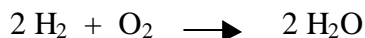


Reações Químicas

São fenômenos em que substâncias reagem entre si formando novas substâncias. As reações químicas são representadas através de “**equações químicas**”.

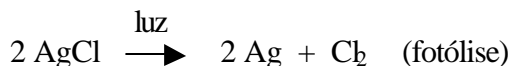
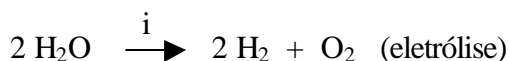
- **Reação de Síntese ou Adição:** ocorre quando 2 ou mais substâncias reagem, produzindo uma **única** substância.

Exemplo:



- **Reação de análise ou Decomposição:** ocorre quando uma substância reagente produz 2 ou mais substâncias.

Exemplo:



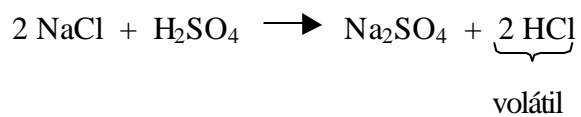
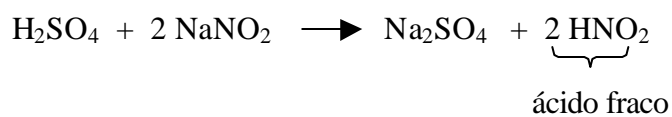
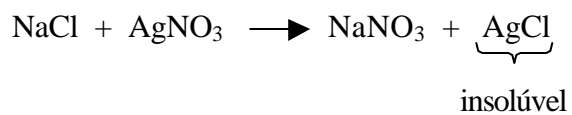
- **Reação de deslocamento ou simples-troca:** ocorre quando uma substância simples reage com uma substância composta, produzindo uma nova substância simples e uma nova substância composta. A reação somente ocorre se a substância simples reagente for mais eletropositiva que o cátion ou mais eletronegativa que o ânion da substância composta:

Exemplo:



- **Reação de dupla – troca:** ocorre quando 2 substâncias compostas reagem, produzindo 2 novas substâncias compostas. A reação somente ocorre se um dos produtos for menos solúvel que os reagentes, mais fraco ou menos ionizado que os reagentes, ou mais volátil que os reagentes:

Exemplo:



Obs: algumas moléculas decompõem-se espontaneamente desprendendo gás:

