

FISICA Y QUIMICA de 1º Bachillerato

Actividades de repaso.

EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA

COMPUESTOS BINARIOS

Completa la tabla siguiente, *formulando o nombrando*, según corresponda:

Fórmula	Tradicional	Stock	Sistemática
PbO ₂			
		Hidruro de cobalto(II)	
	Seleniuro cuproso		
			Sulfuro de sodio
Ni N			
	=====	Óxido de cromo(VI)	
	Óxido níquelico		
			Monohidruro de cobre
Sr H ₂			
		Arseniuro de magnesio	
	Ácido clorhídrico	=====	
			Monóxido de hierro
Au ₂ O ₃			
		Óxido de estaño(II)	
		Bromuro de cadmio	
	Acido sulfhídrico	=====	
Co Cl ₂			
	Yoduro plumboso		
	=====		Heptaóxido de dimanganeso
Br ₂ O ₅	=====		
		Óxido de cobre(I)	
	=====		Monóxido de dicloro
	Hidruro de cinc		
			Tetrahidruro de estaño
		Yoduro de plata	
	Óxido níqueloso		
Ca H ₂			
		=====	Seleniuro de hidrógeno
		Nitruro de níquel (III)	
	=====	Óxido de vanadio(V)	
	=====		Dióxido de titanio
Sn Te			
	Hidruro potásico		
		Fosfuro de cobre(II)	
	=====		Trióxido de molibdeno.
Pd H ₄			
		Óxido de platino(IV)	
	=====		Monóxido de manganeso
	Seleniuro cobáltico		
Ga ₂ O ₃			
		Hidruro de estroncio	
			Fluoruro de magnesio

COMPUESTOS TERNARIOS

Escribe la fórmula de :

01. Hidróxido magnésico	10. Hidróxido auroso
02. “ mercurioso	11. Hidróxido níquel (II)
03. “ alumínico	12. Monohidróxido de cobre
04. “ de cobre(II)	13. Hidróxido de plata
05. “ de cadmio	14. Tetrahidróxido de estaño
06. Trihidróxido de hierro	15. Dihidróxido de plomo
07. Hidróxido de sodio	16. Hidróxido de litio
08. “ plúmbico	17. Hidróxido de mercurio(II)
09. “ de cobalto(III)	18. Hidróxido de aluminio

Nombra los siguientes compuestos en cualquiera de las nomenclaturas:

1. RbOH	9. Be(OH) ₂
2. Ba(OH) ₂	10. Co(OH) ₂
3. AgOH	11. KOH
4. Pb(OH) ₂	12. Hg(OH) ₂
5. Ni(OH) ₂	13. V(OH) ₅
6. Sn(OH) ₄	14. Cu OH
7. Mn(OH) ₂	15. Pb (OH) ₄
8. Cr(OH) ₃	16. KOH

Escribe la fórmula de :

01. Acido hipocloroso	12. Ácido bórico
02. “ nítrico	13. Carbonato ferroso
03. “ perclórico	14. Clorato potásico
04. “ sulfuroso	15. Sulfato níquelico
05. “ carbónico	16. Hipoclorito sódico
06. “ hiponitroso	17. Sulfato de cobre (II)
07. “ sulfúrico	18. Nitrito de plomo(IV)
08. “ nitroso	19. Nitrato de plata
09. “ clórico	20. Sulfito de cinc
10. “ selenioso	21. Perclorato de plomo(II).
11. “ bromoso	22. Yodato de aluminio.

Nombra los siguientes compuestos en cualquiera de las nomenclaturas:

01. HBrO	11. H ₂ SeO ₄
02. H ₂ SO ₄	12. HNO ₃
03. HBrO ₄	13. NaBrO
04. HNO ₂	14. FeSO ₄
05. HClO ₃	15. Ni (IO ₄) ₃
06. H ₂ CO ₃	16. KNO ₂
07. HClO ₂	17. Zn(ClO ₃) ₂
08. H ₂ SO ₃	18. CaCO ₃
09. HBO ₂	19. Pb(NO ₃) ₂
10. HNO	20. CuSO ₃

OTROS COMPUESTOS

Escribe la fórmula de :

01. Peróxido de bario	10. Tetracloruro de carbono
02. “ de potasio	11. Yoduro de selenio(II)
03. “ cinc	12. Fluoruro de bromo(V)
04. “ de cobre(I)	13. Trisulfuro de diboro
05. “ de cobre(II)	14. Seleniuro de arsénico (III)
06. Dióxido de dilitio	15. Fosfuro de boro
07. Dióxido de calcio	16. Bromuro de fósforo(V)
08. Agua oxigenada	17. Cloruro de bromo
09. Peróxido de hidrógeno	18. Fluoruro de fósforo (III)

Nombra los siguientes compuestos en cualquiera de las nomenclaturas:

1. MgO_2	9. Br Cl
2. Li_2O_2	10. I Br ₃
3. CaO_2	11. N Cl ₃
4. CuO_2	12. P Cl ₅
5. BeO_2	13. Si ₃ N ₄
6. Al_2O_6	14. Si C
7. Cu_2O_2	15. C Cl ₄
8. Ni_2O_6	16. N ₂ S ₅

Escribe la fórmula de :

01. Acido (orto)fosforoso	12. Hidróg° carbonato de cobre(I)
02. “ metaarsénico	13. Dihidróg° fosfato de calcio
03. “ pirofosfórico	14. Hidróg° seleniuro de níquel(II)
04. “ ortosilícico	15. Ión hierro(III)
05. “ crómico	16. Ión cobre(II)
06. “ ortobórico	17. Ión amonio
07. “ dicrómico	18. Ión pirofosfato
08. “ piroulfúrico	19. Ión manganato
09. “ trioxovanádico(V)	20. Ión dicromato
10. Sulfato ácido de litio	21. Ión hidróxido
11. Sulfuro ácido de cinc	22. Ión hidronio

Nombra los siguientes compuestos o iones en cualquiera de las nomenclaturas:

01. $Be(HS)_2$	11. Co^{3+}
02. $NaHSO_4$	12. Zn^{2+}
03. $Al(HCO_3)_3$	13. NH_4^+
04. K_2HPO_4	14. CO_3^{2-}
05. $K_2H_2PO_4$	15. PO_4^{3-}
06. $Ni_2(HPO_4)_3$	16. CrO_4^{2-}
07. $Cu(HSeO_4)_2$	17. BO_3^{3-}
08. $KMnO_4$	18. $S_2O_7^{2-}$
09. Ag_2CrO_4	19. $Cr_2O_7^{2-}$
10. $K_2Cr_2O_7$	20. MnO_4^-