

Relación de problemas sobre el mol

Realiza las conversiones adecuadas:

De partículas a moles	
1 átomo de oro	
15 moléculas de agua	
2,5E24 moléculas de amoníaco	
De moles a partículas	
5 moles de átomos de platino	
25 moles de moléculas de ácido clorhídrico	
7 moles de moléculas de óxido de hierro(III)	
De gramos a moles	
115 g de Na	
222 g de Ca(OH)_2	
1800 g de $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	
De moles a gramos	
8 moles de CO_2	
25 moles de H_2O	
10 moles de Al_2O_3	
Otros	
Masa de 1 átomo de hidrógeno	
Masa de 5E23 moléculas de H_2O	

Elemento	H	C	O	Na	Al	Ca
Masa atómica (u)	1	12	16	23	27	40

Nota: las potencias de 10, como por ejemplo, $2,23 \cdot 10^{12}$, debéis escribirlas como 2,23E12. Los resultados deben expresarse como máximo con dos cifras decimales y redondeadas.