

Nombre:

Grupo:

Relaciona con lineas las masas molares que correspondan a cada compuesto

CO₂

NaOH

40

44

Arrastra el nombre de la fórmula

$g = (n)(MM)$

$n = g/MM$

$V_m = (n)(22.4)$

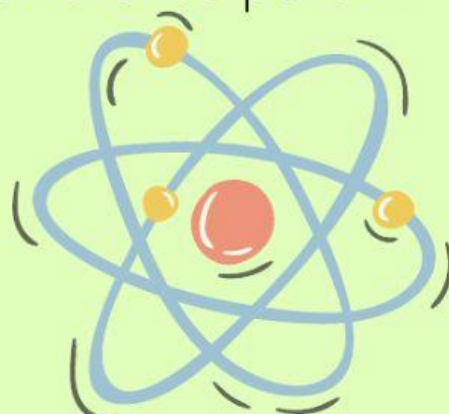
Volumen molar

Gramos

Moles

Selecciona la unidad correspondiente para n

Moles
Gramos
Litros



Selecciona el resultado de convertir 12 g de Magnesio a moles de Magnesio si la masa es de 24.31g/mol



Revisa el siguiente video para mas información



Marca la imagen de un matraz Erlenmeyer

