



**Unidad Educativa
"Carlos Lenin Ávila"**

BAYAS – ECUADOR
Teléfono 2240 – 651
leninavila-81@hotmail.com



Moles, masa molecular y moléculas

Masa molar: suma de masas atómicas de cada elemento (tabla periódica) (gr/mol)

Moles: Dividir la masa del compuesto entre la masa molar (moles)

Moléculas: moles por el número de Avogadro (6.023×10^{23}) (moléculas)

Ejemplos:

Nombre	Compuesto	Masa molar	Masa	Moles	Moléculas
Hidróxido de hidrogeno	H ₂ O		1000g		
Amoniaco	NH ₃		500g		
Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄		300g		