

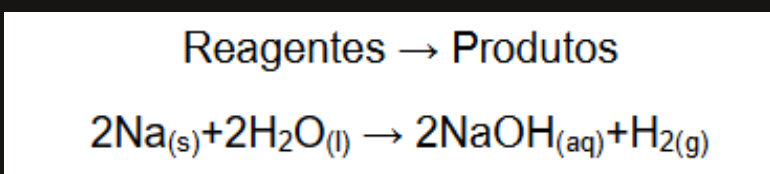
# REAÇÕES QUÍMICAS

UMA EQUAÇÃO QUÍMICA É A REPRESENTAÇÃO SIMBÓLICA DE UMA REAÇÃO QUÍMICA.

UMA REAÇÃO QUÍMICA É O PROCESSO DE MUDANÇA QUÍMICA NA CONVERSÃO DE UMA OU MAIS SUBSTÂNCIAS EM OUTRAS SUBSTÂNCIAS.

MATERIAIS INICIAIS SÃO CHAMADOS DE REAGENTES (LADO ESQUERDO). AS SUBSTÂNCIAS FORMADAS SÃO CHAMADAS DE PRODUTOS (LADO DIREITO).

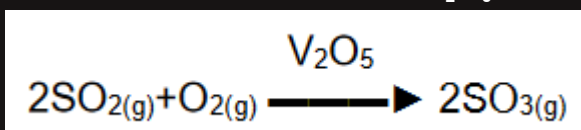
## REPRESENTANDO AS REAÇÕES QUÍMICA



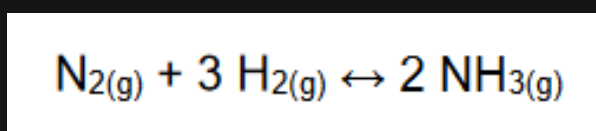
(s): sólido; (l): Líquido; (aq): aquoso; (g): gasoso

PARA REPRESENTAR CATALISADORES (SUBSTÂNCIA QUE AUMENTA A VELOCIDADE DE UMA REAÇÃO)

EX: CATALISADOR:  $\text{V}_2\text{O}_5$



A SETA PARA OS LADOS ( $\rightleftharpoons$ ) INDICA QUE A REAÇÃO É REVERSÍVEL. (OCORRE SIMULTANEAMENTE NOS DOIS SENTIDOS).

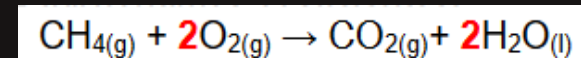


## ESCREVENDO UMA EQUAÇÃO QUÍMICA

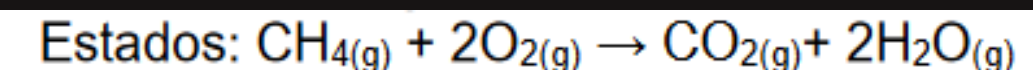
- PRIMEIRO ESCREVEMOS O ESQUELETO



- FAÇA O BALANCEAMENTO



- VERIFICAMOS OS ESTADOS. S/G/L



## TIPOS DE REAÇÕES QUÍMICAS

**REDOX:** OCORRE A TROCA DE ELÉTRONS

**NEUTRALIZAÇÃO**

- ÁCIDO + BASE
- FORMA UM SAL

**PRECIPITAÇÕES**

- HÁ TROCAS DE ÍONS
- FORMA PRECIPITADO
- DUPLA TROCA

**REAÇÕES DE COMBUSTÃO**

- HIDROCARBONETOS REAGEM COM GÁS OXIGÊNIO
- REAÇÃO COMPLETA: FORMA GÁS CARBÔNICO
- REAÇÃO INCOMPLETA: FORMA DIÓXIDO DE CARBONO