

ACTIVIDADES FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA INORGÁNICA 4º ESO

TABLA 3

Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
ZnS		Sulfuro de plata	
Au(MnO ₄) ₃		Hidrógenoseleniato de magnesio	
NiBO ₃		Silano	
Al ₂ O ₃		Hidróxido de oro (III)	
MgO ₂		Ácido trisulfuroso	
Li ₃ HAs ₂ O ₇		Silicato de aluminio	
H ₄ SiO ₄		Ácido selenhídrico	
CdH ₂		Dibromuro de pentaoxígeno	
NH ₄ Cl		Ácido ditiofosforoso	
H ₂ COS ₂		Dihidrógeno fosfato de hierro (III)	
BH ₃		Amoniacó	
H ₂ S		Teluro de hidrógeno	
AlPO ₄		Nitrato de cobre (II)	
Ra(OH) ₂		Ácido dinítrico	
Ni(HSO ₃) ₃		Óxido de platino (IV)	
Ni(ClO ₃) ₂		Hidrogenopiroarsenito de aluminio	
Na ₂ O ₂		Dihidrogeno(trioxidocarbonato)	
H ₂ MnO ₄		Permanganato de paladio(II)	
CdSO ₃		Tetrahidrogeno(pentaoxidodifosfato)	
SnBr ₂		Hidrogenoseleniato de magnesio	
O ₇ I ₂		Peróxido de cobre (II)	
FeHP ₂ O ₇		Hidruro de cadmio	
N ³⁻		Hidróxido de sodio	
Co(OH) ₃		Ácido sulfoarsénico	
H ₂ Cr ₂ O ₇		Sulfuro de mercurio (II)	
HSO ₄ ⁻		Ácido pirobórico	
Fe ³⁺		Antimoniato de cobre (I)	

TABLA 4

Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
CuO_2		Ácido tioselénico	
MgBr_2		Ácido bromhídrico	
$\text{Co}_3(\text{HP}_2\text{O}_5)_2$		Piroantimonito de mercurio (II)	
NH_4Br		Dihidrógeno(tetraoxidocromato)	
HNO_2		Peróxido de magnesio	
$\text{Ba}(\text{OH})_2$		Metaarsenito de estaño (IV)	
$\text{H}_2\text{AsO}_4^{2-}$		Hidróxido de cinc	
HPO_2		Ácido arsenioso	
H_2CO_3		Ácido mangánico	
O_5Br_2		Hipoyodito de calcio	
FeHSbO_3		Óxido de azufre (VI)	
H_2S		Fluoruro de níquel(II)	
PdS_2		Estibano	
H_2CrO_4		Ácido sulfhídrico	
CaO_2		Dicloruro de heptaoxígeno	
CoTeO_3		Fosfito de cobre (II)	
H_2SiO_3		Ácido bórico	
$\text{Cd}(\text{HSeO}_3)_2$		Ácido hipoyodoso	
P_2O_5		Hidrogenosulfito de amonio	
$\text{H}_2\text{S}_3\text{O}_{10}$		Hidróxido de aluminio	
Na_2O_2		Ácido metafosforoso	
$\text{Au}(\text{OH})_3$		Peróxido de plata	