

# Chimie inorganique

## Exercice de nomenclature Niveau BAC 1

Nom	Réponse	Formule
Oxyde de sodium		$Na_2O$
Hémioxyde de chlore		$Cl_2O$
Acide sélénhydrique		$H_2Se$
Hydroxyde de chrome (III)		$Cr(OH)_3$
Méthylamine		$CH_3NH_2$
Sulfure de fer (II)		$FeS$
Hydrogénosulfure de strontium		$Sr(HS)_2$
Hydroxyde de sodium		$NaOH$
Sulfure d'hydrogène		$H_2S$
Oxyde de magnésium		$MgO$
Monoxyde de carbone		$CO$
Hydroxyde de magnésium		$Mg(OH)_2$
Cyanure de potassium		$KCN$
Borate d'hydrogène		$HBO_3$
Acide phosphoreux		$H_3PO_3$
Perchlorate de magnésium		$Mg(ClO_4)_2$
Hydrogénocarbonate de sodium		$NaHCO_3$
Fluorure d'hydrogène		$HF$
Sulfite d'hydrogène		$H_2SO_3$
Oxyde d'aluminium		$Al_2O_3$
Hémitrioxyde d'azote		$N_2O_3$

Hydroxyde d'argent (I)		$AgOH$
Bromure d'hydrogène		$HBr$
Trichlorure de phosphore		$PCl_3$
Oxyde de fer (II)		$FeO$
Carbonate de vanadium		$VCO_3$
Hydroxyde de baryum		$Ba(OH)_2$
Iodure d'hydrogène		$HI$
Phosphite d'hydrogène		$H_3PO_4$
Hypochlorite d'hydrogène		$HClO$
Acide sulfhydrique		$H_2SO_4$
Oxyde de fer (III)		$Fe_2O_3$
Hémipentoxyde de phosphore		$P_2O_5$
Hydroxyde de manganèse		$Mn(OH)_2$
Eau		$H_2O$
Acide tellurhydrique		$H_2Te$
Hydroxylamine		$NH_2OH$
Tétrathionate d'aluminium		$Al_2(S_4O_6)_3$
Hydrogénosulfite de sodium		$NaHSO_3$
Hypoborite de cadmium		$Cd_3(PO_2)_2$
Phosphate d'hydrogène		$H_3PO_4$
Chlorate d'hydrogène		$HClO_3$
Acide fluorhydrique		$HF$
Acide sulfureux		$H_2SO_3$
Acide hypochloreux		$HClO$

Sulfure de sodium		$Na_2S$
Acide oxalique		$HOOC - COOH$
Cyanure d'ammonium		$NH_4CN$
Hydrazine		$NH_2 - NH_2$
Hypophosphite de sodium		$NaH_2PO_2$
Trioxys de soufre		$SO_3$
Hydroxyde de lithium		$LiOH$
Ammoniac		$NH_3$
Nitrite d'hydrogène		$HNO_2$
Perchlorate d'hydrogène		$HClO_4$
Acide bromhydrique		$HBr$
Hemiheptoxyde de chlore		$Cl_2O_7$
Thiosulfate de sodium		$Na_2S_2O_3$
Phosphite de sodium		$Na_2HPO_3$
Sesquioxyde d'azote		$N_2O_3$
Diphosphate de sodium		$Na_2P_2O_7$
Hydroxyde de nickel		$Ni(OH)_2$
Acide thiosulfurique		$H_2S_2O_3$
Diborure de magnésium		$MgB_2$
Acide arsénieux		$H_3AsO_3$
Acide chromique		$H_2CrO_4$
Acide permanganique		$HMnO_4$
Dithionite de sodium		$Na_2S_2O_4$
Métaphosphate de sodium		$NaPO_3$

Acide disulfureux		$H_2S_2O_5$
Chlorure de carbonyle (Phosgène)		$COCl_2$
Zincate de sodium		$Na_2ZnO_2$
Plombite de potassium		$K_2PbO_2$
Dioxygène		$O_2$
Siliciure de magnésium		$Mg_2Si$
Acide chlorhydrique		$HCl$
Sulfamide		$NH_2 - SO_2 - NH_2$
Nitrate d'hydrogène		$HNO_3$
Acide sulfurique		$H_2SO_4$
Acide chloreux		$HClO_2$
Ferrite de calcium		$CaFeO_2$
Béryllate de césium		$CsBeO_2$
Chlorure d'hydrogène		$HCl$
Chlorure de sodium		$NaCl$
Bromure de calcium		$CaBr_2$
Sulfite de magnésium		$MgSO_3$
Acide peroxomonosulfurique		$H_2SO_5$
Formate d'hydrogène		$HCOOH$
Acide hypophosphoreux		$H_3PO_2$
Nitride de titane		$TiN$
Oxyde de plomb (IV)		$PbO_2$
Stannate de cuivre (I)		$Cu_2SnO_4$
Hydruure de sodium		$NaH$

Diazote		$N_2$
Chlorate de zirconium		$ZrCO_3$
Carbonate d'hydrogène		$H_2CO_3$
Chlorure de phosphoryle		$OPCl_2$
Phosphite d'argent		$Ag_3PO_3$
Acide chlorique		$HClO_3$
Acide iodhydrique		$HI$
Chlorure de sulfuryle		$SO_2Cl_2$
Acide phosphorique		$H_3PO_4$
Bromure de potassium		$KBr$
Borane		$BH_3$
Acide bromique		$HBrO_3$
Phosphate de potassium		$K_3PO_4$
Chlorure de chrome (III)		$CrCl_3$
Nitrure de bore		$BN$
Silane		$SiH_4$
Acide thiocarbonique		$H_2CS_3$
Acide borique		$HBO_3$
Acide manganique		$H_2MnO_4$
Acide lactique		$CH_3 - CHOH - COOH$
Acide azothydrique		$HN_3$
Phosphure de bore		$PB$
Tellurure de sodium		$Na_2Te$

Hydrogénosulfure de potassium		$KHS$
Acide perbromique		$HBrO_4$
Dioxyde de chlore		$ClO_2$
Nitruure de magnésium		$Mg_3N_2$
Chlorure de thionyle		$SOCl_2$
Acide métaphosphorique		$HPO_3$
Acide disulfurique		$H_2S_2O_7$
Disulfate de sodium		$Na_2S_2O_7$
Dichromate de cuivre (II)		$Na_2Cr_2O_7$
Stannite de sodium		$Na_2SnO_2$
Aluminiure de magnésium		$Mg_2Al_3$
Dibrome		$Br_2$
Orthoplombate de potassium		$Pb_3O_4$
Sulfite de scandium		$ScSO_3$
Acide hypobromeux		$HBrO$
Sulfate de plomb (II)		$PbSO_4$
Carbonate d'étain (IV)		$Sn(CO_3)_2$
Oxyde de cuivre (II)		$CuO$
Sulfite de mercure (I)		$Hg_2SO_3$
Acide nitreux		$HNO_2$
Acide perchlorique		$HClO_4$
Iodure de calcium		$CaI_2$
Nitrite d'aluminium		$Al(NO_3)_3$

Bromure de lithium		$LiBr$
Acide nitrique		$HNO_3$
Acide thioacétique		$CH_3 - CSOH$
Chlorure de césium		$CsCl$
Acide periodique		$HIO_4$
Acide arsénique		$H_3AsO_4$
Azoture de sodium		$NaN_3$
Acide pyruvique		$CH_3 - CO - COOH$
Phosphore d'hydrogène (Phosphine)		$PH_3$
Hydrogénosulfate de potassium		$KHSO_4$
Fluorure de potassium		$KF$
Dioxyde de carbone		$CO_2$
Sulfate de fer (II)		$FeSO_4$
Phosphate d'ammonium		$(NH_4)_3 PO_4$
Hypoiodite de cobalt		$Co(HIO)_2$
Acide silicique		$H_2SiO_3$
Acide carbonique		$H_2CO_3$
Acide benzoïque		$C_5H_5 - COOH$
Dihydrogénophosphate de manganèse		$Mn(H_2PO_4)_2$
Acide cyanhydrique		$HCN$
Sulfite de cadmium		$CdSO_3$
Hydruure de lithium aluminium		$LiAlH_4$
Tétoxyde d'osmium		$OsO_4$

Chlorure de zinc		$ZnCl_2$
Chromate de potassium		$K_2CrO_3$
Ammoniaque		$NH_4OH$
Permanganate de potassium		$KMnO_4$
Iodate de cobalt		$Co(IO_3)_2$
Acide tétrathionique		$H_2S_4O_6$
Acide acétique		$CH_3 - COOH$
Monohydrogénophosphate de magnésium		$MgHPO_4$
Acide formique		$HCOOH$
Acide hypoiodeux		$HIO$
Nitrate d'étain (II)		$Sn(NO_3)_2$
Aluminate de potassium		$KAlO_2$
Acide iodique		$HIO_3$
Acide dithionieux		$H_2S_2O_4$
Hydrogénophosphate de zinc		$ZnHPO_4$
Acétate de baryum		$Ba(CH_3COO)_2$
Nitrite de strontium		$Sr(NO_2)_2$
Dichromate d'étain (IV)		$Sn(Cr_2O_7)_2$
Hypochlorite d'aluminium		$Al(ClO)_3$
Hydrogénosulfate de fer (II)		$Fe(HSO_4)_2$
Nitrite de nickel		$Ni(NO_2)_2$
Acide peroxodisulfurique		$H_2S_2O_8$
Carbamide (urée)		$NH_2 - CO - NH_2$



Chlorure de mercure (II)		$HgCl_2$
Acide dichromique		$H_2Cr_2O_7$
Métoplombate de sodium		$Na_2PbO_3$
Nitrate d'argent		$AgNO_3$
Acide citrique		$HOOC-COH-(CH_2-COOH)_2$
Diphosphate de platine (II)		$Pt_2P_2O_7$
Aniline		$C_6H_5-NH_2$
Bromate de potassium		$KBrO_3$
Sulfate de fer (III)		$Fe_2(SO_4)_3$
Acide diphosphorique		$H_4P_2O_7$
Sulfure de fer (III)		$Fe_2S_3$
Manganate de potassium		$K_2MnO_4$
Disulfite de manganèse		$MnS_2O_5$
Silicate de scandium		$ScSiO_3$
Chlorure d'aluminium		$AlCl_3$