

Tema 11

• Reacciones químicas

Todo proceso en el que se producen sustancias nuevas, denominados productos, a partir de mas sustancias originales, reactivos.

• Ecuación química

Representación simbólica de la reacción se disponen a la izqda los símbolos de los reactivos, a la derecha los de los productos, y una flecha separando unos de los otros.

• Hipótesis de Avogadro

1) Los elementos gaseosos están constituidos por moléculas que pueden ser agregados de dos o más átomos. Solo las partículas que constituyen los gases nobles son monoatómicas.

2) Volúmenes iguales de cualquier gas contienen el mismo número de moléculas medidas en las mismas condiciones de presión y T.

• Fórmula molecular

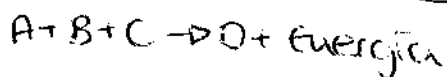
Es una combinación de símbolos y subíndices que indica el número de átomos realmente presentes en una molécula.

• Fórmula empírica

Expresión química más sencilla que indica la relación numérica de cada átomo respecto a los demás.

• Reacciones exotérmicas

Se desprende energía. $E_{\text{reac}} > E_{\text{prod}}$ $\Delta E < 0$.



Tema 12

• Reacciones endotérmicas

Se absorbe energía. $E_{\text{reac}} < E_{\text{prod}}$ $\Delta E > 0$.

