

Ejercicios:

1. Calcular la molalidad de una disolución de 95g de ácido nítrico HNO_3 en 25g de agua.

$$m = ?$$

$$g = 95$$

$$m = \frac{95}{(63)(0.025)}$$

$$\text{Agua} = 25 / 1000 = 0.025 \text{ Kg}$$

$$M = 60.3$$

$$\text{H} 1 \times 1 = 1$$

$$\text{N} 1 \times 14 = 14$$

$$\text{O} 3 \times 16 = 48$$

$$\text{PM} = 63 \text{ g/mol}$$

2. Calcular la molalidad de metanol CH_3OH en una disolución 15g donde el disolvente son 50g de agua.

$$m = ?$$

$$g = 15 \text{ g}$$

$$m = \frac{15}{(32)(0.050)}$$

$$\text{Agua} = 50 \text{ g} / 1000 = 0.050 \text{ Kg}$$

$$M = 9.37$$

$$\text{C} 12 \times 1 = 12$$

$$\text{H} 4 \times 1 = 4$$

$$\text{O} 16 \times 1 = 16$$

$$\text{PM} = 32 \text{ g/mol}$$