

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_2	
2 moles de O_2	
5 moles de MgO	
3 moles de Fe_2O_3	
0.5 moles de HF	
1.5 moles de $\text{Cu}(\text{OH})_2$	
3.5 moles de NO_3	
0.8 moles de $\text{Ni}(\text{NO}_2)_3$	
6 moles de KMnO_4	
1.5 moles de $\text{Fe}(\text{MnO}_4)_3$	
0.2 moles de Na_3PO_3	

10 g

84 g

29.6 g

948 g

157.36 g

201.5 g

64 g

217 g

479.1 g

143.4 g

618.9 g

Masa	Moles
30g de N ₂	
200g de O ₂	
50g de MgO	
317g de Fe ₂ O ₃	
45g de HF	
170g de Cu(OH) ₂	
350g de NO ₃	
8g de Ni(NO ₂) ₃	
600g de KMnO ₄	
250g de Fe(MnO ₄) ₃	
400g de Na ₃ PO ₃	

6.25 moles

0.04 moles

3.8 moles

2.7 moles

1.74 moles

0.6 moles

1.24 moles

1.98 moles

5.6 moles

2.25 moles

1.07 moles