

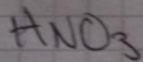
## Ejercicios

1 Calcular la molaridad de una disolución de 95 gramos de ácido nítrico  $\text{HNO}_3$  en 25g de agua

$$m =$$

$$\text{Agua} = 25 \text{ g} = 0,025 \text{ kg}$$

$$g = 95$$



$$PM =$$

$$m = \frac{95}{63} (0,025)$$

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

$$m = 95 / 1,57$$

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

$$m = 60,5$$

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

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

¿ Calcular la molaridad de metano  $\text{CH}_3\text{OH}$  en una disolución 15g donde el disolvente es 50 gramos de agua

$$m =$$

$$\text{Agua} = 50 \text{ g} = 0.05$$

$$g = 15$$

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

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

$$\text{O } 1 \times 16 = \frac{16}{32 \text{ g/mol}}$$

$$m = 15 / (32) (0.05)$$

$$m = 15 / 1.6$$

$$m = 9.37$$