

Nombre

Grupo

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

CO<sub>2</sub>

NaOH

40

44

Arrastra el nombre de la fórmula que corresponda

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

<b>Moles</b>	<b>Gramos</b>	<b>Volumen molar</b>

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

