettività magnetica (χ_m) Coefficiente di proporzionalità, adimensionale, nell' equazione $M = \chi_m H$, dove M è la magnetizzazione ed H l'intensità del campo elettrico. Esprime la tendenza di una sostanza a polarizzarsi magneticamente per azione di un campo magnetico.

suscettività magnetica molare (χ_{mol}) Prodotto della suscettività magnetica per la massa formale della sostanza.

susotossina Ptomaina, $C_{10}H_{26}N_2$.

sussexite Min., manganese idrossoborato, $Mn(OH)BO_2$.

suxametonio bromuro Curarizzante, $C_{16}H_{34}Br_2N_2O_4$.

suxibuzone Antiinfiammatorio, $C_{24}H_{26}N_2O_6$.

Sv Sievert.

svabite Min., calcio fluoclorofosfato, $Ca_{10}(F,Cl,OH)_2(PO_4)_2$.

svanbergite Min., solfofosfato $Al_3Sr(OH)_6(SO_4)PO_4$.

sviluppatore Copulanti usati per aumentare la solidità ai trattamenti umidi delle fibre tinte con coloranti diretti.

swartzite Min., carbonato $CaMg(UO_2)(CO_3)_3 \cdot 12H_2O$.

swedenbergite Min., antimoniato Be_4NaSbO_7 .

swep Erbicida, $C_8H_7Cl_2NO_2$.

swetzerite Min., fosfato $(Fe,Mn)_3(PO_4)_2 \cdot 4H_2O$.

symclosene Antimicrobico, $C_3Cl_3N_3O_3$.

syndet Synthetic detergent.

Synth. Commun. Rivista: Synthetic communications.

szabibelyite Min., borato $(Mg,Mn)(OH)BO_2$.

szimikite Min., manganese solfato, $MnSO_4 \cdot H_2O$.

szomolnokite Min., ferro solfato, $FeSO_4 \cdot H_2O$.