

Sección 4. Resumo dos contidos

- Unha **fórmula empírica** indica que elementos están presentes nunha sustancia e a relación mínima existente entre os seus átomos.
- A **fórmula molecular** dunha sustancia é sempre un número enteiro de veces a súa fórmula empírica.
- A **composición centesimal** dunha sustancia indícanos a proporción entre as masas dos elementos que forman dita sustancia, expresada en forma de porcentaxe.
- Nun cambio químico, a partir dunhas sustancias iniciais (reactivos), fórmanse outras sustancias novas (produtos). Nos procesos químicos non cambia nin o tipo de átomos nin o número de átomos, o único que ocorre é que estes átomos se combinan entre si doutra forma.
- Axustar unha ecuación química é reflectir que existe o mesmo número de átomos de cada elemento ao principio e ao final da reacción. Isto conséguese colocando coeficientes numéricos diante das fórmulas.
- Unha reacción química axustada indícanos a proporción en moles entre os reactivos e os produtos da devandita reacción.
- A estequiometría encárgase do estudo cuantitativo de produtos e reactivos nas reaccións químicas.
- Se nunha reacción interveñen gases que se atopan nas mesmas condicións de presión e temperatura, a relación que hai entre os seus moles é a mesma que a que temos entre os seus volumes.
- O **rendemento** dunha reacción química é:

$$R = (\text{cantidade real} / \text{cantidade teórica}) \cdot 100$$

- O reactivo que primeiro se consome nunha reacción chámase **reactivo limitante**, pois limita ou determina a máxima cantidade de produto que se pode formar nesa reacción.