QUÍMICA SEGUNDO BGU

CALCULAR LA MASA MOLECULAR DE LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS

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

V 4 x 51 = 204

As 10 x 75= 750

O 35 x 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 niquélico $Cr_4(As_2O_7)_3$

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.: $Al(ClO_3)_3$

LIVEWORKSHEETS

- ✓ Fe_2Se_3
- ✓ $U(OH)_6$
- ✓ $H_4Sb_2O_5$
- ✓ $C_2H_5(OH)$
- ✓ $Ni_4(As_2O_7)_3$
- ✓ Fe_2O_3
- ✓ SO_2

ÁCIDO OXÁCIDO

HIDRÓXIDO

SAL HALÓGENA

ÓXIDO BÁSICO

ANHÍDRIDO

SAL OXISAL

COMPUESTO ORGÁNICO

LIVEWORKSHEETS