

EJERCICIOS

1) Calcular la molaridad en una disolución de 95 gramos de ácido nítrico HNO_3 en 25 g de agua.

gramos = 95

agua = 25 g

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

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

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

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

$$m = \frac{95 \text{ gr}}{63 \text{ g/mol} \cdot 0,025 \text{ kg}}$$

$$m = \frac{95 \text{ gr}}{1,575} = m = 60,38$$

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

gramos = 15

$$m = \frac{15 \text{ gr}}{32 \cdot 0,05 \text{ kg}}$$

Agua = 0,05 kg

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

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

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

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

$$m = \frac{15 \text{ gr}}{1,6} =$$

$$m = 9,375$$

