

1 0

$$\frac{2(1)}{1(16)} = \frac{16}{18} \rightarrow \text{g/mol}$$

Taller

- 1 Defina md
- 2 Defina numero de Avogadro
- 3 Defina molecula
- 4 Defina masa molecular
- 5 Desarrollar Ejercicios

Solucion

1 mol

es la unidad empleada para expresar la cantidad de una determinada sustancia en el sistema internacional de unidades.

2 número de Avogadro

sirve para medir cuanta sustancia tiene mol y equivale a $6,023 \times 10^{23}$ lo que es lo mismo redondeando 602.200.000.....

3 molécula

partícula más pequeña de una sustancia que tiene todas las propiedades físicas y químicas de esa sustancia. las moléculas están compuestas por uno o más átomos

4 masa molecular

la masa molecular es la mas de una molécula de un compuesto. se calcula sumando las masas atómicas relativas de todos los átomos que forman dicha molécula. se mide en unidades de masa atómica representados como u, también llamadas unidades Dalton, representada como da

5 solucion ejercicios

1 peso molecular del Acido clorhídrico (HCl)

peso molecular 36.46 g/mol

composición

Cl = 97.23 %

H = 2.76 %

2 peso molecular del Acido sulfurico (H₂SO₄)

peso molecular 98.08 uma

composición

H = 1,008 uma

S = 32,065 uma

O = 16,00 uma

3 peso molecular del cloruro de sodio (NaCl)

peso molecular 58.44 g/mol

composición

Cl = 35.45 mol/g

Na = 23. g/mol

4 peso molecular del nitrato de plata (AgNO₃)

peso molecular 169.8

composición

Ag = 1 x 107,8 g = 107,8

N = 1 x 14 g = 14

O = 3 x 16 g = 48

5 peso molecular del hidróxido de sodio (NaOH)

peso molecular = 40 g/mol

composición

$\text{Na} = 23$ g/mol

$\text{O} = 16$ g/mol

$\text{H} = 1$ g/mol

6 peso molecular del permanganato de potasio (KMnO_4)

peso molecular = 158 g/mol

composición

$\text{K} = 1 \times 39 = 39$ g/mol

$\text{Mn} = 1 \times 55 = 55$ g/mol

$\text{O} = 4 \times 16 = 64$ g/mol