

Nombre.....Curso.....

Fórmula y nombra los siguientes compuestos

Fórmula	Prefijos multiplicadores	Número de oxidación
Ni ₂ O ₃		
	Pentaóxido de difósforo	
	trióxido de diboro	
O ₇ Cl ₂		
		Óxido de plomo (IV)
		Sulfuro de mercurio (II)
BeS		
	Dihidruro de níquel	
Au ₂ O ₃		
AlCl ₃		
		Fluoruro de potasio
Fe(OH) ₂		
		Hidróxido de cobalto (II)
HF		
NH ₃		
	Sulfuro de dihidrógeno	
FeO		
		Óxido de Bario
		Hidruro de Magnesio
PbO		
HI		
		Ácido bromhídrico
OI ₂		
NiS		
	Trihidruro de fósforo	
		Ácido Selenhídrico
AlCl ₃		
K ₂ O		
		Óxido de cobre (I).
Sn(OH) ₄		
	Trihidruro de aluminio	
		Hidruro de plata

		Hidruro de arsénico (III)
	Monosulfuro de cobalto	
	Diyoduro de magnesio	
NH ₄ CL		
AgI		
	Trisulfuro de dihierro	
BeSe		
O ₇ I ₂		
MgO		
HCl		
	Monohidruro de oro	
LiOH		
ZnH ₂		
	Dióxido de estaño	
CoO		
	Sulfuro de diplata	
		Cloruro de cobalto (III)
NH ₄ OH		
CaF ₂		
	Pentaóxido de dinitrógeno	
	Óxido de estroncio	