

Control del 18/12/07

I. Cálculo del número de oxidación. (0,75 puntos)

Compuesto	Número de oxidación del elemento que se indica
PbO	Pb à
SO ₃	S à
H ₃ PO ₄	P à

II. Tipo de sal. (0,75 puntos)

Fórmula	Tipo de compuesto o sal
NaNO ₂	
Fe ₂ (SiO ₄)	
CaSO ₄	

III. Tipo de compuesto. (1,5 puntos)

Compuesto	¿Binario o ternario?	Tipo de compuesto
FeH ₂		
CuS		
AlPO ₄		
H ₂ CO ₃		
NaOH		
Fe ₂ O ₃		

IV. Completa la tabla. (4 puntos)

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
MgSO ₄		NO	NO
ClO ₂	NO		
CuBr ₂			
Ca(OH) ₂			
CH ₄		NO	NO
HCl		NO	NO

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
H ₂ SO ₄		NO	NO
MgO			
NCl ₃	NO	NO	
NH ₃		NO	NO
FeO			

V. Completa la tabla. (3 puntos)

Nombre del compuesto	Fórmula
Ácido bromhídrico	
Ácido nítrico	
Carbonato de magnesio	
Cloruro de cobalto (III)	
Hidróxido de cobre (II)	
Hidruro férrico	
Metano	
Tribromuro de iodo	
Trióxido de dioro	
Trisulfuro de dialuminio	