

Masa molecular

Calcular la masa molecular de los siguientes elementos:

Nota: Utilizar dos decimales.

Glucosa ($C_6H_{12}O_6$)

Elemento	# moles	X	Masa atómica (g/mol)	= Masa total (g)
Carbón				
Hidrógeno				
Oxígeno				
1 mol ($C_6H_{12}O_6$) =				g ($C_6H_{12}O_6$)

Carbonato de Calcio ($CaCO_3$)

Elemento	# moles	X	Masa atómica (g/mol)	= Masa total (g)
Calcio				
Carbón				
Oxígeno				
1 mol ($CaCO_3$) =				g ($CaCO_3$)

Carbonato de Hierro III $Fe_2(CO_3)_3$

Elemento	# moles	X	Masa atómica (g/mol)	= Masa total (g)
Hierro				
Carbón				
Oxígeno				
1 mol $Fe_2(CO_3)_3$ =				g $Fe_2(CO_3)_3$

Nitrato de Potasio KNO_3

Elemento	# moles	X	Masa atómica (g/mol)	= Masa total (g)
Potasio				
Nitrógeno				
Oxígeno				
1 mol KNO_3 =				g KNO_3

Nitrato de Calcio $Ca(NO_3)_2$

Elemento	# moles	X	Masa atómica (g/mol)	= Masa total (g)
Calcio				
Nitrógeno				
Oxígeno				
1 mol $Ca(NO_3)_2$ =				g $Ca(NO_3)_2$