

1. DISOLUCIONES

Yo tengo que preparar una disolución de concentración 2g/l, eso significa que por cada litro de disolución debe haber 2g de soluto.

El problema es que yo no puedo preparar 1 litro porque solo necesito 350 ml.

Prepare la cantidad que yo prepare, la proporción "2 gramos de soluto por cada litro de disolución" se debe cumplir siempre, por lo tanto puedo aplicar factores de conversión para resolver el problema teniendo en cuenta esta equivalencia

$$\frac{2g^s}{1L^D}$$

$$\frac{2g^s}{1L^D} \cdot \frac{1L^D}{1000ml^D} = \frac{2g^s}{1000ml^D}$$

Aplicando factores de conversión:

$$350ml^D \cdot \frac{2g^s}{1000ml^D} = 0.7g^s$$

Se han de añadir 0.7g^s al matraz aforado y luego rellenar con agua hasta 350 ml