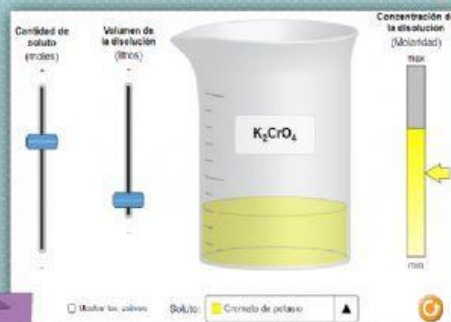


TEMA: MOLARIDAD EQUIPO:



Ejercicio:

Deseas preparar una solución **2.066 M** en **320 mL** de K_2CrO_4 :
 ¿Cuántos gramos de K_2CrO_4 necesitas?
 ¿Cuántos moles de K_2CrO_4 hay en esos gramos?
 ¿La solución es saturada?

Fórmulas

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

$$n = \square \times \square = \square$$

Transforma de mL a L

Usa la masa molar para pasar de moles a gramos

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

$$g = \square \times \square = \square$$

Conclusiones

¿Cuántos gramos de K_2CrO_4 obtuviste?

¿Cuántos moles de K_2CrO_4 obtuviste?

La solución es saturada o insaturada?

