

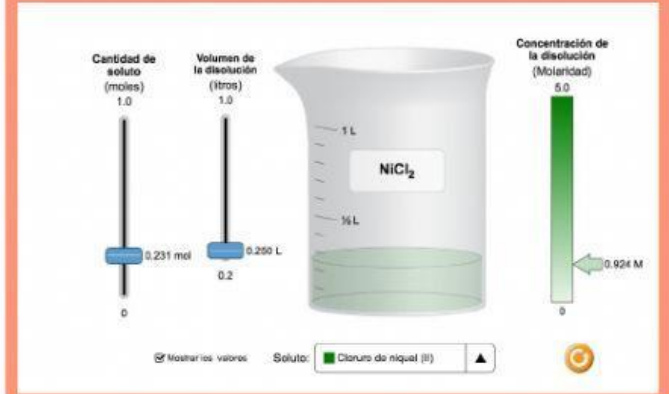
# LA MOLARIDAD

## 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 NiCl<sub>2</sub>=  
 mol=g/peso  
 mol= /129.60  
 mol= 0.23 moles  
 /0.250=

### BIBLIOGRAFÍAS

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

CONCLUSIÓN A

CONCLUSIÓN B