



Having Fun in the Lab

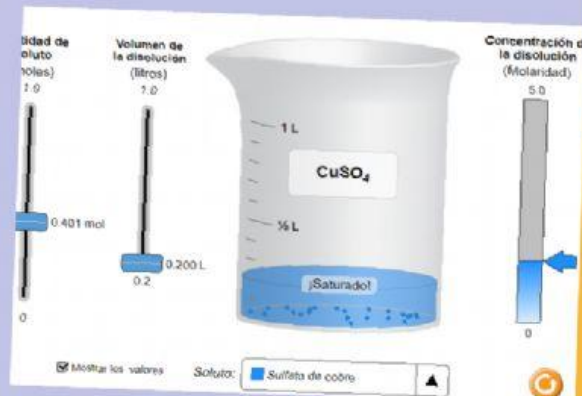
TEMA: MOLARIDAD

nombre:

procedimiento

materiales

reactivos



Ejercicio y fórmulas

se desea preparar 527 ml de una solución de $K_2Cr_2O_7$ que tiene una concentración de 0,5M

- Cuántas moles son necesarias
- la solución está saturada?

$$n = \frac{g}{PM}$$

$$M = \frac{n}{V}$$

Cálculos

$$N = \frac{n}{V}$$

$$0,5 \frac{n}{L} = \frac{n}{\text{[]}}$$

$$0,5 \frac{n}{\cancel{L}} \times \text{[]} \cancel{L} = \text{[]} n$$

conclusiones

conclusión a.

conclusión b.

bibliografía

Chávez, C., & Carillo, L. (2009). Nuestra Química 3. Riobamba: nuestra química.

University of Colorado.
(21 de 12 de 2020). PHET interactive simulations. Obtenido de
<https://phet.colorado.edu/es/simulation/molarity>



Elaborado por: Araceli Alvarez