

## FISICA Y QUIMICA de 1º Bachillerato

## Actividades.

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA.- (Varios).

(1) 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)

(2) Nombra los siguientes compuestos en cualquiera de las nomenclaturas:

1. $MgO_2$	9. $BrCl$
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. $N_2 S_5$

(3) 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

(4) 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. $K_2 HPO_4$	14. $CO_3^{2-}$
05. $K H_2PO_4$	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. $K_2 Cr_2O_7$	20. $MnO_4^-$