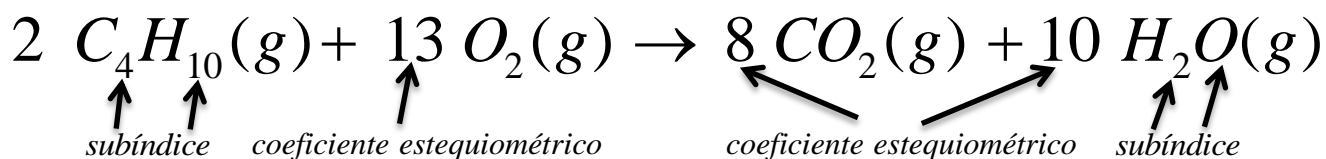


REACCIONES QUÍMICAS:

r e a c t i v o s

p r o d u c t o s



- Ajustar una reacción química consiste en colocar los correspondientes coeficientes estequiométricos delante de cada compuesto para conseguir que el número de átomos de cada elemento químico en los reactivos sea el mismo que en los productos. Cuando ajustamos una reacción química no podemos modificar los subíndices de cada molécula.
- Los coeficientes estequiométricos nos pueden dar tres informaciones:
 - 1) El **número de moléculas** que reaccionan en los reactivos y el número de moléculas que se forman en los productos, pero sólo si los coeficientes no son números decimales.
 - 2) El **número de moles** de moléculas que reaccionan en los reactivos y el número de moles de moléculas que se forman en los productos.
 - 3) El **número de litros** de cada compuesto que reacciona en los reactivos y el número de litros de compuestos que se forman en los productos, pero sólo para los compuestos gaseosos.
- La reacción de combustión de un hidrocarburo tiene esta expresión: hidrocarburo (compuesto de hidrógeno y carbono) y oxígeno (O₂) producen dióxido de carbono (CO₂) y agua (H₂O).