

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

1-propanol	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH
2-pentanone	CH ₃ (CH ₂) ₂ COCH ₃
2-propanol	CH ₃ CHOHCH ₃
2-propanone	CH ₃ COCH ₃
3-pentanone	CH ₃ CH ₂ COCH ₂ CH ₃
Acétate	CH ₃ COO ⁻
Acétate d'éthyle	C ₂ H ₅ COOCH ₃
Acétate de méthyle	CH ₃ COOCH ₃
Acétate de sodium	CH ₃ COONa
Acétique, acide	CH ₃ COOH
Acétone	CH ₃ COCH ₃ ou (CH ₃) ₂ CO
Acétylène	C ₂ H ₂
Acide acétique	CH ₃ COOH
Acide acétylsalicylique	C ₆ H ₄ COOHOCOCH ₃
Acide aminé	NH ₂ CHCOOH-R
Acide benzoïque	C ₆ H ₅ COOH
Acide borique	H ₃ BO ₃
Acide bromhydrique	HBr
Acide carbonique	H ₂ CO ₃
Acide carboxylique	R-COOH
Acide chloracétique	ClCH ₂ COOH
Acide chloreux	HClO ₂
Acide chlorhydrique	HCl
Acide chlorique	HClO ₃
Acide cyanhydrique	HCN
Acide éthanoïque	CH ₃ COOH
Acide fluorhydrique	HF
Acide formique	HCOOH
Acide hypochloreux	HClO
Acide hyposulfureux	H ₂ S ₂ O ₃
Acide iodhydrique	HI
Acide lactique	CH ₃ CHOHCOOH
Acide laurique	C ₁₁ H ₂₃ COOH
Acide méthanoïque	HCOOH
Acide nitreux	HNO ₂
Acide nitrique	HNO ₃
Acide oléique	C ₁₈ H ₃₄ O ₂
Acide palmitique	C ₁₅ H ₃₁ COOH

Acide perchlorique	HClO ₄
Acide phénique	C ₆ H ₅ OH
Acide phosphoreux	H ₃ PO ₃
Acide phosphorique	H ₃ PO ₄
Acide propanoïque	CH ₃ CH ₂ COOH
Acide stéarique	C ₁₇ H ₃₅ COOH
Acide sulfhydrique	H ₂ S
Acide sulfureux	H ₂ SO ₃
Acide sulfurique	H ₂ SO ₄
Acide, chlorure d'	R-COCl
Actinium	Ac
Alanine	NH ₂ CHCOOHCH ₃
Albumine	(NH ₂ CHCOOH-R) _n
Alcali	NaOH ou KOH
Alcali Volatil	NH ₃
Alcane	CH ₃ (CH ₂) _n CH ₃
Alcool	R-OH
Alcool à longue chaîne	CH ₃ ...CH ₂ OH
Alcool méthylique	CH ₃ OH
Alcool primaire	R-CH ₂ OH
Aldéhyde	R-CHO
Alumine	Al ₂ O ₃
Aluminium	Al
Aluminium III, hexaaqua-	(Al(H ₂ O) ₆) ³⁺
Aluminium, hydroxyde d'	Al(OH) ₃
Aluminium, nitrate d'	Al(NO ₃) ₃
Aluminium, oxyde d'	Al ₂ O ₃
Aluminium, sulfate d'	Al ₂ (SO ₄) ₃
Aluminium, sulfate de potassium et d'	KAl(SO ₄) ₂ x 12H ₂ O
Alun	KAl(SO ₄) ₂ x 12H ₂ O
Américium	Am
Amiante	Ca ₂ Mg ₅ (Si ₄ O ₁₁) ₂ (OH) ₂
Amide	R-CON-R''
Amidon	(C ₆ H ₁₀ O ₅) _n
Amine	R-CN-R''
Aminé, acide	NH ₂ CHCOOH-R
Ammoniac	NH ₃
Ammoniac, sel	NH ₄ Cl

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Ammoniaque	NH ₄ OH
Ammonium	NH ⁴⁺
Ammonium, chlorure d'	NH ₄ Cl
Ammonium, hydroxyde d'	NH ₄ OH
Ammonium, sulfate d'	(NH ₄) ₂ SO ₄
Ammonium, sulfate de fer II et	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ x 6H ₂ O
Anhydride	R-COOCO-R'
Aniline	C ₆ H ₅ NH ₂
Antimoine	Sb
Antimoine III, sulfure d'	Sb ₂ S ₃
Antimoine, sesquisulfure d'	Sb ₂ S ₃
Argent	Ag
Argent, blanc d'	PbCO ₃ Pb(OH) ₂
Argent, bromure d'	AgBr
Argent, nitrate d'	AgNO ₃
Argon	Ar
Arsenic	As
Aspirine	C ₆ H ₄ COOHOCOCH ₃
Astate	At
Azote	N
Azote gazeux	N ₂
Azote, dioxyde d'	NO ₂
Azote, hémipentoxyde d'	N ₂ O ₅
Azote, iodure d'	NI ₃
Azote, monoxyde d'	NO
Azote, sesquioxyde d'	N ₂ O ₃
Barite	Ba(OH) ₂
Baryum	Ba
Baryum, hydroxyde de	Ba(OH) ₂
Bauxite	Al ₂ O ₃ x 2H ₂ O
Benzaldéhyde	C ₆ H ₅ CHO
Benzène	C ₆ H ₆
Benzoïque, acide	C ₆ H ₅ COOH
Benzoïque, sulfimide	o-C ₆ H ₄ SO ₂ NHCO
Benzyle	R-CH ₂ C ₆ H ₅
Berkélium	Bk
Béryllium	Be
Béryllium, hydroxyde de	Be(OH) ₂

Béryllium, oxyde de	Be ₂ O
Béryllium, phosphate de	Be ₃ PO ₄
Beurre de zinc	ZnCl ₂ x 3H ₂ O
Bicarbonate	HCO ₃ ⁻
Bicarbonate de potassium	K ₂ CO ₃
Bicarbonate de soude	NaHCO ₃
Bichlorure d'étain	SnCl ₂
Bichromate de potassium	K ₂ CR ₂ O ₇
Bioxyde de manganèse	MnO ₂
Bismuth	Bi
Blanc d'argent	PbCO ₃ Pb(OH) ₂
Blanc de Troyes	CaCO ₃
Blanc de zinc	ZnO
Blende	ZnS
Bohrium	Bh
Borate de sodium	Na ₂ B ₄ O ₇
Borax	Na ₂ B ₄ O ₇ x 10H ₂ O
Bore	B
Borique acide	H ₃ BO ₃
Brome	Br
Brome gazeux	Br ₂
Bromhydrique, acide	HBr
Bromure	Br ⁻
Bromure d'argent	AgBr
Bromure d'hydrogène	HBr
Bromure de potassium	KBr
Butan-1-ol	CH ₃ (CH ₂) ₃ OH
Butan-2-ol	CH ₃ CHOHCH ₂ CH ₃
Butane	CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₃ ou C ₄ H ₁₀
Butanone	CH ₃ CH ₂ COCH ₃
Cadmium	Cd
Cadmium, sulfate de	CdSO ₄
Calcaire	CaCO ₃
Calcium	Ca
Calcium, carbonate de	CaCO ₃
Calcium, carbure de	CaC ₂
Calcium, chlorure de	CaCl ₂
Calcium, dihydrogénophosphate de	Ca(H ₂ PO ₄) ₂

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Calcium, hydroxyde de	Ca(OH) ₂
Calcium, nitrate de	Ca(NO ₃) ₂
Calcium, oxyde de	CaO
Calcium, phosphate de	Ca ₃ (PO ₄) ₂
Calcium, silicate hydraté de magnésium et de	Ca ₂ Mg ₅ (Si ₄ O ₁₁) ₂ (OH) ₂
Californium	Cf
Calomel	Hg ₂ Cl ₂
Carbamide	CO(NH ₂) ₂
Carbonate	CO ₃ ²⁻
Carbonate d'hydrogène	H ₂ CO ₃
Carbonate de calcium	CaCO ₃
Carbonate de sodium	Na ₂ CO ₃
Carbone	C
Carbone, dioxyde de	CO ₂
Carbone, monoxyde de	CO
Carbone, oxyde de	CO ₂
Carbonique, acide	H ₂ CO ₃
Carbonique, gaz	CO ₂
Carbonyle, chlorure de	COCl ₂
Carborundum	SiC
Carboxylique, acide	R-COOH
Carbure	CaC ₂
Carbure de calcium	CaC ₂
Carbure de silicium	SiC
Caustique, potasse	KOH
Caustique, soude	NaOH
Cellulose	(C ₆ H ₁₀ O ₅) _n
Cérium	Ce
Césium	Cs
Césium, hydroxyde de	CsOH
Cétone	R-CCOC-R'
Charbon actif	C
Chaux	CaCO ₃
Chaux éteinte	Ca(OH) ₂
Chaux sodée	NaOH et CaO mélangés
Chaux vive	CaO
Chaux, chlorure de	CaOCl ₂
Chaux, eau de	Ca(OH) ₂

Chaux, hypochlorite de	CaOCl ₂
Chloracétate	ClCH ₂ COO ⁻
Chloracétique, acide	ClCH ₂ COOH
Chlorate	ClO ₃ ⁻
Chlorate d'hydrogène	HClO ₃
Chlorate de potassium	KClO ₃
Chlorate de sodium	NaClO ₃
Chlore	Cl
Chlore gazeux	Cl ₂
Chlore, hémioxyde de	Cl ₂ O
Chlore, hémipentoxyde de	Cl ₂ O ₇
Chloreux, acide	HClO ₂
Chlorhydrique, acide	HCl
Chlorhydrique, gaz	HCl
Chlorique, acide	HClO ₃
Chlorite	ClO ₂ ⁻
Chlorobenzène	C ₆ H ₅ Cl
Chloroéthane	CH ₃ CH ₂ Cl
Chloroéthène	CH ₂ CHCl
Chlorométhane	CH ₃ Cl
Chlorure	Cl ⁻
Chlorure d'acide	R-COCl
Chlorure d'ammonium	NH ₄ Cl
Chlorure d'hydrogène	HCl
Chlorure d'or I	AuCl
Chlorure de calcium	CaCl ₂
Chlorure de carbonyle	COCl ₂
Chlorure de chaux	CaOCl ₂
Chlorure de cuivre	CuCl ₂
Chlorure de magnésium	MgCl ₂
Chlorure de méthyle	CH ₃ Cl
Chlorure de potassium	KCl
Chlorure de silicium IV	SiCl ₄
Chlorure de sodium	NaCl
Chlorure de zinc	ZnCl ₂
Chlorure ferreux II	FeCl ₂
Chlorure hypovanadeux	VCl
Chlorure mercurieux	Hg ₂ Cl ₂
Chlorure pervanadique	V ₂ Cl ₅

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Chlorure vanadeux	V_2Cl_3
Chlorure vanadique	VCl_2
Chromate	CrO_4^{2-}
Chromate de potassium	K_2CrO_4
Chrome	Cr
Chromeux, oxyde	Cr_2O_3
Chromique, oxyde	CrO_3
Cinabre	HgS
Cobalt	Co
Craie	$CaCO_3$
Cuisine, sel de	NaCl
Cuivre	Cu
Cuivre I	Cu^+
Cuivre I, oxyde de	Cu_2O
Cuivre II	Cu^{2+}
Cuivre II, hydroxyde de	$Cu(OH)_2$
Cuivre II, oxyde de	CuO
Cuivreux	Cu^+
Cuivre, chlorure de	$CuCl_2$
Cuivre, sulfate de	$CuSO_4$
Cuivre, sulfure de	CuS
Cuivreux, oxyde	Cu_2O
Cuivrique	Cu^{2+}
Cuivrique, oxyde	CuO
Curium	Cm
Cyanhydrique, acide	HCN
Cyanure	CN^-
Cyanure de potassium	KCN
Cyclohexane	$(CH_2)_6$ ou C_6H_{12}
Décane	$CH_3(CH_2)_8CH_3$
Désoxyribose	$C_5H_{10}O_4$
Dextrose	$C_6H_{12}O_6 \times H_2O$
Diazote, monoxyde de	N_2O
Diazote, pentoxyde de	N_2O_5
Diazote, trioxyde de	N_2O_3
Dichlorométhane	CH_2Cl_2
Dichromate	$Cr_2O_7^{2-}$
Dichromate de potassium	$K_2Cr_2O_7$
Diéthyl-éther	$(C_2H_5)_2O$ ou $C_2H_5OC_2H_5$

Dihydrogénoborate	$H_2BO_3^-$
Dihydrogénophosphate	$H_2PO_4^-$
Dihydrogénophosphate de calcium	$Ca(H_2PO_4)_2$
Dihydrogénophosphate de potassium	K_2HPO_4
Diméthylamine	$(CH_3)_2NH$
Diméthylcétone	$(CH_3)_2CO$
Dioxyde d'azote	NO_2
Dioxyde d'étain	SnO_2
Dioxyde de carbone	CO_2
Dioxyde de soufre	SO_2
Disaccharide	$C_{12}H_{22}O_{11}$
Dubnium	Db
Dysprosium	Dy
Eau	H_2O
Eau de chaux	$Ca(OH)_2$
Eau de Javel	NaClO
Eau oxygénée	H_2O_2
Einsteinium	Es
Erbium	Er
Esprit de sel	HCl
Ester	R-COOC-R'
Etain	Sn
Etain II	Sn^{2+}
Etain IV	Sn^{4+}
Etain, bichlorure d'	$SnCl_2$
Etain, dioxyde d'	SnO_2
Etain, oxyde d'	SnO_2
Etain, sel d'	$SnCl_2 \times 2H_2O$
Ethanal	CH_3CHO
Ethane	CH_3CH_3 ou C_2H_6
Ethane-1,2-diol	CH_2OHCH_2OH
Ethanoate	CH_3COO^-
Ethanoïque, acide	CH_3COOH
Ethanol	CH_3CH_2OH ou C_2H_5OH
Ethanolate	$C_2H_5O^-$
Ethène	CH_2CH_2 ou C_2H_4
Ether	R-COC-R'
Ether (anesthésique)	$(C_2H_5)_2O$

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Ether éthylique	$(C_2H_5)_2O$
Ether sulfurique	$(C_2H_5)_2O$ ou $C_2H_5OC_2H_5$
Ethoxyéthane	$CH_3CH_2OCH_2CH_3$ ou $C_2H_5OC_2H_5$ ou $(C_2H_5)_2O$
Ethylamine	$CH_3CH_2NH_2$
Ethyle	$R-CH_2CH_3$
Ethylène	C_2H_4
Ethyle, acétate d'	$C_2H_5COOCH_3$
Ethylique, éther	$(C_2H_5)_2O$
Ethyne	$CHCH$ ou C_2H_2
Europium	Eu
Fer	Fe
Fer II	Fe^{2+}
Fer II et ammonium, sulfate de	$(NH_4)_2Fe(SO_4)_2 \times 6H_2O$
Fer II, oxyde de	FeO
Fer II, sulfate de	$FeSO_4$
Fer II, sulfure de	FeS
Fer III	Fe^{3+}
Fer III, hexaaqua-	$(Fe(H_2O)_6)^{3+}$
Fer III, oxyde de	Fe_2O_3
Fermium	Fe
Ferreux	Fe^{2+}
Ferreux, oxyde	FeO
Ferreux, sulfure	FeS
Ferreux II, chlorure	$FeCl_2$
Ferricyanure	$Fe(CN)_6^{3-}$
Ferricyanure de potassium II	$K_3Fe(CN)_6$
Ferrique	Fe^{3+}
Ferrique, oxyde	Fe_2O_3
Ferrocyanure	$Fe(CN)_6^{4-}$
Ferrocyanure de potassium III	$K_4Fe(CN)_6$
Fer, oxyde de	Fe_3O_4
Fixateur, sel	$Na_2S_2O_3 \times 5H_2O$
Fluor	F
Fluor gazeux	F_2
Fluorhydrique, acide	HF
Fluorure	F^-

Fluorure d'hydrogène	HF
Fluorure de sodium	NaF
Formaldéhyde	HCHO
Formiate	$HCOO^-$
Formique, acide	HCOOH
Formol	HCHO
Francium	Fr
Fructose	$C_6H_{12}O_6$
Fullérène	C_{60} ou C_{70}
Gadolinium	Gd
Galactose	$C_6H_{12}O_6$
Galène	PbS
Gallium	Ga
Gaz carbonique	CO_2
Gaz chlorhydrique	HCl
Gaz de camping	C_4H_{10}
Gaz naturel	CH_4
Germanium	Ge
Glauber, sel de	$Na_2SO_4 \times 10H_2O$
Glucose	$C_6H_{12}O_6$
Glycérine	$CH_2OHCHOHCH_2OH$ ou $C_3H_5(OH)_3$
Glycogène	$(C_6H_{10}O_5)_n$
Glycol	CH_2OHCH_2OH
Graphite	C
Grisou	CH_4
Gypse	$CaSO_4 \times 2H_2O$
Hafnium	Hf
Hassium	Hs
Hélium	He
Hémioxyde de chlore	Cl_2O
Hémipentoxyde d'azote	N_2O_5
Hémipentoxyde de chlore	Cl_2O_7
Hémipentoxyde de phosphore	P_2O_5
Hémoglobine	$(NH_2CHCOOH-R)_n-R'$
Heptane	$CH_3(CH_2)_5CH_3$
Hétéroprotéine	$(NH_2CHCOOH-R)_n-R'$
Hexaaqua-aluminium III	$(Al(H_2O)_6)^{3+}$
Hexaaqua-fer III	$(Fe(H_2O)_6)^{3+}$

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Hexacyanoferrate II	$\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$
Hexacyanoferrate III	$\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$
Hexadécane	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3$
Hexane	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ ou C_6H_{14}
Hexose	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
Holmium	Ho
Holoprotéine	$(\text{NH}_2\text{CHCOOH-R})_n$
Hydraté de magnésium et de calcium, silicate	$\text{Ca}_2\text{Mg}_5(\text{Si}_4\text{O}_{11})_2(\text{OH})_2$
Hydrocarbonate de plomb	$\text{PbCO}_3\text{Pb}(\text{OH})_2$
Hydrogène	H
Hydrogène gazeux	H_2
Hydrogène sulfuré	H_2S
Hydrogène, bromure d'	HBr
Hydrogène, carbonate	H_2CO_3
Hydrogène, chlorate d'	HClO_3
Hydrogène, chlorure d'	HCl
Hydrogène, fluorure d'	HF
Hydrogène, sulfate d'	H_2SO_4
Hydrogène, sulfure d'	H_2S
Hydrogénocarbonate	HCO_3^-
Hydrogénocarbonate de sodium	NaHCO_3
Hydrogénophosphate	HPO_4^{3-}
Hydrogénophosphate de potassium	KH_2PO_4
Hydrogénosulfate	HSO_4^-
Hydrogénosulfite	HSO_3^-
Hydrogénosulfite de lithium	LiHSO_3
Hydrogénosulfure	HS^-
Hydronium	H_3O^+
Hydroxyde	OH^-
Hydroxyde d'aluminium	$\text{Al}(\text{OH})_3$
Hydroxyde d'ammonium	NH_4OH
Hydroxyde de baryum	$\text{Ba}(\text{OH})_2$
Hydroxyde de béryllium	$\text{Be}(\text{OH})_2$
Hydroxyde de calcium	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
Hydroxyde de césium	CsOH
Hydroxyde de cuivre II	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
Hydroxyde de lithium	LiOH

Hydroxyde de magnésium	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Hydroxyde de potassium	KOH
Hydroxyde de sodium	NaOH
Hypo	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \times 5\text{H}_2\text{O}$
Hypochloreux, acide	HClO
Hypochlorite	ClO^-
Hypochlorite de chaux	CaOCl_2
Hypochlorite de lithium	LiClO
Hypochlorite de sodium	NaClO
Hypochromeux, oxyde	CrO
Hyposulfureux, acide	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$
Hypovanadeux, chlorure	VCl
Imine	R-CN H
Indium	In
Insuline	$(\text{NH}_2\text{CHCOOH-R})_n$
Iode	I
Iode gazeux	I_2
Iodhydrique, acide	HI
Iodure	I^-
Iodure d'azote	NI_3
Iodure de potassium	KI
Iridium	Ir
Javel, eau de	NaClO
Krypton	Kr
Lactique, acide	$\text{CH}_3\text{CHOHCOOH}$
Lactose	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
Lanthane	La
Laurique, acide	$\text{C}_{11}\text{H}_{23}\text{COOH}$
Lawrencium	Lr
Lévilose	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
Litharge	PbO
Lithium	Li
Lithium, hydrogénosulfite de	LiHSO_3
Lithium, hydroxyde de	LiOH
Lithium, hypochlorite de	LiClO
Lithopone	ZnS et BaSO_4 mélangés
Lutécium	Lu
Magnésie	MgO

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Magnésium	Mg
Magnésium et de calcium, silicate hydraté de	$\text{Ca}_2\text{Mg}_5(\text{Si}_4\text{O}_{11})_2(\text{OH})_2$
Magnésium, chlorure de	MgCl_2
Magnésium, hydroxyde de	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
Magnésium, oxyde de	MgO
Magnésium, perchlorate de	$\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$
Magnétite	Fe_3O_4
Maltose	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
Manganèse	Mn
Manganèse, bioxyde de	MnO_2
Meitnerium	Mt
Mendelevium	Md
Mercure	Hg
Mercure I	Hg_2^{2+}
Mercure II	Hg^{2+}
Mercure II, oxyde de	HgO
Mercure II, sulfure de	HgS
Mercureux	Hg_2^{2+}
Mercureux, chlorure	Hg_2Cl_2
Mercurique	Hg^{2+}
Méthanal	HCHO
Méthane	CH_4
Méthanoate	HCOO^-
Méthanoïque, acide	HCOOH
Méthanol	CH_3OH
Méthoxyéthane	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$
Méthoxyméthane	CH_3OCH_3
Méthylamine	CH_3NH_2
Méthylaminophénol, sulfate de p-	$(\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \times \text{H}_2\text{SO}_4$
Méthyle	R-CH_3
Méthyle, chlorure de	CH_3Cl
Méthyle, sulfate de	$(\text{CH}_3)_2\text{SO}_4$
Méthylique, alcool	CH_3OH
Métol	$(\text{CH}_3\text{NHC}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \times \text{H}_2\text{SO}_4$
Minium	Pb_3O_4
Mohr, sel de	$(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \times 6\text{H}_2\text{O}$
Molybdène	Mo

Molybdène, sulfure de	MoS_2
Monoxyde d'azote	NO
Monoxyde de carbone	CO
Monoxyde de diazote	N_2O
Naturel, gaz	CH_4
Néodyme	Nd
Néon	Ne
Neptunium	Np
Nickel	Ni
Niobium	Nb
Nitrate	NO_3^-
Nitrate d'aluminium	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
Nitrate d'argent	AgNO_3
Nitrate de calcium	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
Nitrate de potassium	KNO_3
Nitreux, acide	HNO_2
Nitrile	R-CCN
Nitrique, acide	HNO_3
Nitrite	NO_2^-
Nitro	R-CNO_2
Nobelium	No
Nonane	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$
Nucléoprotéine	$(\text{NH}_2\text{CHCOOH-R})_n \text{-R}'$
Octane	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$
Oléique, acide	$\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_2$
Or	Au
Or I, chlorure d'	AuCl
Osmium	Os
Oxalate	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$
Oxyde	O^{2-}
Oxyde chromeux	Cr_2O_3
Oxyde chromique	CrO_3
Oxyde cuivreux	Cu_2O
Oxyde cuivrique	CuO
Oxyde d'aluminium	Al_2O_3
Oxyde d'étain	SnO_2
Oxyde de béryllium	Be_2O
Oxyde de calcium	CaO
Oxyde de carbone	CO_2

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Oxyde de cuivre I	Cu ₂ O
Oxyde de cuivre II	CuO
Oxyde de fer	Fe ₃ O ₄
Oxyde de fer II	FeO
Oxyde de fer III	Fe ₂ O ₃
Oxyde de magnésium	MgO
Oxyde de mercure II	HgO
Oxyde de plomb	PbO
Oxyde de silicium	SiO ₂
Oxyde de sodium	Na ₂ O
Oxyde de zinc	ZnO
Oxyde ferreux	FeO
Oxyde ferrique	Fe ₂ O ₃
Oxyde hypochromeux	CrO
Oxyde permanganique	Mn ₂ O ₇
Oxygène	O
Oxygène gazeux	O ₂
Oxyiodure de tungstène	WO ₂ I ₂
Ozone	O ₃
p-méthylaminophénol, sulfate de	(CH ₃ NHC ₆ H ₄ OH) ₂ x H ₂ SO ₄
Palladium	Pd
Palmitique, acide	C ₁₅ H ₃₁ COOH
Pentachlorure de phosphore	PCl ₅
Pentane	CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₃
Pentane, triméthyl-2,2,4	(CH ₃) ₃ CCH ₂ CH(CH ₃) ₂
Pentanone, 2-	CH ₃ (CH ₂) ₂ COCH ₃
Pentanone, 3-	CH ₃ CH ₂ COCH ₂ CH ₃
Pentose	C ₅ H ₁₀ O ₄ ou C ₅ H ₁₀ O ₅
Pentoxyde de diazote	N ₂ O ₅
Pentoxyde de phosphore	P ₂ O ₅
Perchloréthylène	C ₂ Cl ₄
Perchlorate	ClO ₄ ⁻
Perchlorate de magnésium	Mg(ClO ₄) ₂
Perchlorique, acide	HClO ₄
Permanganate	MnO ₄ ⁻
Permanganique, oxyde	Mn ₂ O ₇
Pervanadique, chlorure	V ₂ Cl ₅
Phénique, acide	C ₆ H ₅ OH

Phénol	C ₆ H ₅ OH
Phénolate	C ₆ H ₅ O ⁻
Phénylamine	C ₆ H ₅ NH ₂
Phénylammonium	C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺
Phényle	R-C ₆ H ₅
Phényléthanone	C ₅ H ₅ COCH ₃
Phosgène	COCl ₂
Phosphate	PO ₄ ³⁻
Phosphate de béryllium	Be ₃ PO ₄
Phosphate de calcium	Ca ₃ (PO ₄) ₂
Phosphore	P
Phosphoreux, acide	H ₃ PO ₃
Phosphore, pentachlorure de	PCl ₅
Phosphore, sesquioxyde de	P ₂ O ₃
Phosphore, (hemi)pentoxyde de	P ₂ O ₅
Phosphorique, acide	H ₃ PO ₄
Platine	Pt
Plâtre	CaSO ₄ x 0,5H ₂ O
Plomb	Pb
Plomb II	Pb ²⁺
Plomb IV	Pb ⁴⁺
Plomb, hydrocarbonate de	PbCO ₃ Pb(OH) ₂
Plomb, oxyde de	PbO
Plomb, sulfure de	PbS
Plomb, tétraéthyl de	Pb(C ₂ H ₅) ₄
Plomb, tétraméthyl de	Pb(CH ₃) ₄
Plomb, téroxyde de	Pb ₃ O ₄
Plutonium	Pu
Polonium	Po
Polypeptide	(NH ₂ CHCOOH-R) _n
Polysaccharide	(C ₆ H ₁₀ O ₅) _n
Potasse	KOH, K ₂ CO ₃ ou KCl
Potasse caustique	KOH
Potassium	K
Potassium et sodium, tartrate de	KNaC ₄ H ₄ O ₆ x 4H ₂ O
Potassium, bicarbonate de	K ₂ CO ₃
Potassium, bichromate de	K ₂ CR ₂ O ₇

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Potassium, bromure de	KBr
Potassium, chlorate de	KClO ₃
Potassium, chlorure de	KCl
Potassium, chromate de	K ₂ CrO ₄
Potassium, cyanure de	KCN
Potassium, dichromate de	K ₂ Cr ₂ O ₇
Potassium, dihydrogénophosphate de	KH ₂ PO ₄
Potassium II, ferricyanure de	K ₃ Fe(CN) ₆
Potassium III, ferrocyanure de	K ₄ Fe(CN) ₆
Potassium, hydrogénophosphate de	K ₂ HPO ₄
Potassium, hydroxyde de	KOH
Potassium, iodure de	KI
Potassium, nitrate de	KNO ₃
Potassium, sulfate d'aluminium et de	KAl(SO ₄) ₂ x 12H ₂ O
Potassium, sulfate de	K ₂ SO ₄
Praséodyme	Pr
Prométhium	Pm
Propan-1-ol	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH
Propan-2-ol	CH ₃ CHOHCH ₃
Propanal	CH ₃ CH ₂ CHO
Propane	CH ₃ CH ₂ CH ₃ ou C ₃ H ₈
Propane-1,2,3-triol	C ₃ H ₅ (OH) ₃
Propane-1,2,3-triol	CH ₂ OHCHOHCH ₂ OH
Propanoïque, acide	CH ₃ CH ₂ COOH
Propanol, 1-	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH
Propanol, 2-	CH ₃ CHOHCH ₃
Propanone, 2-	CH ₃ COCH ₃
Propène	CH ₃ CHCH ₂
Propyle	R-CH ₂ CH ₂ CH ₃
Protactinium	Pa
Protéine	(NH ₂ CHCOOH-R) _n
Pyrite	FeS
Radium	Ra
Radon	Rn
Rhénium	Re
Rhodium	Rh

Ribose	C ₅ H ₁₀ O ₅
Rouille	Fe ₂ O ₃
Rubidium	Rb
Rutherfordium	Rh
Ruthérium	Ru
Saccharine	o-C ₆ H ₄ SO ₂ NHCO
Saccharose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁
Salpêtre	KNO ₃
Samarium	Sm
Scandium	Sc
Seaborgium	Sg
Sécrétine	(NH ₂ CHCOOH-R) _n
Seignette, sel de	KNaC ₄ H ₄ O ₆ x 4H ₂ O
Sel ammoniac	NH ₄ Cl
Sel d'étain	SnCl ₂ x 2H ₂ O
Sel de cuisine	NaCl
Sel de Glauber	Na ₂ SO ₄ x 10H ₂ O
Sel de Mohr	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ x 6H ₂ O
Sel de Seignette	KNaC ₄ H ₄ O ₆ x 4H ₂ O
Sel fixateur	Na ₂ S ₂ O ₃ x 5H ₂ O
Sélénium	Se
Sel, esprit de	HCl
Sesquioxyde d'azote	N ₂ O ₃
Sesquioxyde de phosphore	P ₂ O ₃
Sesquisulfure d'antimoine	Sb ₂ S ₃
Silicate hydraté de magnésium et de calcium	Ca ₂ Mg ₅ (Si ₄ O ₁₁) ₂ (OH) ₂
Silice	SiO ₂
Silicium	Si
Silicium, carbure de	SiC
Silicium, chlorure de	SiCl ₄
Silicium, oxyde de	SiO ₂
Silicium, tétrachlorure de	SiCl ₄
Sodium	Na
Sodium, acétate de	CH ₃ COONa
Sodium, borate de	Na ₂ B ₄ O ₇
Sodium, carbonate de	Na ₂ CO ₃
Sodium, chlorate de	NaClO ₃
Sodium, chlorure de	NaCl

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Sodium, fluorure de	NaF
Sodium, hydrogénocarbonate de	NaHCO ₃
Sodium, hydroxyde de	NaOH
Sodium, hypochlorite	NaClO
Sodium, oxyde de	Na ₂ O
Sodium, sulfate de	Na ₂ SO ₄
Sodium, sulfite de	Na ₂ SO ₃
Sodium, tartrate de potassium et	KNaC ₄ H ₄ O ₆ x 4H ₂ O
Sodium, tétraborate de	Na ₂ B ₄ O ₇ x 10H ₂ O
Sodium, thiosulfate de	Na ₂ S ₂ O ₃
Soude	Na ₂ CO ₃ x 10H ₂ O
Soude caustique	NaOH
Soude, bicarbonate	NaHCO ₃
Soufre	S
Soufre, dioxyde de	SO ₂
Soufre, trioxyde de	SO ₃
Stanneux	Sn ²⁺
Stannique	Sn ⁴⁺
Stéarine	C ₅₇ H ₁₁₀ O ₆
Stéarique, acide	C ₁₇ H ₃₅ COOH
Strontium	Sr
Sucrose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁
Suie	C
Sulfate	SO ₄ ²⁻
Sulfate d'aluminium	Al ₂ (SO ₄) ₃
Sulfate d'aluminium et de potassium	KAl(SO ₄) ₂ x 12H ₂ O
Sulfate d'ammonium	(NH ₄) ₂ SO ₄
Sulfate d'hydrogène	H ₂ SO ₄
Sulfate de cadmium	CdSO ₄
Sulfate de calcium	CaSO ₄
Sulfate de cuivre	CuSO ₄
Sulfate de fer II	FeSO ₄
Sulfate de fer II et ammonium	(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ x 6H ₂ O
Sulfate de méthyle	(CH ₃) ₂ SO ₄
Sulfate de p-méthylaminophénol	(CH ₃ NHC ₆ H ₄ OH) ₂ x H ₂ SO ₄
Sulfate de potassium	K ₂ SO ₄

Sulfate de sodium	Na ₂ SO ₄
Sulfate de zinc	ZnSO ₄
Sulfhydrique, acide	H ₂ S
Sulfimide benzoïque	o-C ₆ H ₄ SO ₂ NHCO
Sulfite	SO ₃ ²⁻
Sulfite de sodium	Na ₂ SO ₃
Sulfonate	CH ₃ ...CH ₃ OSO ₃ H
Sulfure	S ²⁻
Sulfure d'antimoine III	Sb ₂ S ₃
Sulfure d'hydrogène	H ₂ S
Sulfure de cuivre	CuS
Sulfure de fer II	FeS
Sulfure de mercure II	HgS
Sulfure de molybdène	MoS ₂
Sulfure de plomb	PbS
Sulfure de zinc	ZnS
Sulfure ferreux	FeS
Sulfureux, acide	H ₂ SO ₃
Sulfuré, hydrogène	H ₂ S
Sulfurique, acide	H ₂ SO ₄
Sulfurique, ether	(C ₂ H ₅) ₂ O
Superphosphate	Ca(H ₂ PO ₄) ₂
Tantale	Ta
Tartrate de potassium et sodium	KNaC ₄ H ₄ O ₆ x 4H ₂ O
Technétium	Tc
Tellure	Te
Terbium	Tb
Tétraborate de sodium	Na ₂ B ₄ O ₇ x 10H ₂ O
Tétrachloroéthène	C ₂ Cl ₄
Tétrachlorométhane	CCl ₄
Tétrachlorure de silicium	SiCl ₄
Tétraéthyl de plomb	Pb(C ₂ H ₅) ₄
Tétraméthyl de plomb	Pb(CH ₃) ₄
Tétoxyde de plomb	Pb ₃ O ₄
Thalium	Tl
Thiocyanate	SCN ⁻
Thiol	R-CSH
Thiosulfate	S ₂ O ₃ ²⁻

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des substances

Thiosulfate de sodium	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
Thorium	Th
Thulium	Tm
Titane	Ti
Toluène	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_5$
Tri	C_2HCl_3
Trichloréthylène	C_2HCl_3
Trichlorométhane	CHCl_3
Triméthyl-2,2,4 pentane	$(\text{CH}_3)_2\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$
Triméthylamine	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$
Trioxyde de diazote	N_2O_3
Trioxyde de soufre	SO_3
Troyes, blanc de	CaCO_3
Tungstène	W
Tungstène, oxyiodure de	WO_2I_2
Ununbium	Uub
Ununhexium	Uuh
Ununnilium	Uun
Ununoctium	Uuo
Ununpentium	Uup
Ununquadium	Uuq
Ununseptium	Uus
Ununtrium	Uut
Unununium	Uuu
Uranium	U
Urée	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ ou H_2NCONH_2
Valine	$\text{NH}_2\text{CHCOOHCH}(\text{CH}_3)_2$
Vanaceux, chlorure	V_2Cl_3
Vanadique, chlorure	VCl_2
Vanadium	V
Vinaigre	CH_3COOH
Vitriol	CuSO_4 ou H_2SO_4
Xénon	Xe
Ytterbium	Yb
Yttrium	Y
Zinc	Zn
Zinc, beurre de	$\text{ZnCl}_2 \times 3\text{H}_2\text{O}$
Zinc, blanc de	ZnO

Zinc, chlorure de	ZnCl_2
Zinc, oxyde de	ZnO
Zinc, sulfate de	ZnSO_4
Zinc, sulfure de	ZnS
Zirconium	Zr

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

Ac	Actinium
Ag	Argent
AgBr	Bromure d'argent
AgNO ₃	Nitrate d'argent
Al	Aluminium
Al ₂ O ₃	Alumine ou oxyde d'aluminium
Al ₂ O ₃ x 2H ₂ O	Bauxite
Al ₂ (SO ₄) ₃	Sulfate d'aluminium
(Al(H ₂ O) ₆) ³⁺	Hexaaqua-aluminium III
Al(NO ₃) ₃	Nitrate d'aluminium
Al(OH) ₃	Hydroxyde d'aluminium
Am	Américium
Ar	Argon
As	Arsenic
At	Astate
Au	Or
AuCl	Chlorure d'or I
B	Bore
Ba	Baryum
Ba(OH) ₂	Barite ou hydroxyde de baryum
Be	Béryllium
Be ₂ O	Oxyde de béryllium
Be ₃ PO ₄	Phosphate de béryllium
Be(OH) ₂	Hydroxyde de béryllium
Bh	Bohrium
Bi	Bismuth
Bk	Berkélium
Br	Brome
Br	Bromure
Br ₂	Brome gazeux
C	Carbone ou charbon actif ou graphite ou suie
C ₁₁ H ₂₃ COOH	Acide laurique
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	Disaccharide ou lactose ou maltose ou saccharose ou sucrose
C ₁₅ H ₃₁ COOH	Acide palmitique
C ₁₇ H ₃₅ COOH	Acide stéarique
C ₁₈ H ₃₄ O ₂	Acide oléique

C ₂ Cl ₄	Perchloréthylène ou tétrachloroéthène
C ₂ H ₂	Acétylène
C ₂ H ₄	Ethylène
C ₂ H ₅ COOCH ₃	Acétate d'éthyle
C ₂ H ₅ O ⁻	Ethanolate
(C ₂ H ₅) ₂ O	Ether (anesthésique) ou éther éthylique ou éther sulfurique
C ₂ HCl ₃	Tri ou trichloréthylène
C ₂ O ₄ ²⁻	Oxalate
C ₃ H ₅ (OH) ₃	Propane-1,2,3-triol
C ₄ H ₁₀	Gaz de camping
C ₅₇ H ₁₁₀ O ₆	Stéarine
C ₅ H ₁₀ O ₄	Désoxyribose ou pentose
C ₅ H ₁₀ O ₅	Ribose ou pentose
C ₅ H ₅ COCH ₃	Phényléthanone
C ₆₀ ou C ₇₀	Fullérène
(C ₆ H ₁₀ O ₅) _n	Amidon ou cellulose, glycogène ou polysaccharide
C ₆ H ₁₂ O ₆	Fructose ou galactose ou glucose ou hexose ou lévulose
C ₆ H ₁₂ O ₆ x H ₂ O	Dextrose
C ₆ H ₄ (COOH)OCOCH ₃	Aspirine ou acide acétylsalicylique
C ₆ H ₅ CHO	Benzaldéhyde
C ₆ H ₅ Cl	Chlorobenzène
C ₆ H ₅ COOH	Acide benzoïque
C ₆ H ₅ NH ₂	Aniline ou phénylamine
C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	Phénylammonium
C ₆ H ₅ O ⁻	Phénolate
C ₆ H ₅ OH	Phénol ou acide phénique
C ₆ H ₆	Benzène
Ca	Calcium
Ca ₂ Mg ₅ (Si ₄ O ₁₁) ₂ (OH) ₂	Amiante ou silicate hydraté de magnésium et de calcium
Ca ₃ (PO ₄) ₂	Phosphate de calcium
CaC ₂	Carbure ou carbure de calcium
CaCl ₃	Chlorure de calcium

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

CaCO ₃	Blanc de Troyes ou calcaire ou carbonate de calcium ou chaux ou craie
CaO	Chaux vive ou oxyde de calcium
CaOCl ₂	Chlorure de chaux ou hypochlorite de chaux
CaSO ₄	Sulfate de calcium
CaSO ₄ x 0,5H ₂ O	Plâtre
CaSO ₄ x 2H ₂ O	Gypse
Ca(H ₂ PO ₄) ₂	Superphosphate ou dihydrogénophosphate de calcium
Ca(NO ₃) ₂	Nitrate de calcium
Ca(OH) ₂	Chaux éteinte ou eau de chaux ou hydroxyde de calcium
CCl ₄	Tétrachlorométhane
Cd	Cadmium
CdSO ₄	Sulfate de cadmium
Ce	Cérium
Cf	Californium
CH ₂ CH ₂ ou C ₂ H ₄	Ethène
CH ₂ CHCl	Chloroéthène
CH ₂ Cl ₂	Dichlorométhane
CH ₂ OHCH ₂ OH	Ethane-1,2-diol
CH ₂ OHCHOHCH ₂ OH	Propane-1,2,3-triol
CH ₂ (OH)CH ₂ (OH)	Glycol
CH ₂ OHCHOHCH ₂ OH ou C ₃ H ₅ (OH) ₃	Glycérine
(CH ₂) ₆ ou C ₆ H ₁₂	Cyclohexane
CH ₃ C ₆ H ₅	Toluène
CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	1-propanol ou propan-1-ol
CH ₃ CH ₂ CH ₃ ou C ₃ H ₈	Propane
CH ₃ CH ₂ CHO	Propanal
CH ₃ CH ₂ Cl	Chloroéthane
CH ₃ CH ₂ COCH ₂ CH ₃	3-pentanone
CH ₃ CH ₂ COCH ₃	Butanone
CH ₃ CH ₂ COOH	Acide propanoïque
CH ₃ CH ₂ NH ₂	Ethylamine
CH ₃ CH ₂ OCH ₂ CH ₃ ou C ₂ H ₅ OC ₂ H ₅ ou (C ₂ H ₅) ₂ O	Ethoxyéthane
CH ₃ CH ₂ OH ou C ₂ H ₅ OH	Ethanol

CH ₃ CH ₃ ou C ₂ H ₆	Ethane
CH ₃ CHCH ₂	Propène
CH ₃ CHO	Ethanal
CH ₃ CHOHCH ₂ CH ₃	Butan-2-ol
CH ₃ CHOHCH ₃	2-propanol ou propan-2-ol
CH ₃ CHOHCOOH	Acide lactique
CH ₃ Cl	Chlorométhane ou chlorure de méthyle
CH ₃ COCH ₃	2-propanone
CH ₃ COCH ₃ ou (CH ₃) ₂ CO	Acétone
CH ₃ COO ⁻	Acétate ou éthanoate
CH ₃ COOCH ₃	Acétate de méthyle
CH ₃ COOH	Vinaigre ou acide acétique ou acide éthanoïque
CH ₃ COONa	Acétate de sodium
CH ₃ NH ₂	Méthylamine
(CH ₃ NHC ₆ H ₄ OH) ₂ x H ₂ SO ₄	Métol ou sulfate de p-méthylaminophénol
CH ₃ OCH ₂ CH ₃	Méthoxyéthane
CH ₃ OCH ₃	Méthoxyméthane
CH ₃ OH	Méthanol ou alcool méthylique
CH ₃ (CH ₂) ₁₄ CH ₃	Hexadécane
CH ₃ (CH ₂) ₂ CH ₃ ou C ₄ H ₁₀	Butane
CH ₃ (CH ₂) ₂ COCH ₃	2-pentanone
CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₃	Pentane
CH ₃ (CH ₂) ₃ OH	Butan-1-ol
CH ₃ (CH ₂) ₄ CH ₃ ou C ₆ H ₁₄	Hexane
CH ₃ (CH ₂) ₅ CH ₃	Heptane
CH ₃ (CH ₂) ₆ CH ₃	Octane
CH ₃ (CH ₂) ₇ CH ₃	Nonane
CH ₃ (CH ₂) ₈ CH ₃	Décane
CH ₃ (CH ₂) _n CH ₃	Alcane
(CH ₃) ₂ CO	Diméthylcétone
(CH ₃) ₂ NH	Diméthylamine
(CH ₃) ₂ SO ₄	Sulfate de méthyle
(CH ₃) ₃ CCH ₂ CH(CH ₃) ₂	Triméthyl-2,2,4 pentane
(CH ₃) ₃ N	Triméthylamine
CH ₃ ...CH ₂ OH	Alcool à longue chaîne
CH ₃ ...CH ₃ OSO ₃ H	Sulfonate

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

CH ₄	Grisou ou gaz naturel ou méthane
CHCH ou C ₂ H ₂	Ethyne
CHCl ₃	Trichlorométhane
Cl	Chlore
Cl ⁻	Chlorure
Cl ₂	Chlore gazeux
Cl ₂ O	Hémioxyde de chlore
Cl ₂ O ₇	Hémipentoxyde de chlore
ClCH ₂ COO ⁻	Chloracétate
ClCH ₂ COOH	Acide chloracétique
ClO ⁻	Hypochlorite
ClO ₂ ⁻	Chlorite
ClO ₃ ⁻	Chlorate
ClO ₄ ⁻	Perchlorate
Cm	Curium
CN ⁻	Cyanure
Co	Cobalt
CO	Monoxyde de carbone
CO ₂	Gaz carbonique ou oxyde de carbone ou dioxyde de carbone
CO ₃ ²⁻	Carbonate
COCl ₂	Phosgène ou chlorure de carbonyle
CO(NH ₂) ₂	Carbamide
CO(NH ₂) ₂ ou H ₂ NCONH ₂	Urée
Cr	Chrome
Cr ₂ O ₃	Oxyde chromeux
Cr ₂ O ₇ ²⁻	Dichromate
CrO	Oxyde hypochromeux
CrO ₃	Oxyde chromique
CrO ₄ ²⁻	Chromate
Cs	Césium
CsOH	Hydroxyde de césium
Cu	Cuivre
Cu ₂ O	Oxyde cuivreux ou oxyde de cuivre I
CuCl ₂	Chlorure de cuivre
CuO	Oxyde cuivrique ou oxyde de cuivre II

CuS	Sulfure de cuivre
CuSO ₄	Sulfate de cuivre
CuSO ₄ ou H ₂ SO ₄	Vitriol
CU(OH) ₂	Hydroxyde de cuivre II
Cu ⁺	Cuivre I ou cuivreux
Cu ²⁺	Cuivre II ou cuivrique
Db	Dubnium
Dy	Dysprosium
Er	Erbium
Es	Einsteinium
Eu	Europium
F	Fluor
F ⁻	Fluorure
F ₂	Fluor gazeux
Fe	Fer
Fe ₂ O ₃	Rouille ou oxyde ferrique ou oxyde de fer III
Fe ₃ O ₄	Magnétite ou oxyde de fer
FeCl ₂	Chlorure ferreux II
FeO	Oxyde ferreux ou oxyde de fer II
FeS	Pyrite ou sulfure ferreux ou sulfure de fer II
FeSO ₄	Sulfate de fer II
Fe(CN) ₆ ³⁻	Ferricyanure ou hexacyanoferrate III
Fe(CN) ₆ ⁴⁻	Ferrocyanure ou hexacyanoferrate II
(Fe(H ₂ O) ₆) ³⁺	Hexaaqua-fer III
Fe ²⁺	Fer II ou ferreux
Fe ³⁺	Fer III ou ferrique
Fr	Francium
Fm	Fermium
Ga	Gallium
Gd	Gadolinium
Ge	Germanium
H	Hydrogène
H ₂	Hydrogène gazeux
H ₂ BO ₃ ⁻	Dihydrogénoborate
H ₂ CO ₃	Acide carbonique ou carbonate d'hydrogène

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

H ₂ O	Eau
H ₂ O ₂	Eau oxygénée
H ₂ PO ₄ ⁻	Dihydrogénophosphate
H ₂ S	Acide sulfhydrique ou hydrogène sulfuré ou sulfure d'hydrogène
H ₂ S ₂ O ₃	Acide hyposulfureux
H ₂ SO ₃	Acide sulfureux
H ₂ SO ₄	Acide sulfurique ou sulfate d'hydrogène
H ₃ BO ₃	Acide borique
H ₃ O ⁺	Hydronium
H ₃ PO ₃	Acide phosphoreux
H ₃ PO ₄	Acide phosphorique
HBr	Acide bromhydrique ou bromure d'hydrogène
HCHO	Formol ou formaldéhyde ou méthanal
HCl	Esprit de sel ou acide chlorhydrique ou chlorure d'hydrogène ou gaz chlorhydrique
HClO	Acide hypochloreux
HClO ₂	Acide chloreux
HClO ₃	Acide chlorique ou chlorate d'hydrogène
HClO ₄	Acide perchlorique
HCN	Acide cyanhydrique
HCO ₃ ⁻	Bicarbonate ou hydrogénocarbonate
HCOO ⁻	Formiate ou méthanoate
HCOOH	Acide formique ou acide méthanoïque
He	Hélium
Hf	Hafnium
HF	Acide fluorhydrique ou fluorure d'hydrogène
Hg	Mercure
Hg ₂ Cl ₂	Calomel ou chlorure mercureux
Hg ₂ ⁺⁺	Mercure I ou mercureux
HgO	Oxyde de mercure II
HgS	Cinabre ou sulfure de mercure II

Hg ²⁺	Mercure II ou mercurique
HI	Acide iodhydrique
HNO ₂	Acide nitreux
HNO ₃	Acide nitrique
Ho	Holmium
HPO ₄ ²⁻	Hydrogénophosphate
Hs	Hassium
HS ⁻	Hydrogénosulfure
HSO ₃ ⁻	Hydrogénosulfite
HSO ₄ ⁻	Hydrogénosulfate
I	Iode
I ⁻	Iodure
I ₂	Iode gazeux
In	Indium
Ir	Iridium
K	Potassium
K ₂ ClO ₄	Chromate de potassium
K ₂ CO ₃	Bicarbonate de potassium
K ₂ CR ₂ O ₇	Bichromate de potassium ou dichromate de potassium
K ₂ HPO ₄	Dihydrogénophosphate de potassium
K ₂ SO ₄	Sulfate de potassium
K ₃ Fe(CN) ₆	Ferricyanure de potassium II
K ₄ Fe(CN) ₆	Ferrocyanure de potassium III
KAl(SO ₄) ₂ x 12H ₂ O	Alun ou sulfate d'aluminium et de potassium
KBr	Bromure de potassium
KCl	Chlorure de potassium
KClO ₃	Chlorate de potassium
KCN	Cyanure de potassium
KH ₂ PO ₄	Hydrogénophosphate de potassium
KI	Iodure de potassium
KNaC ₄ H ₄ O ₆ x 4H ₂ O	Sel de Seignette ou tartrate de potassium et sodium
KNO ₃	Salpêtre ou nitrate de potassium
KOH	Potasse caustique ou hydroxyde de sodium

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

KOH, K ₂ CO ₃ ou KCl	Potasse
Kr	Krypton
La	Lanthane
Li	Lithium
LiClO	Hypochlorite de lithium
LiHSO ₃	Hydrogénosulfite de lithium
LiOH	Hydroxyde de lithium
Lr	Lawrencium
Lu	Lutécium
Md	Mendelevium
Mg	Magnésium
MgCl ₂	Chlorure de magnésium
MgO	Magnésie ou oxyde de magnésium
Mg(ClO ₄) ₂	Perchlorate de magnésium
Mg(OH) ₂	Hydroxyde de magnésium
Mn	Manganèse
Mn ₂ O ₇	Oxyde permanganique
MnO ₂	Bioxyde de manganèse
MnO ₄ ⁻	Permanganate
Mo	Molybdène
MoS ₂	Sulfure de molybdène
Mt	Meitnerium
N	Azote
N ₂	Azote gazeux
N ₂ O	Monoxyde de diazote
N ₂ O ₃	Trioxyde de diazote ou sesquioxyde d'azote
N ₂ O ₅	Pentoxyde de diazote ou hémipentoxyde d'azote
Na	Sodium
Na ₂ B ₄ O ₇	Borate de sodium
Na ₂ B ₄ O ₇ x 10H ₂ O	Borax ou tétraborate de sodium
Na ₂ CO ₃	Carbonate de sodium
Na ₂ CO ₃ x 10H ₂ O	Soude
Na ₂ O	Oxyde de sodium
Na ₂ S ₂ O ₃	Thiosulfate de sodium
Na ₂ S ₂ O ₃ x 5H ₂ O	Hypo ou sel fixateur
Na ₂ SO ₃	Sulfite de sodium

Na ₂ SO ₄	Sulfate de sodium
Na ₂ SO ₄ x 10H ₂ O	Sel de Glauber
NaCl	Chlorure de sodium
NaCl	Sel de cuisine ou chlorure de sodium
NaClO	Eau de Javel ou hypochlorite de sodium
NaClO ₃	Chlorate de sodium
NaF	Fluorure de sodium
NaHCO ₃	Bicarbonate de soude ou hydrogénocarbonate de sodium
NaOH	Soude caustique ou hydroxyde de sodium
NaOH et CaO mélangés	Chaux sodée
NaOH ou KOH	Alcali
Nb	Niobium
Nd	Néodyme
Ne	Néon
NH ₂ CHCOOH-R	Acide aminé
(NH ₂ CHCOOH-R) _n	Albumine ou holoprotéine ou insuline ou polypeptide ou protéine ou sécrétine
(NH ₂ CHCOOH-R) _n -R'	Hémoglobine ou hétéroprotéine ou nucléoprotéine
NH ₂ CHCOOHCH ₃	Alanine
NH ₂ CHCOOHCH(CH ₃) ₂	Valine
NH ₃	Alcali Volatil ou ammoniac
NH ₄ Cl	Sel ammoniac ou chlorure d'ammonium
NH ₄ OH	Ammoniaque ou hydroxyde d'ammonium
(NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ x 6H ₂ O	Sel de Mohr ou sulfate de fer II et ammonium
(NH ₄) ₂ SO ₄	Sulfate d'ammonium
NH ₄ ⁺	Ammonium
Ni	Nickel
Ni ₃	Iodure d'azote
No	Nobelium
NO	Monoxyde d'azote
NO ₂	Dioxyde d'azote
NO ₂ ⁻	Nitrite

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

NO ₃ ⁻	Nitrate
Np	Neptunium
O	Oxygène
O ²⁻	Oxyde
o-C ₆ H ₄ SO ₂ NHCO	Saccharine ou sulfimide bentoïque
O ₂	Oxygène gazeux
O ₃	Ozone
OH ⁻	Hydroxyde
Os	Osmium
P	Phosphore
P ₂ O ₃	Sesquioxyde de phosphore
P ₂ O ₅	Hémipentoxyde de phosphore
Pa	Protactinium
Pb	Plomb
Pb ₃ O ₄	Minium ou tétroxyde de plomb
PbCO ₃ Pb(OH) ₂	Blanc d'argent ou hydrocarbonate de plomb
PbO	Litharge ou oxyde de plomb
PbS	Galène ou sulfure de plomb
Pb(C ₂ H ₅) ₄	Tétraéthyl de plomb
Pb(CH ₃) ₄	Tétraméthyl de plomb
Pb ²⁺	Plomb II
Pb ⁴⁺	Plomb IV
PCl ₅	Pentachlorure de phosphore
Pd	Palladium
Pm	Prométhium
Po	Polonium
PO ₄ ³⁻	Phosphate
Pr	Praséodyme
Pt	Platine
Pu	Plutonium
R-C ₆ H ₅	Phényle
R-CCN	Nitrile
R-CCOC-R'	Cétone
R-CH ₂ C ₆ H ₅	Benzyle
R-CH ₂ CH ₂ CH ₃	Propyle

R-CH ₂ CH ₃	Ethyle
R-CH ₂ OH	Alcool primaire
R-CH ₃	Méthyle
R-CHO	Aldéhyde
R-CN-R''	Amine
R-CNH	Imine
R-CNO ₂	Nitro
R-COC-R'	Ether
R-COCl	Chlorure d'acide
R-CON-R''	Amide
R-COOC-R'	Ester
R-COOCO-R'	Anhydride
R-COOH	Acide carboxylique
R-CSH	Thiol
R-OH	Alcool
Ra	Radium
Rb	Rubidium
Re	Rhénium
Rf	Rutherfordium
Rh	RhodiumRutherfordium
Rn	Radon
Ru	Ruthérium
S	Soufre
S ²⁻	Sulfure
S ₂ O ₃ ²⁻	Thiosulfate
Sb	Antimoine
Sb ₂ S ₃	Sesquisulfure d'antimoine ou sulfure d'antimoine III
Sc	Scandium
SCN ⁻	Thiocyanate
Se	Sélénium
Sg	Seaborgium
Si	Silicium
SiC	Carborundum ou carbure de silicium
SiCl ₄	Tétrachlorure de silicium ou chlorure de silicium IV
SiO ₂	Silice ou oxyde de silicium
Sm	Samarium
Sn	Etain

Complément 11. Les substances et leurs noms chimiques

Classement alphabétique des noms chimiques

SnCl ₂	Bichlorure d'étain
SnCl ₂ x 2H ₂ O	Sel d'étain
SnO ₂	Oxyde d'étain ou dioxyde d'étain
Sn ²⁺	Etain II ou stanneux
Sn ⁴⁺	Etain IV ou stannique
SO ₂	Dioxyde de soufre
SO ₃	Trioxyde de soufre
SO ₃ ²⁻	Sulfite
SO ₄ ²⁻	Sulfate
Sr	Strontium
Ta	Tantale
Tb	Terbium
Tc	Technétium
Te	Tellure
Th	Thorium
Ti	Titane
Tl	Thalium
Tm	Thulium
U	Uranium
Uub	Ununbium
Uuh	Ununhexium
Uun	Ununnilium
Uuo	Ununoctium
Uup	Ununpentium
Uuq	Ununquadium
Uus	Ununseptium
Uut	Ununtrium
Uuu	Unununium
V	Vanadium
V ₂ Cl ₃	Chlorure vanadeux
V ₂ Cl ₅	Chlorure pervanadique
VCl	Chlorure hypovanadeux
VCl ₂	Chlorure vanadique
W	Tungstène
WO ₂ · $\frac{1}{2}$	Oxyiodure de tungstène
Xe	Xénon
Y	Yttrium
Yb	Ytterbium

Zn	Zinc
ZnCl ₂	Chlorure de zinc
ZnCl ₂ x 3H ₂ O	Beurre de zinc
ZnO	Blanc de zinc ou oxyde de zinc
ZnS	Blende ou sulfure de zinc
ZnS et BaSO ₄ mélangés	Lithopone
ZnSO ₄	Sulfate de zinc
Zr	Zirconium