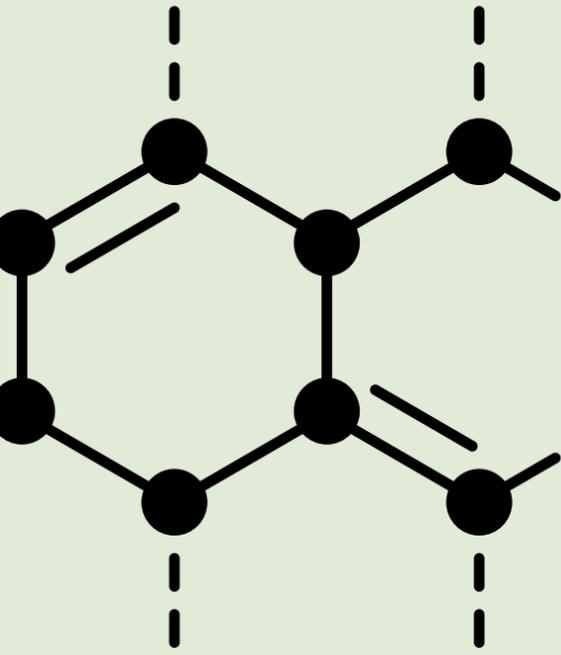
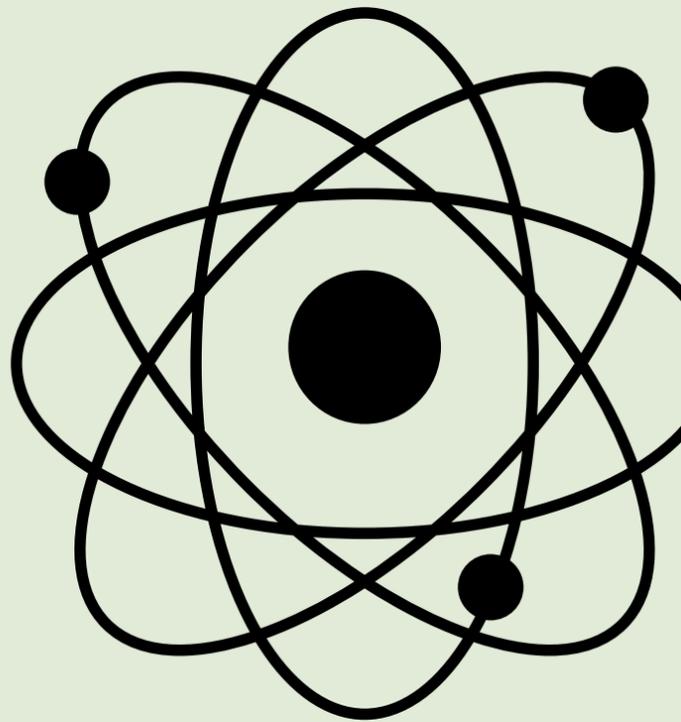


# LEYES PONDELARES

## Ley de conservación de la masa

La ley de conservación de la materia, conocida también como *ley de conservación de la masa* o simplemente como *ley Lomonósov-Lavoisier* (en honor a los científicos que la postularon), es un principio de la química que plantea que la materia no se crea ni se destruye durante una reacción química, solo se transformo



## Ley de las proporciones constantes o definidas

El descubrimiento de que la masa siempre se conservó en reacciones químicas fue seguido pronto por la ley de proporciones definidas, que establece que un compuesto químico dado siempre contiene los mismos elementos en las mismas proporciones exactas en masa. Como ejemplo, cualquier muestra de agua pura contiene 11.19% hidrógeno y 88.81% oxígeno en masa. No importa de dónde vino la muestra de agua ni cómo se preparó. Su composición, como la de cualquier otro compuesto, es fija.

## Ley de las proporciones múltiples

Esta ley afirma que cuando dos elementos se combinan para originar distintos compuestos, se combinan con dicha cantidad fija para dar como producto los compuestos, están en relación de números enteros sencillos.

