

G

g Grammo.

G 1. Gauss. 2. Giga-

G, acido Acido 2-naftol-6,8-disolfonico, $\text{HOC}_{10}\text{H}_5(\text{SO}_3\text{H})_2$.

Ga Simb. del gallio, da *Gallia*.

GA (\rightarrow gibberellico, acido).

GABA Acido 3-amminobutanoico, $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$.

gabbri Rocce intrusive scure.

GABOB Acido 3-ammino-2-idrossibutanoico, $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{COOH}$, antiepilettico.

gabrielsonite Min., idrossoarseniato $\text{FePb}(\text{OH})\text{AsO}_4$.

gaddeico, acido (\rightarrow gadoleico, acido).

gadinina Ptomaina, $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{NO}_2$.

gadoleico, acido Acido *cis*-9-esicosenoico, $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$.

gadolinia Ossido di gadolinio, Gd_2O_3 .

gadolinio Elemento chimico, lantanoide, simb. Gd, Z = 64; m.a.r. = 157,25; t.f. = 1321 °C; t.e. = 3233 °C; n.o. = 3. (\rightarrow lantanoidi).

gadolinite Min., silicato $\text{Be}_2\text{Fe}(\text{OH},\text{Y})_2(\text{SiO}_4)_2$.

gagate Min., silicato $(\text{Mg},\text{Mn},\text{Zn})_8(\text{OH})_8\text{Si}_3\text{O}_{10}$.

gahnite Min., zinco alluminato, $\text{Zn}(\text{AlO}_2)_2$.

gaidonnayite Min., silicato $\text{Na}_2\text{ZrSi}_3\text{O}_9 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

gal Gallon.

gal- Prefisso, dal gr. *gála*, latte.

galalite Duroplasto ottenuto dalla caseina del latte.

galangina Glucoside, $\text{C}_{15}\text{H}_{10}\text{O}_5$.

galantamina Alcaloide, $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{NO}_3$, anticolinesterasico.

galassite Min., manganese alluminato, $\text{Mn}(\text{AlO}_2)_2$.

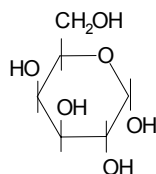
galattagoghi Farmaci che aumentano la secrezione latte.

galattani Polisaccaridi risultanti dalla condensazione di molte molecole di galattosio; accompagnano il celluloso nei vegetali.

galattilolo (\rightarrow dulcitol).

galattosammina (\rightarrow condrosammina).

galattosio 1,2,3,4-pentaidrossiesanale, $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{CHO}$.



α -D-galattosio

galattonico, acido Acido 1,2,3,4,5-pentaidrossiesanoico, $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{COOH}$.

galattotetraidrossiadipico, acido (\rightarrow mucico, acido).

galattotriosio Trisaccaride $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}_{16}$.

galatturonico, acido (\rightarrow galattonico, acido).

galaxite Min. ossido $(\text{Fe}, \text{Mg}, \text{Mn})(\text{Al}, \text{Fe})_2\text{O}_4$.

galegina Alcaloide, $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{N}_3$.

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

galena Min., piombo solfuro, PbS .

galenobismutite Min., solfuro Bi_2PbS_4 .

galipeina Alcaloide, $\text{C}_{20}\text{H}_{21}\text{NO}_3$.

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

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

gallacetofenone 2,3,4-triidrossiacetofenone, $\text{CH}_3\text{COC}_6\text{H}_2(\text{OH})_3$.

gallammide Acido gallammico, $\text{C}_7\text{H}_7\text{NO}_4$.

gallamina trietilioduro FU Curarizzante, $\text{C}_{30}\text{H}_{60}\text{I}_3\text{N}_3\text{O}_3$.

gallanilide 3,4,5-triidrossi-benzanilide, $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCOC}_6\text{H}_2(\text{OH})_3$.

gallanolo (\rightarrow gallanilide).

galleina Diidrossifluoresceina, indicatore del pH (CI 45445).

gallica, aldeide 3,4,5-triidrossi-benzaldeide, $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$.

gallicina Metile gallato, $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOCH}_3$.

gallico, acido Acido 3,4,5-triidrossibenzoico, $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$.

gallile Antielmintico, $\text{C}_{24}\text{H}_{22}\text{As}_4\text{N}_4\text{O}_8\text{P}_2$.

gallina (\rightarrow galleina).

gallio Elemento chimico, metallo, gruppo 13, simb. Ga, Z = 31; m.a.r. = 69,72; t.f. = 29,78 °C; t.e. = 2237 °C; n.o. = 1, 3.

Il gallio (l'ekaalluminio di Mendeleev) è presente in tracce nei minerali di zinco e di alluminio e fu scoperto nel 1875 da P.E. Lecoq de Boisbaudran. E' il metallo avente il più basso punto di fusione (mercurio escluso). Alcuni suoi composti sono usati in elettronica.

gallion Indicatore chelometrico, $\text{C}_{16}\text{H}_{11}\text{ClN}_4\text{O}_{10}\text{S}_2$.

gallobromolo Acido dibromogallico, $\text{C}_7\text{H}_4\text{Br}_2\text{O}_5$, antiepilettico.

gallocianina Violetto solido, $\text{C}_{15}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}_5$, reattivo per il piombo.

galloflavine Coloranti naturali (CI 75220 e 75230).

galloile Aggruppamento $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CO}-$.

gallon (gal) Unità a.s. del volume; 1 gal_{USA} \approx 3,8 l.

gallotannico, acido (\rightarrow digallico, acido).

gallotannini (\rightarrow tannini).

galuteolina Glucoside, $\text{C}_{21}\text{H}_{20}\text{O}_{11}$.

galvanometri Strumenti per la misurazione di deboli intensità di corrente elettrica.

galvanotecnica Arte di ricoprire metalli (e anche materiali non metallici, resi conduttori con vari accorgimenti), mediante elettrolisi, con sottili rivestimenti metallici, a scopo protettivo e/o ornamentale. Gli oggetti da galvanizzare costituiscono il catodo di una cella elettrolitica; l'elettrolito contiene un sale del metallo che si vuole depositare, insieme a prodotti ausiliari; l'anodo può essere inerte (es. grafite) o costituito dal metallo da depositare.

gambina Colorante naturale, $C_{10}H_7NO_2$.

gamma (γ) Unità fuori SI della massa, ora microgrammo; $1 \gamma = 10^{-6}$ g.

gamma, acido Acido 2-naftilammino-8-idrossi-6-solfonico, $H_2N(OH)C_{10}H_5SO_3H$.

gamma, composti Composti organici in cui un sostituito si trova in terza posizione rispetto ad un determinato gruppo funzionale.

gamma iso, acido Acido 2-naftilammino-6-idrossi-7-solfonico, $H_2N(OH)C_{10}H_5SO_3H$.

gammaesano (\rightarrow lindano).

ganga Materiale sterile che accompagna un minerale.

ganglerone Ganglioplegico, $C_{20}H_{33}NO_3$.

ganglioplegici Farmaci che bloccano la trasmissione degli impulsi nervosi nei gangli del sistema neurovegetativo.

gangliosidi Glicolipidi del sistema nervoso.

ganofillite Min., silicato $(K,Na)_2(Al,Mg,Mn)_8(OH)_7(Si,Al)_{12}O_{29} \cdot 8H_2O$.

ganomalite Min., silicato $(Ca,Pb)_{10}(Cl,OH)_2(Si_2O_7)_3$.

Gardner-Holdt, viscosimetro di Apparecchio per la determinazione della viscosità degli oli per vernici, basato sulla misura del tempo di spostamento di una bolla d'aria nel campione, per confronto con provette contenenti oli minerali di viscosità nota.

gardona (\rightarrow tetraclorvinfos).

garnierite Min., silicato $(Mg,Ni)SiO_3 \cdot xH_2O$.

garronite Min., silicoalluminato $Al_{12}Ca_5Na_5Si_{20}O_{64} \cdot 27H_2O$.

garryina Alcaloide, $C_{22}H_{32}NO_2$.

gas Sostanze allo stato gassoso, costituite da molecole (es. H_2 , CO_2) o da atomi (es. gas nobili) in movimento disordinato; non possiedono forma propria ma sono molto diffusibili, tendendo ad occupare tutto lo spazio a loro disposizione. La loro massa volumica è bassa perché le particelle sono piccole e lontane le une dalle altre.

gas d'acqua Combustibile ottenuto inviando vapor d'acqua sul carbone rovente: si forma un gas contenente 37÷40 % di CO e 49÷52 % di H_2 ma la temperatura si abbassa; occorre quindi insufflare aria per riportare il gasogeno alla temperatura di regime. Il gas d'acqua si ottiene anche per reazione catalitica tra metano e vapor d'acqua.

gas d'altoforno Combustibile sottoprodotto dell'industria siderurgica, contenente 25÷30 % di CO e il 2÷5 % di H₂.

gas d'aria Combustibile ottenuto inviando aria sul carbone rovente.

gas asfissianti (→ asfissianti semplici).

gas blu Combustibile ottenuto mediante cracking del gasolio a 500÷550 °C.

gas di città (→ gas di distillazione).

gas compressi Gas aventi temperatura critica inferiore a - 10 °C, conservati e trasportati in bombole o in altri recipienti sotto pressione.

gas disciolti Gas trasportati in bombole o in altri recipienti sotto pressione, disciolti in un solvente (es. acetilene in acetone).

gas di distillazione Combustibile ottenuto per distillazione dei litantraci a lunga fiamma. Dal gas grezzo, per raffreddamento e lavaggio con acqua, si separano il catrame di carbon fossile e l'ammoniaca; successivamente vengono eliminati i composti cianici e solforati mediante passaggio su miscele a base di ossidi di ferro.

gas di DPL Gas combustibili ottenuti mediante cracking dei DPL, a 750÷800 °C, in presenza di aria e vapor d'acqua; contengono alcheni, alcani, ossido di carbonio, idrogeno.

gas esilarante Ossido di diazoto, N₂O.

gas fading, solidità al Resistenza delle tinture, eseguite con coloranti plastosolubili, all'azione ossidante degli ossidi di azoto presenti nell'atmosfera delle città.

gas ideali Gas costituiti da particelle tanto piccole che il loro volume diventa trascurabile rispetto allo spazio occupato dal gas, e tanto lontane tra loro da non influenzarsi reciprocamente.

Alla temperatura e alla pressione ambiente si possono considerare gas ideali i gas aventi temperatura critica molto bassa quali idrogeno, ossigeno, azoto, fluoro, elio, argo.

gas ideali, costante universale dei (*R*) Costante *R* nell'equazione di stato dei gas ideali $pV = n R T$, dove *p* è la pressione, *V* il volume, *n* il numero di moli e *T* la temperatura assoluta. L'unità SI è il *joule alla mole per kelvin* (J/mol K). Una unità fuori SI è il *litro-atmosfera alla mole per grado Celsius* (l·atm/mol °C).

$R \approx 8,31$ J/mol K quando $p = 101,325$ kPa e $V = 22,4$ dm³; $R \approx 0,082$ l·atm/mol °C quando $p = 1$ atm e $V = 22,4$ l.

gas illuminante (→ gas di distillazione).

gas d'imballaggio Gas differenti dall'aria introdotti in un contenitore prima, durante o dopo aver introdotto in tale contenitore un prodotto alimentare, sostituendo l'aria e impedendo così l'ossidazione dell'alimento. Esempi: *argo* (E 938); *elio* (E 939); *azoto* (E 941); *diossido di carbonio* (E 290).

Gas J. Rivist: Gas journal.

gas liquefatti Sostanze aventi temperatura critica superiore a - 10 °C, conservati e trasportati allo stato liquido in bombole o altri recipienti sotto pressione.

gas liquidi (→ GPL).

gas delle miniere (→ grisou).

gas misto Combustibile ottenuto inviando vapor d'acqua e aria sul carbone rovente.

gas mostarda (→ iprite).

gas naturali Gas del sottosuolo, miscele di metano con etano, propano, propene, butano, buteni, pentani, esani, eptani, azoto, diossido di carbonio, acido solfidrico, vapor d'acqua.

gas nervini Aggressivi chimici fosforati; bloccano la trasmissione degli impulsi nervosi.

gas nitrosi Miscele di ossidi di azoto presenti nell'atmosfera, indicate con la formula NO_x .

gas nobili Elementi del gruppo 18 della tavola periodica: elio, neo, argo, cripto, xeno, rado. Ad eccezione dell'elio, i loro atomi possiedono otto elettroni (s^2p^6) sul livello energetico più esterno ed energia di ionizzazione molto alta; per questi motivi sono particolarmente stabili e reagiscono soltanto in condizioni eccezionali con altre sostanze. Sono stati ottenuti fluoruri e ossidi di xeno, come XeF_6 e XeO_3 .

L'*elio* è il gas più leggero dopo l'idrogeno ($d = 0,178 \text{ g/l}$, circa 7 volte più leggero dell'aria) e fu scoperto nel 1868, esaminando lo spettro solare durante una eclisse, da J.N. Lockyer. Si ricava da gas petroliferi americani. A differenza dell'idrogeno non è infiammabile per cui, pur essendo molto più costoso, si usa per riempire palloni aerostatici. Nel 1894 W. Ramsay scoprì l'*argo* e nel 1898 il *neo*, il *cripto* e lo *xeno*, presenti nell'aria da cui possono ricavare durante la separazione dell'azoto dall'ossigeno nella distillazione dell'aria liquida. Neo e argo si usano nelle lampade fluorescenti; l'argo si usa anche come gas inerte nella saldatura dei metalli. Cripto e xeno, presenti solo in tracce nell'aria, non trovano applicazioni date le difficoltà di estrazione. Alcuni isotopi del *rado*, radioattivi, sono stati scoperti nel 1906 da E. Rutherford e F. Soddy nei prodotti della disintegrazione di elementi radioattivi: rado 222 dal radio, rado 220 (toro) dal torio e rado 219 (attino) dall'attinio, aventi tempi di dimezzamento rispettivamente di 3,8 d, 3,9 s e 54 s. Si formano nel sottosuolo e nei materiali da costruzione per disintegrazione di elementi radioattivi. Sono presenti nelle parti basse delle abitazioni in percentuale diversa secondo le regioni; in Lazio, Campania, Lombardia e Friuli i valori medi della concentrazione radioattiva sono $90 \div 120 \text{ Bq/m}^3$ mentre in Basilicata, Marche e Liguria sono $20 \div 40 \text{ Bq/m}^3$.

gas delle paludi Antico nome del metano.

gas povero (→ gas misto).

gas di raffineria Sottoprodotti dell'industria petrolifera usati come combustibili.

gas rari (→ gas nobili).

gas reali Tutti i gas sono costituiti da particelle (atomi o molecole) possedenti un certo volume; tra esse si stabiliscono deboli legami di van der Waals o, se le molecole sono polari, anche legami dipolari più forti. Il loro comportamento si discosta tanto più da quello di un gas ideale quanto più la temperatura si avvicina alla loro temperatura critica.

gas serra Gas (diossido di carbonio, metano, CFC e altri) che contribuiscono al riscaldamento globale intrappolando il calore tra la Terra e l'atmosfera.

gasatura Eliminazione della peluria dai tessuti mediante combustione nel bruciapelo.

gascromatografia (GC) Cromatografia in fase gassosa, separazione dei componenti una miscela gassosa, o liquida vaporizzabile, mediante partizione o adsorbimento tra una fase fissa (solvente o adsorbente) e una fase mobile gassosa (*carrier gas*).

La fase mobile, elio o altro gas, attraversa la *colonna cromatografica* contenente il solvente o l'adsorbente e passa nel *rivelatore*, collegato con il *registratore*, il cui pennino traccia una linea continua. In una *camera di vaporizzazione* inserita tra la bombola del gas e la colonna, si inietta il campione liquido: i vapori dei componenti escono dalla colonna in tempi diversi ed il pennino traccia una serie di picchi le cui aree sono proporzionali alle percentuali dei componenti la miscela. I campioni gassosi si immettono nella corrente del carrier mediante apposito dispositivo.

gascromatografia inversa Studio delle proprietà di una sostanza (es. un polimero) costituente la fase fissa in un gascromatografo, sulla quale passa un reattivo addizionato al carrier.

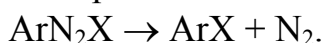
gasogeni Apparecchiature in cui si esegue la gassificazione dei carboni o di altri combustibili solidi o liquidi.

gasolio Frazione media della distillazione dei petroli, carburante per motori Diesel; t.e. = 250÷350 °C; NC = 47÷75; punto di infiammabilità > 65 °C.

gaspeite Min., sodio carbonato, Na₂CO₃.

gastrina Ormone stimolatore della produzione dei succhi gastrici.

Gattermann, reazione di Preparazione di derivati alogenati degli areni per azione catalitica del rame in polvere su un sale di diazonio:



gaulterilene Terpene, C₁₀H₁₆.

gaulterina Glucoside del primaverosio, C₁₈H₂₆O₁₂.

gauss (G) Unità fuori SI dell' induzione magnetica; 1 G = 10⁻⁴ T.

Gay-Lussac, legge dei volumi di Nelle stesse condizioni di temperatura e pressione, i volumi dei gas reagenti e quelli dei gas prodotti in una reazione in fase gassosa sono espressi con numeri interi. *Esempio.* Nella reazione $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ i rapporti volumetrici sono 1:3:2, equivalenti ai coefficienti di reazione.

Gay-Lussac, leggi di (→ Volta Gay-Lussac, leggi di).

gaylussite Min., carbonato $CaNa_2(CO_3)_2 \cdot 5H_2O$.

Gazz. Chim. It. Rivista: Gazzetta chimica italiana.

Gb 1. Gibbs. 2. Gilbert.

GBH Sodio γ -idrossibutanoato, psicoanalitico.

GBHA Indicatore chelometrico, $C_{14}H_{12}N_2O_2$.

GC Gascromatografia.

GCMS Gaschromatography-mass spectrometry

Gd Simb. del gadolinio, da *J. Gadolin*, chimico finlandese.

GDCH Glicerolo dicloridrina, $ClCH_2CH(OH)CH_2Cl$.

GDME (→ dimetilglicole).

GDP Acido guanosindifosforico.

Ge Simb. del germanio, da *Germania*.

gearksutite Min., idrossofluoruro $AlCa(OH)F_4 \cdot H_2O$.

gedrite Min., idrossosilicato $Al(Al,Si)_8(Mg,Fe)_6(F,OH)_2O_{22}$.

geenockite Min., cadmio solfuro, CdS .

gehlenite Min., silicato $Al_2CaMgSiO_7$.

geigerina Terpene $C_{15}H_{20}O_4$.

geigerinina Terpene, $C_{15}H_{22}O_4$.

Geiger-Müller, contatore di Misuratore di radioattività basato sulla ionizzazione prodotta in un gas al passaggio di radiazioni alfa o beta.

geikielite Min., magnesio titanato, $MgTiO_3$.

geina Glucoside, $C_{21}H_{30}O_{11}$.

geissina Alcaloide, $C_{19}H_{24}N_2O_2$.

geissospermina Alcaloide, $C_{40}H_{48}N_4O_3$.

gelatine commestibili Albuminoidi ottenuti da ossa e cartilagini.

gelazione, punto di Temperatura alla quale, in una policondensazione, la massa viscosa si trasforma in gele infusibile e insolubile nei solventi.

geldanamicina Antibiotico, $C_{29}H_{40}N_2O_9$.

gele di silice (→ silicagel).

geli Prodotti gelatinosi ricchi di liquido, risultanti dalla separazione della fase dispersa di un colloide liofilo per effetto della temperatura o dell'aggiunta di elettroliti.

geli fondamentali Geli cosmetici usati come eccipienti per geli speciali, dispersioni acquose di sostanze colloidali quali CMC, gomme e mucillagini vegetali oppure glicerolato d'amido.

gelificanti per alimenti Sostanze che danno consistenza ad un prodotto alimentare tramite la formazione di un gele (→ additivi per alimenti).

gelificazione, tempo di Intervallo di tempo occorrente per l'indurimento degli oli per vernici per azione della temperatura, in condizioni standard.

gelività Per un roccia, tendenza alla disgregazione per azione dell'aumento di volume che si verifica quando l'acqua presente congela.

gel-permeation (→ cromatografia).

gelsemico, acido (→ scopoletina).

gelsemina Alcaloide, $C_{20}H_{22}N_2O_2$, antinevralgico.

gelseminina Alcaloide, $C_{42}H_{47}N_3O_{14}$.

geminali, composti Composti nei quali vi sono due sostituenti sullo stesso atomo di carbonio; es. CH_2Br_2 .

gemmatina Colorante naturale, $C_{17}H_{12}O_7$.

genalene (→ benzonafte).

genatropina Ossido di atropina, $C_{17}H_{23}NO_4$.

geneserina (→ eseridina).

genicide Insetticida, $C_{13}H_8O_2$.

genisteina 1. Prunetolo, colorante naturale (CI 75610). 2. Alcaloide, $C_{17}H_{26}N_2$.

genistina Flavone, $C_{21}H_{20}O_{10}$.

genite 2,4-diclorofenile benzensolfonato, $C_6H_5SO_3C_6H_3Cl_2$, acaricida.

-geno Suffisso, dal gr. *ghenés*, generato.

genocodeina Codeina N-ossido, $C_{16}H_{21}NO_4$, narcotico.

genomorfinina Analgesico, $C_{17}H_{19}NO_4$.

genoscopolamina Parasimpaticolitico, $C_{17}H_{21}NO_5$.

genthelvite Min., silicato $Be_3Zn_4(SiO_4)_3$.

genthite Min., silicato $Mg_2Ni_2Si_3O_{10} \cdot 6H_2O$.

gentisica, aldeide 2,5-diidrossibenzaldeide, $(HO)_2C_6H_3CHO$.

gentisico, acido Acido 2,5-diidrossibenzoico, $(HO)_2C_6H_3COOH$, antipiretico.

gentisilico, alcole Alcole 2,5-diidrossibenzilico, $(HO)_2C_6H_3CH_2OH$.

gentisina Colorante naturale, $C_{14}H_{10}O_5$.

gentnerite Min., solfuro $Cr_{11}Cu_8Fe_3S_{18}$.

genziacaulina Glucoside, $C_{47}H_{60}O_{29}$.

genziamarina Glucoside, $C_{16}H_{20}O_{10}$.

genzianina Diidrossimetossixantone, $C_{14}H_{16}O_6$, colorante.

genzianosio Trisaccaride $C_{18}H_{32}O_{16}$, prodotto della condensazione di due molecole di glucosio ed una di fruttosio.

genzina Alcaloide, $C_{25}H_{28}O_{14}$.

genziobiosio Disaccaride $C_{12}H_{22}O_{11}$, prodotto della condensazione di due molecole di glucosio.

genziopicrina Antimalarico, $C_{16}H_{20}O_9$.

genziotriosio (\rightarrow genzianosio).

geochimica Chimica dei minerali e delle rocce,

geocronite Min., piombo tioantimoniato, $Pb_5Sb_2S_8$.

georgiadesite Min., piombo cloroarseniato, $Pb_3Cl_3AsO_4$.

geraniale (\rightarrow citrale).

geranico, acido Acido metildimetilottadienoico, $C_{10}H_{16}O_2$.

geranilgeraniolo Terpene $C_{20}H_{32}O$.

geranillinalolo Terpene $C_{20}H_{32}O$.

geranina Colorante (CI 15030).

geraniolo *Trans*-2-metil-7-dimetil-2,6-octadienolo, $(CH_3)_2C=CH(CH_2)_2C(CH_3)=CHCH_2OH$, terpene.

Gerber, tubi di Tubi graduati per la determinazione del grasso nel latte e nel burro.

gerbico, acido (\rightarrow tannino).

gerhardite Min., rame idrossonitrato, $Cu_2(OH)_3NO_3$.

germacrano Terpene $C_{15}H_{24}$.

germacrone Terpene $C_{15}H_{22}O$.

germanato Anione triossogermanato(IV), GeO_3^{2-} .

germani Idruri di germanio; es. germano GeH_4 , digermano Ge_2H_6 .

germanici, acidi Composti $GeO_2 \cdot nH_2O$.

germanicolo Terpene $C_{30}H_{48}$.

germanio Elemento chimico, semimetallo, gruppo 14, simb. Ge, Z = 32; m.a.r. = 72,59; t.f. = 937,4 °C; t.e. = 2830 °C; n.o. = 2, 4.

Il germanio (1° ekasilicio di Mendeleev) fu scoperto nel 1886 nel minerale argirodite (argento tiogermanato) da C.A. Winkler. Il germanio grigio è fragile ed è usato nell'industria elettronica. Piccole quantità di germanio aumentano la resistenza agli agenti chimici del rame e dell'acciaio.

germanite Min., solfuro Cu_7FeGeS_{10} .

germano Tetraidruo di germanio, GeH_4 .

germanuro Anione Ge^{4-} .

germicidi (\rightarrow battericidi).

germidina Alcaloide, $C_{34}H_{53}NO_{10}$.

germina 1. Eterociclico C_5H_5GeH . 2. Ipotensivo, $C_{27}H_{43}NO_8$.

gerovital Vitamina H₃, procaina + ematoporfirina.

gersdorffite Min., nichelio tioarseniuro, $NiAsS$.

gessatura Aggiunta di gesso al mosto, per eliminare parte dei tartrati.

gessatura, limite di Nei vini, massima concentrazione (1 g/l di SO_4^{2-} espresso come K_2SO_4) consentita dalla legge.

gesso comune Legante $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ ottenuto dalla pietra da gesso per riscaldamento a 150 °C, seguita da macinazione.

gesso fino Legante ($\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$) ottenuto dalla pietra da gesso per riscaldamento a 120 °C, seguito da macinazione spinta.

gesso morto (→ anidrite).

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

getters Sostanze (es. metalli alcalino-terrosi) usate per eliminare le ultime tracce di gas e vapori nei tubi elettronici sotto vuoto.

GeV Gigaelettronvolt.

geyserite Min., silice idrata, $\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$.

GH Growth hormone.

ghiaccio secco Diossido di carbonio, CO_2 .

ghiaie Materiali litodei a superficie tondeggianti distinte, secondo la granulometria, in *ghiaia* (40/71, 40/60, 25/40, 25/71), *ghiaietto* (15/25, 10/15) e *ghiaino* (5/10, 3/5).

ghise Leghe ferro-carbonio contenenti oltre l'1,5 % di C, ottenute per riduzione dei minerali di ferro con coke, in presenza di fondenti, negli altiforni o in forni elettrici; i fondenti si combinano con la ganga del minerale formando scorie, o loppe.

ghise bianche Ghise a struttura compatta, fusibili a 1000÷1200 °C, contenenti 2,5÷4 % di C come cementite; 1÷4 % di Mn; 0,01÷0,8 % di Si; ≈ 0,1 % di P; < 0,15 % di S.

ghise, classificazioni UNI delle (UNI 4366 e 5007)

Ghise gregge comuni non legate: di affinazione; per acciai; da fonderia, per la produzione di getti.

Ghise gregge comuni con particolari caratteristiche: contengono una maggiore o minore percentuale di carbonio rispetto alle ghise comuni, meno del 1 % o più del 6 % di Si; meno dello 0,7 % o più dell'1,5 % di Mn. *Ghise gregge legate:* contengono P, Si, Mn in percentuali superiori a quelle delle ghise comuni ed elementi come Cr, V, Mo e altri.

ghise grigie Ghise a struttura granulosa, fusibili a 1100÷1300 °C, contenenti 2÷3 % di C come grafite; 0,6÷1,2 % di Mn; 1÷2,5 % di Si; 0,1÷2,5 % di P; < 0,8 % di S.

ghise speculari Ferroleghie al 10÷12 % di manganese.

giada Min., silicato $\text{CaMg}_3(\text{SiO}_4)_2$.

giadeite Min., silicato $\text{AlNa}(\text{SiO}_3)_2$.

gialappina Glucoside, $\text{C}_{34}\text{H}_{56}\text{O}_{16}$.

giallo alizarina G Indicatore del pH (CI 14030).

giallo alizarina GG Indicatore del pH (CI 55005).

giallo alizarina R (→ giallo alizarina G).

giallo anilina Indicatore del pH (CI 11000).

giallo di antimonio Piombo antimoniato, $\text{Pb}_3(\text{SbO}_4)_2$, pigmento.
giallo antracene Colorante (CI 55015).
giallo di bario Bario cromato, BaCrO_4 , pigmento.
giallo brillante Indicatore del pH (CI 24890).
giallo burro (→ giallo metile).
giallo di cadmio Cadmio solfuro, CdS , pigmento.
giallo chinolina Colorante (CI 47005).
giallo Clayton (→ giallo titanio).
giallo clorazolo (→ giallo titanio).
giallo cobalto Potassio esanitrocobaltato(III), $\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$, pigmento.
giallo Congo Indicatore del pH, $\text{C}_{24}\text{H}_{18}\text{N}_5\text{NaO}_4\text{S}$.
giallo corallina Sale di sodio dell'acido rosolico.
giallo di cromo Piombo cromato + piombo solfato, pigmento.
giallo di ferro Pigmento a base di ossidi idrati di ferro.
giallo dimetile 4-dimetilammino-azo-benzene, $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$.
giallo indolenina Colorante (CI 48010).
giallo di Kassel Piombo ossicloruro, $\text{Pb}_8\text{O}_7\text{Cl}_2$, pigmento.
giallo di Lipsia (→ giallo di cromo).
giallo litopone Bario solfato + cadmio solfuro, pigmento.
giallo di Marte Pigmento a base di ossidi di ferro.
giallo metacromo Indicatore del pH, $\text{C}_{13}\text{H}_8\text{N}_3\text{NaO}_5$.
giallo metanile Indicatore del pH (CI 13065).
giallo metile Indicatore del pH, $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_5$.
giallo naftolo Colorante (CI 10316).
giallo di Napoli (→ giallo di antimonio).
giallo nicheltitanato Nichelio e antimonio titanato, pigmento.
giallo nitrazina Indicatore del pH (CI 14890).
giallo ocre Pigmento a base di ossidi di ferro.
giallo di Parigi (→ giallo cromo).
giallo patent Piombo ossicloruro, Pb_2OCl_2 , pigmento.
giallo reale Solfuro di arsenico, As_2S_3 , pigmento.
giallo resorcina (→ crisoina).
giallo salicina Colorante (CI 14025).
giallo di stronzio Stronzio cromato, SrCrO_4 , pigmento.
giallo Sudan 2-naftolazobenzene, $\text{HOC}_{10}\text{H}_6\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_5$, colorante.
giallo tiazolo Reagente per il magnesio (CI 19540).
giallo di Turner Piombo ossicloruro, $\text{Pb}_8\text{O}_7\text{Cl}_2$, pigmento.
giallo uranina (→ fluoresceina sodica).
giallo di zinco Zinco cromato, ZnCrO_4 , pigmento.
giambosina Alcaloide, $\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{NO}_3$.
giardino chimico Filamenti caratteristici ottenuti immergendo cristalli di sali colorati in soluzione di sodio silicato.
giavancina Antibiotico, $\text{C}_{15}\text{H}_4\text{O}_7$.
gibberellico, acido Fitormone, $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{O}_6$.
gibberelline Fitormoni.

gibbs (Gb) Unità fuori SI della concentrazione molare superficiale; $1 \text{ Gb} = 1 \mu\text{mol}/\text{m}^2$.

gibbsite Min., idrossido di alluminio, $\text{Al}(\text{OH})_3$.

giga (G) Prefisso moltiplicativo pari a 10^9 ovvero un miliardo (billion).

gigantina Allucinogeno, $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{NO}_3$.

gigantizzanti Fitoregolatori usati per ottenere piante o organi di piante più grandi del normale.

gillespite Min., silicato $\text{BaFeSi}_4\text{O}_{10}$.

gilsonite Varietà di bitume.

ginergen Ergotamina tartrato, $\text{C}_{70}\text{H}_{76}\text{N}_{10}\text{O}_{16}$, ipotensivo.

ginestra Fibra tessile proveniente dal libro del *Cytisus scoparius* e/o *Spartium junceum* (legge 26.11.1973, n. 883).

gingerone Terpene, $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_3$.

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

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

ginkgetina Colorante naturale, $\text{C}_{32}\text{H}_{22}\text{O}_{12}$.

ginocardina Glucoside, $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{NO}_3$.

ginorite Min., calcio borato, $\text{Ca}_3\text{B}_{14}\text{O}_{28} \cdot 8\text{H}_2\text{O}$.

ginoval Ipnotico, $\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}_2$.

giobertite (\rightarrow magnesite).

giorno solare medio (g,d) Unità fuori SI dell'intervallo di tempo; $1 \text{ d} = 8,64 \cdot 10^4 \text{ s}$.

gipsogenina Terpene, $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{O}_4$.

giro (\rightarrow angolo giro).

girolite Min., calcio idrogenosilicato, $\text{CaH}_2(\text{SiO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

gismondite Min., silicato $\text{Al}_2\text{CaSi}_4\text{O}_{12} \cdot n\text{H}_2\text{O}$.

gitagenina Steroide, $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{O}_4$.

gitalina Glucoside, $\text{C}_{28}\text{H}_{48}\text{O}_{10}$.

gitina Glucoside, $\text{C}_{55}\text{H}_{94}\text{O}_{28}$.

gitogenina Cardiotonico, $\text{C}_{27}\text{H}_{44}\text{O}_4$.

gitonina Glucoside, $\text{C}_{50}\text{H}_{82}\text{O}_{23}$, cardiotonico.

gitossigenina Cardiotonico, $\text{C}_{23}\text{H}_{34}\text{O}_5$.

gitossina Glucoside, $\text{C}_{41}\text{H}_{64}\text{O}_{14}$, cardiotonico.

giunti normalizzati Raccordi di vetro conici o emisferici, dalle misure standard, usati nei laboratori per il montaggio di apparecchiature anche complesse.

g/l Grammo al litro.

gladiolico, acido Antibiotico, $\text{C}_{11}\text{H}_{10}\text{O}_5$.

gladite Min., solfuro $\text{Bi}_5\text{CuPbS}_9$.

glafenina Analgesico, $\text{C}_{19}\text{H}_{17}\text{ClN}_2\text{O}_4$.

glaserite Min., solfato $\text{K}_3\text{Na}(\text{SO}_4)_2$.

glass-ceramic Materiale ottenuto per cristallizzazione controllata del vetro.

Glauber, sale di Sodio solfato, $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

glauberite Min., solfato $\text{CaNa}_2(\text{SO}_4)_2$.

glauc- Prefisso, dal gr. *glaukós*, azzurro.

glacucarbina Glucoside, $\text{C}_{25}\text{H}_{36}\text{O}_{10}$, amebicida.

glaucina Alcaloide, $\text{C}_{21}\text{H}_{25}\text{NO}_4$.

glaucocroite Min., silicato CaMnSiO_4 .

glaucodotite Min., tioarseniuro $(\text{Co,Fe})\text{AsS}$.

glaucofanite Min., silicato $\text{Al}_2\text{Mg}_3\text{Na}_2(\text{OH})_2\text{Si}_8\text{O}_{22}$.

glaucosite Min., silicato $(\text{Al,Fe,Mg})_2(\text{K,Na})(\text{OH})_2(\text{Si,Al})_4\text{O}_{10}$.

GLC Gas-liquid chromatography

gli- Prefisso, dal gr. *glykerós*, dolce.

gliadina (→ prolammina).

glibenclamide Ipoglicemizzante, $\text{C}_{23}\text{H}_{28}\text{ClN}_3\text{O}_5\text{S}$.

glibornurite Ipoglicemizzante, $\text{C}_{18}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_4\text{S}$.

gliburide Ipoglicemizzante, $\text{C}_{23}\text{H}_{18}\text{ClN}_3\text{O}_5\text{S}$.

glibutamide (→ carbutamide).

glibuzolo Ipoglicemizzante, $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}_2$.

glicano Parte glucidica di un glicoconjugato.

glicarbilammide Coccidiostatico, $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_2$.

glicemia Concentrazione del glucosio nel sangue.

glicerica, aldeide 2,3-diidrossi-propanale, $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CHO}$ (→ isomeri D e L).

glicerico, acido Acido 2,3-diidrossi-propanoico, $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$.

gliceridi Prodotti della esterificazione del glicerolo con una, due, tre molecole di acidi grassi: *monogliceridi*, *digliceridi*, *trigliceridi*.

glicerile Aggruppamento $\text{—CH}_2\text{CHCH}_2\text{—}$.

glicerile guaiacolato Espettorante, $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4$.

glicerina (→ glicerolo).

glicerocarbolico, acido Disinfettante, $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2\text{OC}_6\text{H}_5$.

glicerofosfato Anione $(\text{HO})_2\text{C}_3\text{H}_5\text{PO}_4^{2-}$.

glicerofosforico, acido Estere monofosforico del glicerolo, $(\text{HO})_2\text{C}_3\text{H}_5\text{H}_2\text{PO}_4$.

glicerolato d'amido Miscela di glicerolo e amido usata in cosmesi.

glicerolo Propantriolo, $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$.

gliciclammide Ipoglicemizzante, $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$.

glicidico, acido Acido epossipropanoico, $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{COOH}$.

glicidolo Epossipropanolo, $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$.

glicile Aggruppamento $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CO—}$.

glicilglicina Ammino-acetil-glicina, $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$.

glicina (Gly) Acido amminoacetico, $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$.

glicinio Catione $\text{HOOCCH}_2\text{NH}_3^+$.

glicirretico, acido Antiflogistico, $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{O}_4$.

glicirretina (→ glicirretico, acido).

glicirrizico, acido Educlorante, $\text{C}_{42}\text{H}_{62}\text{O}_{16}$.

glicirrizina (→ glicirrizico, acido).
gliclazide Ipoglicemizzante, $C_{15}H_{21}N_3O_3S$.
glicobiarsolo Amebicida, $C_8H_9AsBiNO_6$.
glicocolico, acido Coliglicina, $C_{26}H_{43}NO_6$.
glicociammina Acido guanidinacetico, $C_3H_7N_3O_2$.
glicocoleico, acido Acido biliare $C_{27}H_{45}NO_5$.
glicocolico, acido Acido biliare, $C_{26}H_{43}NO_6$.
glicocollo (→ glicina).
glicocongiugati Composti tra glucidi e lipidi (*glicolipidi*), peptidi (*glicopeptidi*) e protidi (*glicoproteine*).
glicogenasi Enzima che catalizza l'idrolisi del glicogeno.
glicogeno Polisaccaride dei tessuti animali.
glicolammide 2-idrossi-etanammide, $HOCH_2CONH_2$.
glicole (→ glicole etilenico).
glicole butilenico 1,3 1,3-butandiolo, $HOCH_2CH_2CH(OH)CH_2OH$.
glicole butilenico 1,4 Glicole tetrametilenico, 1,4-butandiolo, $HO(CH_2)_4OH$.
glicole cloridrina (→ cloridrina etilenica).
glicole dietilenico (→ diglicole).
glicole etilenico Etandiolo, $HO(CH_2)_2OH$.
glicole propilenico 1,2-propandiolo, $CH_3CH(OH)CH_2OH$.
glicole tetraetilenico (→ tetraglicole).
glicole tetrametilenico (→ glicole butilenico 1,4).
glicole trietilenico (→ triglicole).
glicole trimetilenico 1,3-propandiolo, $HO(CH_2)_3OH$.
glicoleucina (→ norleucina).
glicoli Dioli, alcoli contenenti due funzioni —OH.
glicolica, aldeide Idrossietanale, $HOCH_2CHO$.
glicolico, acido Acido idrossiacetico, $HOCH_2COOH$.
glicolile Aggruppamento $HOCH_2CO—$.
glicoliltiourea (→ tioidantoina).
glicolipidi (→ glicocongiugati).
glicolisi Trasformazione, attraverso una serie di sostanze, del glucosio in acido piruvico.
glicolurico, acido (→ idantoico, acido).
gliconico, acido (→ gluconico, acido).
gliconofillina Glucoside, $C_{21}H_{24}O_9$.
glicopeptidi (→ glicocongiugati).
glicopirrolato Parasimpaticolitico, $C_{19}H_{28}BrNO_3$.
glicoproteine (→ glicocongiugati).
gliessammide Ipoglicemizzante, $C_{16}H_{22}N_2O_3S$.
glifosato Erbicida, $C_3H_8NO_5P$.
glifosfina Firoormone, $C_4H_{11}NO_8P_2$.
glime 1,2-dimetossietano, $CH_3O(CH_2)_2OCH_3$.

glimidina Ipoglicemizzante, $C_{13}H_{15}N_3O_4S$.
gliodina Fungicida, $C_{22}H_{44}N_2O_2$.
gliossale Etandiale, $(CHO)_2$.
gliossaleidrossianile Reattivo per il calcio, $C_{14}H_{12}N_2O_2$.
gliossalico, acido Acido ossoacetico, $CHOCOOH$.
gliossalina (\rightarrow imidazolo).
gliossalone (\rightarrow imidazolone).
gliossieptide Ipoglicemizzante, $C_{20}H_{27}N_5O_5S$.
gliossilico, acido Acido diidrossiacetico, $(HO)_2CHCOOH$.
gliossima Gliossaldiossima, $HON=CHCH=NOH$.
gliotossina Antibiotico, $C_{13}H_{12}N_2O_4S_2$.
glipirimide Ipoglicemizzante, $C_{13}H_{18}ClN_3O_3S$.
glipizide Ipoglicemizzante, $C_{21}H_{27}N_5O_4S$.
gliprotazolo Ipoglicemizzante, $C_{11}H_{14}N_4O_2S_2$.
Gln Glutammina.

globar Sorgente di raggi infrarossi.

globina (\rightarrow emoglobina).

globularine Glucosidi, $C_{15}H_{20}O_8$ e $C_{30}H_{44}O_{14}$.

globuline Proteine semplici, insolubili in acqua, solubili nelle soluzioni saline, coagulabili per riscaldamento.

globulolo Terpene $C_{15}H_{25}O$.

glockerite Min., ferro solfato, $Fe_4SO_9 \cdot 6H_2O$.

gloriosina Alcaloide, $C_{33}H_{38}N_2O_9$.

gloriosolo Glucoside $C_{33}H_{56}O_6$.

glossmetri Fotometri per la misura della luminanza.

glove-box (\rightarrow dry-box).

glu- Prefisso, dal gr. *glykerós*, dolce.

Glu Acido glutammico.

glucagone Ormone prodotto dal pancreas, antagonista dell'insulina.

glucani Poliosidi del glucosio.

glucarico, acido Acido 2,3,4,5.tetraidrossi-esandioico, $HOOC(CHOH)_4COOH$.

glucico, acido (\rightarrow acrolattico, acido).

glucidi Idrati di carbonio o carboidrati, classificabili in *monosaccaridi* (triosi, $C_3H_6O_3$; tetrosi, $C_4H_8O_4$; pentosi, $C_5H_{10}O_5$; esosi: $C_6H_{12}O_6$; eptosi, $C_7H_{14}O_7$, ...) e *polisaccaridi*, prodotti della condensazione di due o più molecole di monosaccaridi.

glucinio Antico nome del berillio.

glucite Min., idrossosolfato $Be_4Ca(OH)_4(PO_4)_2 \cdot 0,5H_2O$.

glucitolo (\rightarrow sorbitolo).

glucoceirolina Glucoside $C_{11}H_{20}KNO_{11}S_3$.

gluocloralio (\rightarrow cloralosio).

glucocorticoidi Ormoni della corteccia surrenale, catalizzatori del metabolismo dei glucidi.

glucodruposio Glucoside $C_{24}H_{36}O_{18}$.

glucoeptonico, acido Acido 1,2,3,4,5,6-pentaidrossi-esanoico, $HOCH_2(CHOH)_5COOH$.

glucofori Aggruppamenti che conferiscono sapore dolce ad una sostanza; es. $—CH(OH)CH_2OH$.

glucofrangulina Glucoside $C_{27}H_{30}O_{14}$, lassativo.

glucofurone Lattone dell'acido gluconico, $C_6H_{10}O_6$.

glucogallico, acido Glucoside $C_{13}H_{16}O_{10}$.

glucogallina (\rightarrow glucogallico, acido).

gluonapina Glucoside $C_{11}H_{18}KNO_9S_2$.

gluonico, acido Acido 1,2,3,4,5-pentaidrossiesanoico, $HOCH_2(CHOH)_4COOH$.

glucoproteidi Proteine coniugate il cui gruppo prostetico è un residuo glucidico.

glucorone (\rightarrow glucuronolattone).

glucoronolattone Antireumatico, $C_6H_8O_6$.

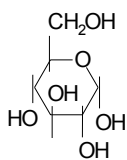
glucosammina 1,2,3,4-idrossi-5amminoesanale, $HOCH_2(CHOH)_3CH(NH_2)CHO$.

glucosani Polisaccaridi risultanti dalla condensazione di molte molecole di glucosio (amido, glicogeno, celluloso).

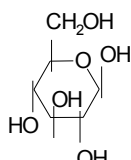
glucosidasi (\rightarrow maltasi).

glucosidi Eterosidi del glucosio, presenti nei vegetali.

glucosio 1,2,3,4,5-pentaidrossiesanale, $HOCH_2(CHOH)_4CHO$; la sua struttura è vicina a quella del cicloesano e la conformazione più stabile è quella a sedia; di essa esistono due anomeri, α -D-glucosio e β -D-glucosio.



α -D-glucosio



β -D-glucosio

glucosilsolfanilammide Battericida, $C_{12}H_{18}N_2O_7S$.

glucosolfone sodico Antilebbra, $C_{24}H_{34}N_2Na_2O_{18}S_3$.

glucovanillina Glucoside $C_{14}H_{18}O_8$.

glucuronico, acido Acido 1-osso-2,3,4,5-idrossiesanoico, $CHO(CHOH)_4COOH$.

gluoni Particelle di scambio, prive di massa e carica elettrica, ipotizzate per spiegare l'interazione nucleare forte.

gluserite Min., solfato $K_3Na(SO_4)_2$.

glutaconico, acido Acido pentendioico, $HOOCCH_2CH=CHCOOH$.

glutammico, acido (Glu) Acido 2-amminopentandioico, $\text{HOOCCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.

glutammina (Gln) Monoammide dell'acido glutammico, $\text{H}_2\text{NCO}(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$.

glutarica, aldeide Pentandiale, $(\text{CH}_2)_3(\text{CHO})_2$.

glutarico, acido Acido pentandioico, $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$.

glutazione ossidato Peptide $\text{C}_{20}\text{H}_{32}\text{N}_6\text{O}_{12}\text{S}_2$.

glutazione ridotto Peptide $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}_6\text{S}$.

gluteline Proteine semplici insolubili in acqua, nelle soluzioni saline e alcoliche, solubili in soluzioni acquose di acidi e di basi, coagulabili per riscaldamento.

glutenina (\rightarrow glutine).

glutetimmide Ansiolitico, $\text{C}_{13}\text{H}_{15}\text{NO}_2$.

glutine Proteina dei cereali e dei legumi, gliadina + glutenina.

glutinico, acido Acido pentindioico, $\text{HOCC}\equiv\text{CCH}_2\text{COOH}$.

glutinosina Antibiotico, $\text{C}_{40}\text{H}_{60}\text{O}_{16}$.

glutosio Glucide non fermentabile del melasso di canna da zucchero.

Gly Glicina.

glyodin Anticrittogamico, $\text{C}_{22}\text{H}_{44}\text{N}_2\text{O}_2$.

GmbH Gesellschaft mit beschränkter haftung, Società a responsabilità limitata.

gmelinite Min., silicato $(\text{Ca},\text{Na}_2)\text{Al}_2\text{Si}_3\text{O}_{12}$.

GMP Acido guanoinmonofosforico, $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_5\text{O}_8\text{P}$.

gneiss Rocce metamorfiche grigie, rossastre, giallognole (es. beole, serizzi).

gnoscopina Antitussivo, $\text{C}_{22}\text{H}_{23}\text{NO}_7$.

GNV Indicatore chelometrico, $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{N}_4\text{O}_5$.

goccia (gc) Per convenzione, $0,1 \div 0,3$ ml.

gocce brillantine Colliri contenenti coloranti azzurri che fanno apparire gli occhi più limpidi e ravvivano la tinta dell'iride.

gocciolamento, punto di Per un grasso lubrificante, temperatura alla quale cade la prima goccia del prodotto, per riscaldamento in apparecchi standardizzati.

goethite Min., idrossido di ferro $\text{FeO}(\text{OH})$.

goitrina Antitiroideo, $\text{C}_9\text{H}_7\text{NOS}$.

Golay, rivelatore di Dispositivo usato negli spettrofotometri IR, basato sull'aumento della pressione di un gas per effetto delle radiazioni calorifiche.

goldfieldite Solfuro $\text{Cu}_{12}(\text{Te},\text{Sb},\text{As})_4\text{S}_{13}$.

gomma butilica Elastomero sintetico ottenuto polimerizzando butadiene con isobutilene; l'unità strutturale è $\dots\text{---CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{---}\dots$

gomma corallo Poliisoprene sintetico.

gomma cristalli (\rightarrow destrine).

gomma, fibre di Fibre costituite sia da poliisoprene naturale o sintetico, sia da uno o più dieni polimerizzati con o senza uno o più monomeri vinilici che, allungata sotto una forza di trazione fino a raggiungere tre volte la lunghezza iniziale, riprende rapidamente e sostanzialmente tale lunghezza non appena cessa la trazione (legge 26.11.1973, n. 883).

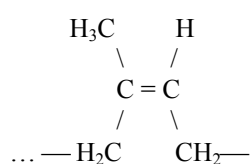
gomma fredda Elastomero butadienico-stirenico ottenuto per polimerizzazione a bassa temperatura.

gomma GR-A (→ gomma NBR).

gomma GR-S (→ gomma SBR).

gomma inorganica Polimero avente catena ripetitiva
 $\dots -\text{NP}(\text{Cl}_2)\text{N}- \dots$

gomma naturale *cis*-poliisoprene; l'unità ripetitiva è



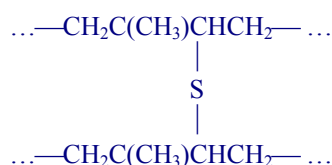
gomma NBR Elastomero sintetico ottenuto polimerizzando butadiene e acrilonitrile; l'unità strutturale è $\dots -\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{CN})\text{CH}_2 - \dots$

gomma policloroprenica Elastomero ottenuto per polimerizzazione del clorobutadiene (cloroprene); l'unità strutturale è
 $\dots -\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}(\text{Cl})\text{CH}_2 - \dots$

gomma SBR Elastomero sintetico ottenuto polimerizzando butadiene e stirene; l'unità strutturale è $\dots -\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{CH}_2 - \dots$

gomma vapore (→ destrine).

gomma vulcanizzata Gomma naturale trattata con zolfo o composti dello zolfo, in presenza di additivi; atomi di zolfo si fissano tra due atomi di carbonio insaturi di due catene poliisopreniche



gommalacca Sostanza colloidale prodotta da insetti.

gomme attuali Residui non volatili di una benzina, espresse in mg/100 ml, determinate per evaporazione in condizioni standard.

gomme potenziali Residui non volatili di una benzina, espresse in mg/100 ml, determinate dopo ossidazione accelerata in condizioni standard.

gomme sintetiche (→ elastomeri).

gomme termoplastiche Copolimeri a blocchi con sequenze elastomeriche e polistireniche; queste ultime fungono da ponti di reticolazione cosicché, a

temperature minori della temperatura di transizione vetrosa, il polimero si composta come una gomma vulcanizzata, mentre a temperature superiori diventa stampabile ed estraribile come i normali termoplasti.

gomme vegetali Sostanze colloidali secrete da piante, costituite da arabani e altri esosani; es. gomma arabica, gomma adragante.

gommine (→ bandoline).

gommosogenina Terpene $C_{30}H_{48}O_3$.

gon (→ grado centesimale).

gonadotropine Ormoni dell'ipofisi.

gonano Steroide $C_{17}H_{15}$.

gondoico, acido Acido 11-eicosenoico, $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_9COOH$.

gonfianti Sostanze le quali, per azione della temperatura o di agenti chimici, liberano grandi quantità di gas; sono usate nella produzione di materiali espansi.

gonnardite Min., silicato $Al_{18}Ca_2Na_4Si_{12}O_{40} \cdot 14H_2O$.

Gooch, crogioli di Crogioli di porcellana dal fondo bucherellato, usati un tempo nei laboratori per filtrazioni e successivi essiccamento e pesata del residuo.

goongarrite Min., solfuro $Bi_2Pb_4S_7$.

gorceissite Min., fosfato $Al_6Ba_3P_4O_{21} \cdot 7H_2O$.

gordonite Min., fosfato $Al_2MgP_2O_9 \cdot 9H_2O$.

gorgonina Scleroproteina contenente bromo e iodio.

gorgosterolo Steroide $C_{30}H_{50}O$.

goslarite Min., zinco solfato, $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$.

gossipolo Polifenolo naturale, $C_{30}H_{30}O_8$.

gossypetina Colorante naturale (CI 75750).

gossypitrina Glucoside $C_{21}H_{20}O_{13}$.

GOT Glutammico-ossalacetico-transaminasi, enzima.

gowerite Min., calcio borato, $CaB_6O_{10} \cdot 5H_2O$.

gox Gaseous oxygen.

goyazite Min., idrossosolfato $Al_3Sr(OH)_5(PO_4)_2 \cdot H_2O$.

Gouy, bilancia di Strumento per la determinazione della suscettività magnetica.

GPC Gel-permeation chromatography.

GPDH Glucosiofosfato-deidrogenasi, enzima.

GPI Glucosiofosfato-isomerasi, enzima.

GPL Gas di petrolio liquefatti, miscele di propano e butano liquidi.

GPT Glutammico-piruvica-transaminasi, enzima.

gr Grain.

GR-A (→ NBR).

grado centesimale ($^{\circ}c$) Detto anche *gon*, unità fuori SI dell'angolo piano; $1^{\circ}c \approx 1,6 \cdot 10^{-2}$ rad.

grado sessagesimale ($^{\circ\text{S}}$) Unità fuori SI dell' *angolo piano*; $1^{\circ\text{S}} \approx 1,7 \cdot 10^{-2}$ rad.

-grafia Suffisso, dal gr. *γράφειν*, scrivere.

grafite Varietà allotropica del carbonio, romboedrica.

grafitico, osido Prodotto dell'ossidazione della grafite con una miscela di potassio nitrato, acido nitrico e acido solforico.

graft-polimeri (\rightarrow copolimeri).

grafonite Min., fosfato $(\text{Ca,Fe,Mn})_3(\text{PO}_4)_2$.

Graham, legge di I quadrati dei tempi impiegati da due gas ad effluire da un foro capillare, sono direttamente proporzionali alle rispettive densità gassose e alle rispettive masse molecolari relative.

Graham, sale di Sodio octadecaosso-esafosfato(V), $\text{Na}_6\text{P}_6\text{O}_{18}$.

grain (gr) Unità a.s. della massa; $1 \text{ gr} \approx 65 \text{ mg}$.

gramicidina C Antibiotico, $\text{C}_{60}\text{H}_{92}\text{N}_{12}\text{O}_{10}$.

graminina Polisaccaride $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$.

grammatura (\rightarrow massa lineica).

grammo (g) Sottomultiplo del kilogrammo; $1 \text{ g} = 10^{-3} \text{ kg}$.

grammo-atomo (\rightarrow mole).

grammo equivalente (\rightarrow equivalente).

grammo-formula (\rightarrow mole).

grammo-ione (\rightarrow mole).

grammo al litro (g/l) 1. Unità fuori SI della concentrazione di una soluzione, grammi di soluto presenti in 1 l di soluzione. 2. Unità fuori SI della massa volumica ($1 \text{ g/l} = 1 \text{ kg/m}_3$).

grammo-molecola (\rightarrow mole).

gramolatura Battitura, per separare le fibre, degli steli di lino, canapa, iuta.

Gram, tintura di Soluzione acquoso-alcolica di metilviolettto 6B usata in batteriologia.

granati Min., silicati $(\text{Al,Cr,Fe,Ti})_2(\text{Ca,Fe,Mg,Mn})_3(\text{SiO}_4)_3$.

granaticina A Antibiotico, $\text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{O}_{10}$.

granato almandino Min., silicato $\text{Al}_2\text{Fe}_3(\text{SiO}_4)_3$.

granato bianco (\rightarrow leucite).

granato piropo Min., silicato $\text{Al}_2\text{Mg}_3(\text{SiO}_4)_3$.

grandezze fisiche Enti introdotti nella descrizione di un fenomeno fisico, suscettibili di misurazione.

Le *grandezze estensive* (es. massa, volume) dipendono dall'estensione del sistema considerato. Le *grandezze intensive* (es. temperatura, pressione, indice di rifrazione) sono indipendenti dalla quantità di materia ed il loro valore può variare in ogni punto del sistema considerato.

graniglia (\rightarrow pietrischi).

graniti Rocce vulcaniche costituite da quarzo, feldspato, mica.
granulometria (→ analisi granulometrica).

Tab. G/1. Grandezze e unità SI fondamentali e supplementari.

Grandezza	Unità di misura		
lunghezza	<i>l</i>	metro	m
massa	<i>m</i>	kilogrammo	kg
tempo	<i>t</i>	secondo	s
corrente elettrica	<i>I</i>	ampere	A
temperatura	<i>T</i>	kelvin	K
intensità luminosa	<i>I</i>	candela	cd
quantità di sostanza	<i>n</i>	mole	mol
angolo piano	α, β, γ	radiante	rad
angolo solido	ω, Ω	steradiane	sr

grappier Residuo della setacciatura delle calce idrauliche.

grassello Impasto di calce e acqua in rapporto 1:3÷1:4.

grassi animali e vegetali Sostanze solide, semisolide e liquide (oli) costituite da trigliceridi, acidi grassi e altre sostanze (→ lipidi).

Classificazione secondo Bailey: *Grassi di latte, burri. Oli laurini* (es. oli di palma e di cocco). *Burri vegetali* (es. burro di cacao). *Grassi di animali terrestri* (es. sego, strutto). *Oli oleino-linoleinici* (la maggioranza degli oli commestibili). *Oli erucinici* (es. oli di colza e ravizzone). *Oli linoleinici* (es. oli di lino e di soia). *Oli di acidi coniugati* (es. olio di legno di Cina). *Oli di animali marini. Oli ossidrilati* (es. olio di ricino).

grassi lubrificanti Miscele di oli lubrificanti con saponi alcalini e alcalino-terrosi. I *grassi per cuscinetti* hanno penetrazione 175÷340 e punto di gocciolamento 180÷185. I *grassi per autoveicoli* hanno penetrazione 250÷350 e punto di gocciolamento > 165.

grassi sintetici Gliceridi ottenuti per esterificazione del glicerolo con acidi grassi prodotti per ossidazione degli alcani.

grasso di bario Lubrificante a base di saponi di bario.

gratonite Min., piombo tioarseniuro, $Pb_9As_4S_{13}$.

gravimetria (→ analisi gravimetrica).

gravimetrico, fattore In un'analisi ponderale, rapporto molare tra la sostanza da determinare e il prodotto dell'essiccamento, o della calcinazione.

gravitazione universale, costante di (*G*) Detta anche *costante di Cavendish*, costante di proporzionalità nell'equazione di Newton $F = G m_1 m_2 / d^2$, in cui m_1 e m_2 sono le masse di due oggetti alla distanza d e F la forza di attrazione che insorge tra i due. $G = 6,672 \cdot 10^{-11} \text{ N m}^2/\text{kg}^2$.

gray (Gy) Unità SI della dose assorbita, dose assorbita da 1 kg di materia attraversata da una radiazione ionizzante avente l'energia di 1 J. $1 \text{ Gy} = \text{J/kg}$.

gravitoni Particelle di scambio, prive di massa e carica elettrica, ipotizzate per spiegare l'interazione gravitazionale.

graziolina Glucoside $\text{C}_{43}\text{H}_{70}\text{O}_{15}$.

grazioside Glucoside $\text{C}_{42}\text{H}_{68}\text{O}_{14}$.

greenockite Min., cadmio solfuro, CdS .

Gregory, sale di Morfina cloridrato + codeina cloridrato.

greificati Piastrelle per pavimentazione in gres ceramico.

greificazione, punto di Temperatura alla quale i granuli di un materiale ceramico si saldano tra loro.

gres Ceramica colorata a pasta compatta.

gres porcellanato Ceramica a pasta porosa colorata, ricoperta con l'ingobbio (pasta bianca o colorata fluidificata).

grex Unità fuori SI della massa lineica, o *titolo*, dei prodotti tessili; $1 \text{ grex} = 10^{-5} \text{ kg/m}$.

griceite Min., litio fluoruro, LiF .

Griess, reattivo di Acido solfanilico + 1-naftilammina, reagente per i nitriti.

grifite Min., idrossosolfato $(\text{Al,Ca,Fe,Na})\text{Mn}_4(\text{OH})_4(\text{PO}_4)_5$.

grigio Oggetto in grado di assorbire parzialmente le radiazioni luminose senza esercitare azione selettiva sulle varie lunghezze d'onda, come fanno gli oggetti colorati.

Grignard, reattivi di Soluzioni in etere etilico, o in altri solventi, di alogenuri di alchilmagnesio RMgX o di arilmagnesio ArMgX , usati per la sintesi di *idrocarburi* (per idrolisi); *alcoli primari* (con formaldeide); *alcoli secondari* (con altre aldeidi); *alcoli terziari* (con chetoni); *acidi carbossilici* (con diossido di carbonio). Es. $\text{ClMgC}_2\text{H}_5 + \text{HOH} \rightarrow \text{ClMgOH} + \text{C}_2\text{H}_6$.

grindelolo Glucoside $\text{C}_{23}\text{H}_{36}\text{O}_4$.

griolite Min., calcio silicato, $\text{CaSi}_3\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

griseina Antibiotico, $\text{C}_{40}\text{H}_{61}\text{FeN}_{10}\text{O}_{20}\text{S}$.

griseofulvina Antimicotico, $\text{C}_{17}\text{H}_{17}\text{ClO}_6$.

griseoviridina Antibiotico, $\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}_7\text{S}$.

grisou Gas delle miniere di carbone, miscela esplosiva di idrocarburi e polvere di carbone.

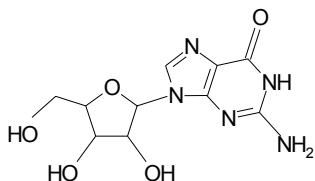
grossularite Min., silicato $\text{Al}_2\text{Ca}_3(\text{OH})_2(\text{SiO}_4)_3$.

Grotthus, catena di Meccanismo elettronico di trasferimento di H^+ e OH^- in una cella elettrolitica.

GRP Glass reinforced plastic.

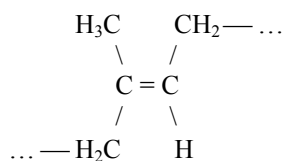
GR-RH Growth hormone-releasing factor.

- GR-S** (→ SBR).
- grueningite** Min., bismuto tiotellururo, Bi_4TeS_3 .
- grume di botte** (→ fecce).
- grunerite** Min., ferro idrossosilicato, $\text{Fe}_7(\text{OH})_2\text{Si}_8\text{O}_{22}$.
- GSC** Gas-solid chromatography.
- GSH** (→ glutazione ridotto).
- GSSG** (→ glutazione ossidato).
- GTP** Acido guanosintrifosforico, $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_5\text{O}_{14}\text{P}_3$.
- guadagno** (→ livello di attenuazione e di guadagno).
- guaiacetina** Sodio pirocatecolato, $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{COONa}$.
- guaiacile** Aggruppamento $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4-$.
- guaiacolo** 2-metossifenolo, $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$.
- guaiano** Terpene $\text{C}_{15}\text{H}_{24}$.
- guaiapato** Antitussivo, $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{NO}_4$.
- guaiazulene** Dimetil-isopropil-azulene, $\text{C}_{15}\text{H}_{18}$, antireumatico.
- guaiene** Dimetil-naftalene, $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$.
- guaiolo** (→ tiglica, aldeide).
- guaitillina** Antiasmatico, $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_6$.
- guameciclina** Antibiotico, $\text{C}_{29}\text{H}_{38}\text{N}_8\text{O}_8$.
- guanaciclina** Ipotensivo, $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{N}_4$.
- guanajuate** Min., bismuto seleniuro, Bi_2Se_3 .
- guanetidina** Ipotensivo, $\text{C}_{10}\text{H}_{22}\text{N}_4$.
- guanidina** Imminourea, $(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}=\text{NH}$.
- guanidina cloridrato** Guanidinio cloruro, $(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}=\text{NH}_2\text{Cl}$.
- guanidina nitrato** Guanidinio nitrato, $(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}=\text{NH}_2\text{NO}_3$.
- guanidinacetico, acido** Ammidino-glicina, $\text{C}_3\text{H}_7\text{N}_3\text{O}_2$.
- guanidinio** Catione $(\text{NH}_2)_2\text{C}=\text{NH}_2^+$.
- guanidopropionico, acido** (→ alacreatina).
- guanile** Aggruppamento $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})-$.
- guanilguanidina** Biguanile, $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})\text{NHC}(=\text{NH})\text{NH}_2$.
- guanilici, acidi** Acidi nucleici $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_5\text{O}_8\text{P}$.
- guanilnitrosammia** (→ tetrazene).
- guanilurea** Diciandiammidina, $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})\text{NHCONH}_2$.
- guanina** 6-idrossi-2-amminopurina, $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}_5\text{O}$.
- guano** Escrementi e scheletri di uccelli marini (Cile, Perù), concime azotato-fosfatico.
- guanocloro** Ipotensivo, $\text{C}_9\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{N}_4\text{O}$.
- guanosina** Nucleoside, $\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}_5\text{O}_5$.



guanosina

- guanosano** Ipotensivo, $C_{10}H_{13}N_3O_2$.
guanovulite Min., solfato $(NH_4,K)_3(SO_4)_6 \cdot 4H_2O$.
guanti liquidi (→ creme barriera).
guaranina Alcaloide, $C_8H_{10}N_4O_2$.
gudmundite Min., ferro tioantimoniuro, $FeSbS$.
guernerite Min., calcio idrogenoarseniato, $Ca_5H_2(AsO_4)_4 \cdot 9H_2O$.
guetolo 2-etossifenolo, $C_2H_5OC_6H_4OH$.
guitemannite Min., piombo arsenito, $Pb_3(AsO_3)_2$.
Guldberg e Waage, legge di (→ azione di massa, legge dell').
gulitolo Esanesolo $HOCH_2(CHOH)_4CH_2OH$.
gulonico, acido Acido 1,2,3,4,5-pentaidrossiesanoico, $HOCH_2(CHOH)_4COOH$.
gulosio 1,2,3,4,5-pentaidrossioetanale, $HOCH_2(CHOH)_4CHO$.
gummite Min., acido uranico, H_2UO_4 .
gurjunene Terpene $C_{15}H_{24}$.
gution (→ azifos metile).
guttalax[®] Sodio picosolfato, $C_{18}H_{13}NNa_2O_8S_2$, lassativo.
guttaperca *trans*-poliisoprene; l'unità ripetitiva è



- guvacina** Alcaloide, $C_6H_9NO_2$.
guvacolina Alcaloide, $C_7H_{11}NO_2$.
guzjuneni Terpeni $C_{15}H_{24}$.
Gy Gray.