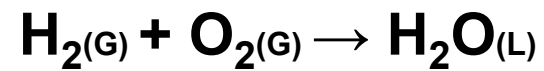




EQUAÇÕES QUÍMICAS

AS **EQUAÇÕES QUÍMICAS** SÃO REPRESENTAÇÕES GRÁFICAS DAS REAÇÕES QUÍMICAS QUE OCORREM ENTRE OS DIVERSOS ELEMENTOS PRESENTES NA TABELA PERIÓDICA.



PODEM SER FORMADAS POR ÁTOMOS, MOLÉCULAS, E SE APRESENTAREM ÍONS SÃO CHAMADAS DE **EQUAÇÕES IÔNICAS**:



LEI DA CONSERVAÇÃO DAS MASSAS OU LEI DE LAVOISIER:

- "NUMA REAÇÃO QUÍMICA QUE OCORRE NUM SISTEMA FECHADO, A MASSA TOTAL ANTES DA REAÇÃO É IGUAL À MASSA TOTAL APÓS A REAÇÃO".

GRAFITE + OXIGÊNIO → GÁS CARBÔNICO

$$3 \text{ G} + 8 \text{ G} = 11 \text{ G}$$

MERCÚRIO METÁLICO + OXIGÊNIO → ÓXIDO DE MERCÚRIO

$$100,5 \text{ G} + 8 \text{ G} = 108,5 \text{ G}$$

“NA NATUREZA, NADA SE PERDE, NADA SE CRIA, TUDO SE TRANSFORMA.”