

QUÍMICA SEGUNDO BGU

CALCULAR LA MASA MOLECULAR DE LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS

Ej.: Piroarseniato de vanadio $V_4(As_2O_7)_5$

$$V \quad 4 \times 51 = 204$$

$$As \quad 10 \times 75 = 750$$

$$O \quad 35 \times 16 = 560$$

$$1514$$

- ✓ Sulfuro de potasio K_2S
- ✓ Telurito de aluminio $Al_2(TeO_3)_3$
- ✓ Seleniuro Niquélico Ni_2S_3
- ✓ Hidróxido de niobio $Nb(OH)_5$
- ✓ Ácido pirofosforoso $H_4P_2O_5$
- ✓ Ácido perblómico $HBrO_4$
- ✓ Hidróxido Plúmbico $Pb(OH)_4$
- ✓ Piroarseniato níquelico $Cr_4(As_2O_7)_3$

ARRASTRA AL COMPUESTO AL LUGAR QUE CORRESPONDA

ÓXIDO BÁSICO= Oxígeno + Metal, se escribe el Metal y luego el Oxígeno. MO EJ.: CaO

ÓXIDO ÁCIDO O ANHÍDRIDO= Oxígeno + No Metal, se escribe el No Metal y luego el Oxígeno NoMO EJ.: Cl_2O_3

HIDRÓXIDO= Óxido + agua, se escribe el Metal y luego OH, MOH EJ.: $Ca(OH)_3$

ÁCIDO OXÁCIDO= Resulta de sumar agua a los anhídridos, H No M O EJ.: $HClO_3$

SAL HALÓGENA= Metal + No Metal, se escribe el Metal y luego el No metal EJ.: $AlBr_3$

SAL OXISAL= Metal + No Metal + Oxígeno EJ.: $Al(ClO_3)_3$

✓ Fe_2Se_3

✓ $\text{U}(\text{OH})_6$

✓ $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_5$

✓ $\text{C}_2\text{H}_5(\text{OH})$

✓ $\text{Ni}_4(\text{As}_2\text{O}_7)_3$

✓ Fe_2O_3

✓ SO_2

ÁCIDO OXÁCIDO

HIDRÓXIDO

SAL HALÓGENA

ÓXIDO BÁSICO

ANHÍDRIDO

SAL OXISAL

COMPUESTO ORGÁNICO