Actividad de Química 2

Profesora María Angélica Reyes Ramírez

Nombre

Grupo

Relaciona con lineas las masas molares que corresponden a los siguientes compuestos

$CO_2$ NaOH

40 44

Arrastra el nombre de la fórmula que corresponda

**g= (n)(MM)** **n= r/ MM** **vm= (n)(22.4L)**

| | | |
|---|---|---|
| **Moles** | **Gramos** | **Volumen molar** |

Selecciona la unidad correspondiente para n

Mol Gramo Litros

Selecciona el resultado de

1) Convertir 12 g de Mg a moles de Mg (masa atómica del Mg = 24.31 uma)

Observa el siguiente video sobre estequiometria

LIVEWORKSHEETS