

NOMBRE Y APELLIDOS _____

EXAMEN A

1) Completa la siguiente tabla: 2 puntos

Compuesto	Nombre
	bromuro de hidrógeno
HCl (aq)	
BH ₃	
	dióxido de azufre
O ₅ Br ₂	
	nitrógeno

SOLUCIÓN:

Compuesto	Nombre
HBr	bromuro de hidrógeno
HCl (aq)	ácido clorhídrico
BH ₃	borano
SO ₂	dióxido de azufre
O ₅ Br ₂	dibromuro de pentaóxígeno
N ₂	nitrógeno

2) Completa la siguiente tabla: 2,5 puntos

Compuesto	Prefijos multiplicadores	Número de oxidación	Número de carga
		hidruro de cobre(I)	
PbO			
		nitruro de estaño(II)	
Cu ₂ O ₂			
			sulfuro de níquel(3+)
Mg(OH) ₂			
	difluoruro de calcio		
CuCl ₂			
		hidróxido de oro(III)	
	bromuro de sodio		

SOLUCIÓN:

Compuesto	Prefijos multiplicadores	Número de oxidación	Número de carga
CuH	hidruro de cobre	hidruro de cobre(I)	hidruro de cobre(1+)
PbO	monóxido de plomo	óxido de plomo(II)	óxido de plomo(2+)
Sn₃N₂	dinitruro de triestaño	nitruro de estaño(II)	nitruro de estaño(2+)
Cu₂O₂	dióxido de dicobre	peróxido de cobre(I)	dióxido(2-) de cobre(1+)
Ni₂S₃	trisulfuro de diníquel	sulfuro de níquel(III)	sulfuro de níquel(3+)
Mg(OH)₂	dihidróxido de magnesio	hidróxido de magnesio	hidróxido de magnesio
CaF₂	difluoruro de calcio	fluoruro de calcio	fluoruro de calcio

CuCl₂	dicloruro de cobre	cloruro de cobre(II)	cloruro de cobre(2+)
Au(OH)₃	trihidróxido de oro	hidróxido de oro(III)	hidróxido de oro(3+)
NaBr	bromuro de sodio	bromuro de sodio	bromuro de sodio

3) Completa la siguiente tabla: 2,5 puntos

Fórmula	Nomenclatura de hidrógeno	Nomenclatura tradicional
HClO₄		ácido sulfúrico
H₃PO₄		
	dihidrogeno(trioxidocarbonato)	
HIO₂		
		ácido sulfuroso
H₄SiO₄		
	hidrogeno(oxidobromato)	
		ácido arsenioso
HMnO₄		

SOLUCIÓN:

Fórmula	Nomenclatura de hidrógeno	Nomenclatura tradicional
HClO₄	hidrogeno(tetraoxidoclorato)	ácido perclórico
H₂SO₄	dihidrogeno(tetraoxidosulfato)	ácido sulfúrico
H₃PO₄	trihidrogeno(tetraoxidofosfato)	ácido fosfórico
H₂CO₃	dihidrogeno(trioxidocarbonato)	ácido carbónico

HIO₂	hidrogeno(dioxidoyodato)	ácido yodoso
H₂SO₃	dihidrogeno(trioxidosulfato)	ácido sulfuroso
H₄SiO₄	tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)	ácido silícico
HBrO	hidrogeno(oxidobromato)	ácido hipobromoso
H₃AsO₃	trihidrogeno(trioxidoarsenato)	ácido arsenioso
HMnO₄	hidrogeno(tetraoxidomanganato)	ácido permangánico

4) Completa la siguiente tabla: 3 puntos

Fórmula	Nomenclatura estequiométrica	Nomenclatura tradicional
AlPO₄		
	bis(trioxidoclorato) de hierro	
		nitrato de cobre(II)
FeCO₃		
		permanganato de potasio
	heptaoxidodicromato de disodio	
KBrO₂		
		perclorato de potasio
	oxidoclorato de sodio	
FeSO₄		

SOLUCIÓN:

Fórmula	Nomenclatura estequiométrica	Nomenclatura tradicional
AlPO₄	tetraoxidofosfato de aluminio	fosfato de aluminio

$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$	bis(trioxidoclorato) de hierro	clorato de hierro (II)
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	bis(trioxidonitrato) de cobre	nitrato de cobre(II)
FeCO_3	trioxidocarbonato de hierro	carbonato de hierro(II)
KMnO_4	tetraoxidomanganato de potasio	permanganato de potasio
$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	heptaoxidodicromato de disodio	dicromato de sodio
KBrO_2	dioxidobromato de potasio	bromito de potasio
KClO_4	tetraoxidoclorato de potasio	perclorato de potasio
NaClO	oxidoclorato de sodio	hipoclorito de sodio
FeSO_4	tetraoxidosulfato de hierro	sulfato de hierro (II)