

## Cálculos masa-mol y mol-masa.

Utilizando la conversión de unidades para resolver los siguientes ejercicios:

No olvides que los valores no tienen que ser súper exactos, ya que cada tabla periódica tiene valores distintos de masas atómicas y, además, cada persona realizará el redondeo de manera distinta.

Moles	Masa		
3 moles de N <sub>2</sub>		10 g	84 g
2 moles de O <sub>2</sub>		29.6 g	948 g
5 moles de MgO		157.36 g	201.5 g
3 moles de Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		64 g	217 g
0.5 moles de HF		479.1 g	143.4 g
1.5 moles de Cu(OH) <sub>2</sub>			618.9 g
3.5 moles de NO <sub>3</sub>			
0.8 moles de Ni(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>			
6 moles de KMnO <sub>4</sub>			
1.5 moles de Fe(MnO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>			
0.2 moles de Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>			

Masa	Moles		
30g de N <sub>2</sub>		6.25 moles	0.04 moles
200g de O <sub>2</sub>			
50g de MgO		3.8 moles	2.7 moles
317g de Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
45g de HF		1.74 moles	0.6 moles
170g de Cu(OH) <sub>2</sub>		1.24 moles	1.98 moles
350g de NO <sub>3</sub>			
8g de Ni(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>		5.6 moles	2.25 moles
600g de KMnO <sub>4</sub>			1.07 moles
250g de Fe(MnO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>			
400g de Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>			