MOLARIDAD

INFORME DE LABORATORIO

NOMBRE

PROCEDIMIENTO

MATERIALES

REACTIVOS

AGUA

CoCl

Cloruro de cobalto

EJERCICIO

Si se desea preparar un 300 ml de una solución de CoCl2 que tiene una concentración de 0,75 M.
A) ¿Cuántas moles son necesarias?
B)¿Qué cantidad de gramos se necesita utilizar?
C) ¿La solución está saturada?

CÁLCULOS 1

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

$$0{,}75\frac{n}{L} = \frac{n}{\square}$$

$$0{,}75M * \quad L = n$$

$$n = \quad n$$

CÁLCULOS2

Gramos:

$$gramos = moles(n) * PM$$

$$gramos = \quad *$$

$$gramos = \quad gNaCl$$

CONCLUSIONES

Conclusión 1 Conclusión 2 Conclusión 3

BIBLIOGRAFÍA

Chavez,C., g Carrillo, 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/sims/html/molarity/latest/molarity_es.html

Elaborado por Micaela Rodíguez