

Ejercicios:

1. Calcula la molaridad de alcohol etílico (C_2H_6O) si se tienen 82,5g en volumen de 0,45L.

$$C_2 \times 6 = 12$$

$$H_6 \times 1 = 6$$

$$O_1 \times 8 = 8$$

$$PM = 26g/mol$$

$$M = \frac{82,5}{(26)(0,45)}$$

$$R = M = 7,05$$

2. Obtenga la molaridad de una sustancia con 4,78 mol en volumen de 7000ml.

$$7000/1000 = 7L$$

$$M = \frac{4,78}{7}$$

$$R = M = 0,68$$

3. Calcule la molaridad, M, de una solución que contiene 3,65g de HCl en 2,00 litros de solución.

$$H_1 \times 1 = 1$$

$$Cl_1 \times 1 = 17$$

$$PM = 18g/mol$$

$$M = \frac{3,65}{(18)(2)}$$

$$R = M = 0,10$$

4. Calcule la molaridad de una solución que contiene 49,04g de H_2SO_4 en 250 ml de solución.

$$H_2 \times 1 = 2$$

$$S_1 \times 16 = 16$$

$$O_4 \times 8 = 32$$

$$PM = 50g/mol$$

$$M = \frac{49,04}{(50)(0,25)}$$

$$R = M = 4$$

$$250ml/1000 = 0,25L$$