

FISICA Y QUIMICA de 1º Bachillerato

Actividades.

EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA.- (Comp. Ternarios).

(1) 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 |

(2) 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 |

(3) 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. |

(4) 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 |