

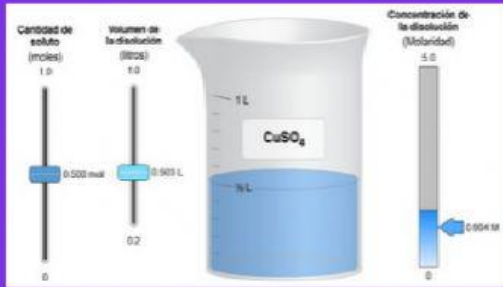


INFORME DE LABORATORIO

MOLARIDAD

Nombre: _____

PROCEDIMIENTO



MATERIALES



Reactivos

EJERCICIO



SE DESEA PREPARAR 500 ML DE UNA SOLUCIÓN DE CuSO_4 QUE TIENE
UNA CONCENTRACIÓN DE 0,994 M

- ¿Cuántas moles son necesarias?
- ¿Qué cantidad de gramos se necesita utilizar?
- ¿La solución está saturada?

PROCESO 1

$$M = n/L$$

$$0,994n/l = n/$$

$$0,994M \times L = n$$

$$n = n$$



PROCESO 2

$$\text{Peso} = \text{gramos}$$

$$n = m/PM$$

$$m (\text{peso}) = n (\text{moles}) \times PM (\text{masa molecular})$$

$$m = \quad \times$$

$$m = \quad \text{g } \text{CuSO}_4$$

REFERENCIA: https://phet.colorado.edu/sims/html/molarity/latest/molarity_es.htm

