

GUÍA SOBRE MOLARIDAD

1.- CALCULA LA MASA MOLAR (MM) DE $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

Elemento	Cantidad	Masa Atómica	Producto
		g/mol	
		g/mol	
		g/mol	
Masa Molar de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$			g/mol

2.- CALCULA EL NÚMERO DE MOLES DE:

FÓRMULA: $n = \frac{\text{masa (gramos)}}{\text{MM}}$

MASA(en gramos)	MM	MOLES
30 gramos de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		
350 gramos de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		

3.- CALCULA LA MOLARIDAD DE:

FÓRMULA: $M = \frac{n \text{ de soluto}}{\text{Lt de solución}}$

Soluto	Solución	Molaridad
2,8 moles de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	500 ml	M
280 gramos de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	800 ml	M