

Taller

1. Define mol
2. Define número de Avogadro
3. Define molécula
4. Define masa molecular
5. Desarrollar ejercicios
 - Peso molecular del ácido clorhídrico (HCl)
 - Peso molecular del ácido sulfúrico (H_2SO_4)
 - Peso molecular del cloruro de sodio (NaCl)
 - Peso molecular del nitrato de plata (AgNO_3)
 - Peso molecular del hidróxido de sodio (NaOH)
 - Peso molecular del permanganato de potasio (KMnO_4)

Solución

1. Unidad de medida que indica la sustancia
2. Se denomina al número de partículas constituyentes de una sustancia que se pueden encontrar en la cantidad de un mol de la sustancia
3. Agrupación definida y ordenada de átomos que conserva todas sus

Propiedades

4. Suma de las masas atómicas de todos los átomos de una molécula

5. HCl - ácido clorhídrico

$$\text{H} (1) = 36\text{g (mol)}$$

$$\text{Cl} (35)$$

6. H_2SO_4 - ácido sulfúrico

$$\text{H} (2)$$

$$\text{S} (32) = 98\text{g (mol)}$$

$$\text{O} (64)$$

7. NaCl - cloruro de sodio

$$\text{Na} (23) = 58\text{ (mol)}$$

$$\text{Cl} (35)$$

8. AgNO_3 - Nitrato de plata

$$\text{Ag} (108)$$

$$\text{N} (14) = 170\text{ (mol)}$$

$$\text{O} (48)$$

NaOH - Hidroxido de sodio

Na (23)

O (16) = 40g (mol)

H (1)

KMnO_4 - Permanganato de potasio

K (39)

Mn (55) = 158g (mol)

O (64)