

Relación de problemas sobre el mol

Realiza las conversiones adecuadas:



De partículas a moles	
1 átomo de oro	<input type="text"/>
15 moléculas de agua	<input type="text"/>
2,5E24 moléculas de amoníaco	<input type="text"/>
De moles a partículas	
5 moles de átomos de platino	<input type="text"/>
25 moles de moléculas de ácido clorhídrico	<input type="text"/>
7 moles de moléculas de óxido de hierro(III)	<input type="text"/>
De gramos a moles	
115 g de Na	<input type="text"/>
222 g de Ca(OH) ₂	<input type="text"/>
1800 g de C ₆ H ₁₂ O ₆	<input type="text"/>
De moles a gramos	
8 moles de CO ₂	<input type="text"/>
25 moles de H ₂ O	<input type="text"/>
10 moles de Al ₂ O ₃	<input type="text"/>
Otros	
Masa de 1 átomo de hidrógeno	<input type="text"/>
Masa de 5E23 moléculas de H ₂ O	<input type="text"/>

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.