



# INFORME DE LABORATORIO QUÍMICA.



**TEMA:**

**MOLARIDAD**

**NOMBRE:**

**Ejercicio:**

**Calcular los gramos de NaOH de 350 ml de disolución 2 M.**

- ¿Cuántos gramos de NaOH se usaron?**
- ¿Cuántos moles de NaOH hay?**
- ¿Está la solución saturada?**

**FÓRMULAS:**

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

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

**Cálculos:**

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

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

$$2 = \frac{n}{L} \quad 2 = \frac{n}{\square}$$

$$\square = \frac{g}{\square}$$

$$n = \square * 2$$

$$g = \square * \square$$

$$n = \square$$

$$g = \square$$

**Materiales:**



**Reactivos:**



**Bibliografía:**

PhET University of Colorado. (2021). Molaridad. Obtenido de PhET : <https://phet.colorado.edu/es/simulation/molarity>  
Químicas. (23 de Enero de 2017). Solución ejercicios de molaridad. Obtenido de Químicas: <https://www.quimicas.net/2015/09/solucion-ejercicios-de-molaridad.html>  
webq.org. (2021). Calculadora de masa molar, peso molecular y composición elemental. Obtenido de WebQC.org Chemical Portal: <https://es.webqc.org/molecular-weight-of-NaOH.html>

**Procedimiento:**



Elaborado por: Almache Mateo, Carranza Alex, Castillo Paul, Cerón Iván

**Conclusiones:**

**Conclusión A**

**Conclusión B**

**Conclusión C**