

MOLARIDAD

INFORME DE LABORATORIO

NOMBRE



PROCEDIMIENTO



EJERCICIO

Si se desea preparar un 300 ml de una solución de CoCl_2 que tiene una concentración de 0,75 M.

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

CÁLCULOS 2



Gramos:

$$\text{gramos} = \text{moles}(n) * PM$$

$$\text{gramos} = \quad *$$

$$\text{gramos} = \quad g\text{NaCl}$$

MATERIALES



REACTIVOS



AGUA

CoCl_2

Cloruro de cobalto



CÁLCULOS 1



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

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

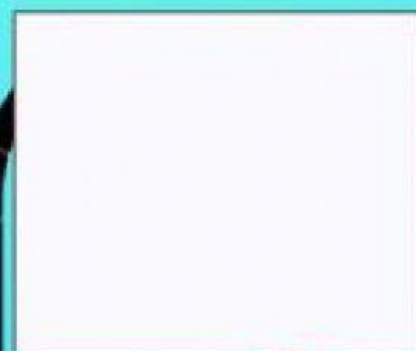
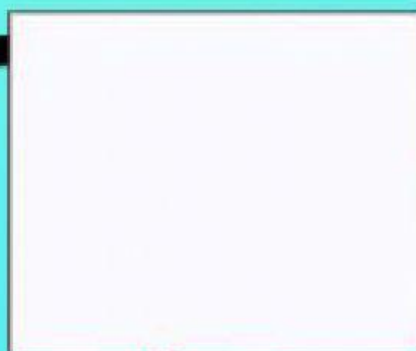
$$0,75M * \quad L = n$$

$$n = \quad n$$



CONCLUSIONES

Conclusion 1 Conclusion 2 Conclusion 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