

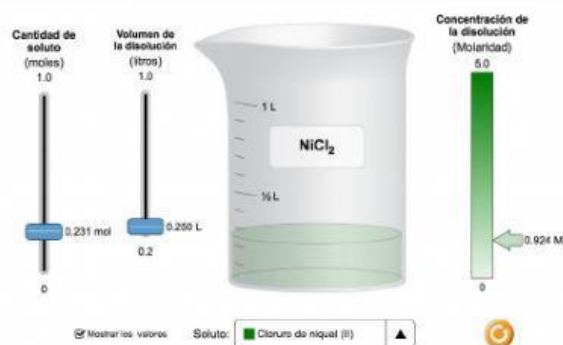
LA MOLARIDAD

NOMBRE:

MATERIALES Y REACTIVOS



PROCEDIMIENTO



EJERCICIO Y FORMULAS

Calcular la molaridad de una solución de 250ml en la que están disueltos 30 gramos de cloruro de níquel II

$$n = \frac{g}{PM} \quad M = \frac{n}{V}$$

CÁLCULOS

Peso de $\text{NiCl}_2 =$

$\text{mol} = g / \text{peso}$

$\text{mol} = \quad / 129.60$

$\text{mol} = 0.23 \text{ moles}$

$/ 0.250 =$

BIBLIOGRAFÍAS

<https://www.quimicas.net/2015/09/solucion-ejercicios-de-molaridad.html>

CONCLUSIÓN A

CONCLUSIÓN B