



TALLER DE APLICACION

- Hallar los pesos moleculares de cada compuesto, escribirles el peso atómico a cada uno de los elementos y su respectivo nombre.
 ClO_3
 H_2SO_4
 K_2MnO_4
 HClO_4
 CaI_2
 NH_4ClO_3
 NaHSO_4
 HCO_3
 PH_5
 H_2O_2
 HSO_4^-
 K_2O_2
 H_2PO_4^-
 FeCl_3
 NaMnO_4
- Determinar la cantidad de átomos- gramos que hay de cada elemento en cada uno de los compuestos anteriores, en 0,25 moles.
- Calcule la cantidad de átomos de N, y de Au y de H en total que hay en los compuestos anteriores a partir de las moles del numeral 2.
- Cuántos átomos y átomos gramos hay en un anillo de Ag de 5 gramos.
- Cuántos gramos y átomos hay en 30 átomos- gramos de aluminio.
- Cuántos gramos y átomos-gramo hay en 15×10^{23} átomos de fósforo.
- Cuántas moles y moléculas hay en 200 g de propano (consulte la fórmula química).
- Cuántas moles y gramos hay en 1 libra de azúcar.
- Cuántos gramos y moléculas hay en 5 moles de etanol.
- Para este último compuesto calcule el % p/p de cada elemento en el compuesto.
- Les recomiendo ver estos videos sobre moles y moléculas
www.youtube.com/watch?v=iyJ7f6ppGaQ
www.youtube.com/watch?v=Ge5hd7ffiYE

Nota:

Para un compuesto:

$$1 \text{ mol} = M = 6.02 \times 10^{23}$$

Para un elemento:

$$1 \text{ at-g.} = A = 6.02 \times 10^{23}$$

Partiendo de las conversiones anteriores: