

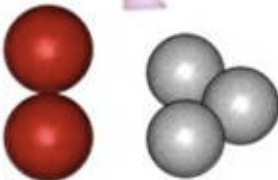
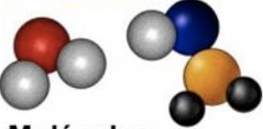
	<p>Son los <u>ELEMENTOS</u>.</p> 
	 <p>Moléculas Sencillas</p>  <p>Moléculas Compuestas</p>

UNA NUEVA UNIDAD PARA MEDIR

**MOL\_CANTIDAD DE SUSTANCIA**



¿Cómo contar átomos, moléculas, iones, partículas  
que no se pueden ver?

En la vida diaria convivimos con muchos materiales y objetos, cuando se requiere cuantificarlos, algunos de ellos los podemos pesar y algunos otros los podemos contar; donde la elección se basa en la conveniencia. Ejemplo es más cómodo pesar lentejas, arroz, tortillas, etc, que contar los granos individuales y es más conveniente contar huevos, lápices, hojas de papel que pesarlos.

Generalmente para medir objetos usamos unidades de masa (Kg, g, lb,..) o unidades de conteo (docena, docena, gruesa). En el quehacer cotidiano en un laboratorio involucra medir sustancias químicas (elementos y compuestos) cuyos componentes son los átomos. ¿Qué pasa cuando queremos y requerimos conocer el número de átomos, moléculas, o las unidades formulas que están presentes en una sustancia que está reaccionando? ¿Cómo contarlas si los átomos, moléculas y unidades formulas son entidades muy pequeñas? Éstas de acuerdo que se puede contar los que se puede ver a simple vista, naranjas, cebollas, autos, libros, personas, etc., pero cómo hacerle para contar átomos. Para ello, los químicos han desarrollado una unidad llamada mol. Con esta unidad nombrada mol, se puede contar entidades químicas de forma indirecta cuando son pesadas. Esta medición se puede hacer porque los átomos de un determinado elemento siempre tienen la misma masa. (1)

1 mol es la cantidad de sustancia que contiene  $6,023 \cdot 10^{23}$  partículas.