

Chimie inorganique

Exercice de nomenclature Niveau Secondaire

Nom	Réponse	Formule
Oxyde de sodium		Na_2O
Hémioxyde de chlore		Cl_2O
Hydroxyde de sodium		$NaOH$
Sulfure d'hydrogène		H_2S
Oxyde de magnésium		MgO
Monoxyde de carbone		CO
Hydroxyde de magnésium		$Mg(OH)_2$
Fluorure d'hydrogène		HF
Sulfite d'hydrogène		H_2SO_3
Oxyde d'aluminium		Al_2O_3
Hémitrioxyle d'azote		N_2O_3
Hydroxyde d'argent (I)		Na_2O
Bromure d'hydrogène		HBr
Trichlorure de phosphore		PCl_3
Oxyde de fer (II)		FeO
Dioxyde de carbone		CO_2
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
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
Trioxyle 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
Hydroxyde de nickel		$Ni(OH)_2$
Nitrate d'hydrogène		HNO_3
Acide sulfurique		H_2SO_4
Acide chloreux		$HClO_2$
Chlorure de sodium		$NaCl$
Bromure de calcium		$CaBr_2$
Sulfite de magnésium		$MgSO_3$
Carbonate d'hydrogène		H_2CO_3

Acide phosphoreux		H_3PO_3
Acide chlorique		$HClO_3$
Acide iodhydrique		HI
Acide phosphorique		H_3PO_4
Bromure de potassium		KBr
Phosphate de potassium		K_3PO_4
Chlorure de chrome (III)		$CrCl_3$
Sulfate de plomb (II)		$PbSO_4$
Carbonate d'étain (IV)		$Sn(CO_3)_2$
Oxyde de cuivre (II)		CuO
Sulfite de mercure (I)		Mg_2SO_3
Acide nitreux		HNO_3
Acide perchlorique		$HClO_4$
Iodure de calcium		CaI_2
Nitrite d'aluminium		$Al(NO_3)_3$
Bromure de lithium		$LiBr$
Acide nitrique		HNO_3
Fluorure de potassium		KF
Dioxyde de carbone		CO_2
Sulfate de fer (II)		$FeSO_4$
Phosphate d'ammonium		$(NH_4)_3PO_4$
Acide carbonique		H_2CO_3
Chlorure de zinc		$ZnCl_2$
Ammoniaque		NH_4OH

Permanganate de potassium		$KMnO_4$
Iodate de cobalt		$Co(IO_3)_2$
Nitrate d'étain (II)		$Sn(NO_3)_2$
Chlorure de mercure (II)		$HgCl_2$
Nitrate d'argent		$AgNO_3$
Bromate de potassium		$KBrO_3$
Sulfate de fer (III)		$Fe_2(SO_4)_3$
Sulfure de manganèse (II)		MnF_2
Permanganate de strontium		$Sr(MnO_4)_2$
Bromure de fer (III)		$FeBr_3$
Perchlorate de mercure (I)		$HgClO_4$
Hydrogénosulfate de lithium		$LiHSO_4$
Hdrogénosulfite de nickel		$Ni(HSO_3)_2$
Dichromate de chrome (III)		$Cr_2(Cr_2O_4)_3$
Oxalate d'ammonium		$(NH_4)_2C_2O_4$
Cyanure d'étain (IV)		$Sn(CN)_4$
Iodure de plomb (II)		PbI_2
Iodate d'aluminium		$Al(IO_3)_3$
Phosphate de magnésium		$Mg_3(PO_4)_2$
Nitrite de zinc		$Zn(NO_3)_2$
Chlorite de cuivre (II)		$Cu(ClO_3)_2$
Carbonate de cadmium		$CdCO_3$