

15g KNO_3

PM: 101,1 g/mol

12 mL H_2O en bureta

Tubo de ensayo

$$\downarrow$$
$$0,148 \text{ mol KNO}_3$$

$$\downarrow$$
$$\frac{0,148}{0,012} = 12,3 \text{ M}$$

$$[\] = S^2 = K$$

$\downarrow$
tapar con termómetro
y agitador dentro

$\downarrow$
calentar al baño María
agitando hasta que se
disuelva por completo

Descartear
placa calefactora

$\downarrow$
Sacar tubo del baño

$\downarrow$
Enfriar $\rightarrow$ cristales (turbio)

	T(°C)	V(mL)
1°		
2°		
3°		
4°		

$\downarrow$
Añadir 2 mL
de H_2O en bureta

$\downarrow$
anotar T y marcar
nivel en el tubo

$\downarrow$
repetir el proceso hasta obtener
4 medidas, añadiendo 2 mL de
agua destilada cada vez y
marcando los niveles en el tubo.

$\downarrow$
Vaciar

$\downarrow$
Llenar de agua hasta las marcas
para saber volumen

$\downarrow$
Excel