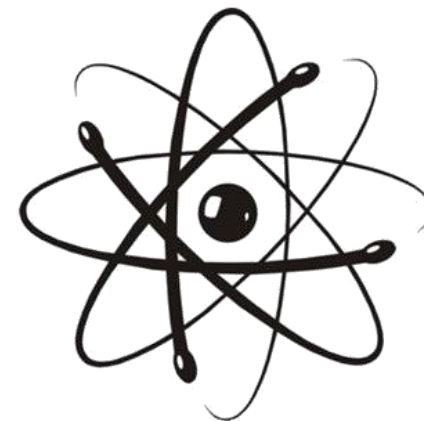


# Reações Químicas - Classificação

**Prof. Francis Isotton**  
Química



### Reação Química $\neq$ Equação Química

- Uma **REAÇÃO química** ocorre quando certas substâncias se transformam em outras. Para que isso possa acontecer, as ligações entre átomos e moléculas devem ser rompidas e devem ser restabelecidas de outra maneira.
- A **EQUAÇÃO química** é a forma de se **descrever** uma reação química. Símbolos e números são utilizados para descrever os nomes e as proporções das diferentes substâncias que entram nestas reações.

# Reações de Adição ou Formação

Quando duas ou mais substâncias geram apenas \_\_\_\_\_ produto.



Síntese total: Apenas reagentes \_\_\_\_\_.

Síntese parcial: Um ou mais reagentes \_\_\_\_\_.



## Reações Químicas - Classificação

---

Formação do Ácido Sulfúrico:

---

Formação do benzeno

---

Formação do etanol

---

---

# Reações de decomposição

Quando \_\_\_\_\_ reagente é convertido em dois ou mais produtos.

Exemplo:  $C \rightarrow A + B$

Análise total: Apenas produtos \_\_\_\_\_.

Análise parcial: Um ou mais produtos \_\_\_\_\_.

## Reações Químicas - Classificação



\_\_\_\_\_



\_\_\_\_\_



\_\_\_\_\_

# Reação de simples-troca ou deslocamento

Quando uma substância \_\_\_\_\_ reage com uma substância \_\_\_\_\_ produzindo uma substância \_\_\_\_\_ e outra \_\_\_\_\_.



## Reações de dupla-troca

Ocorre quando duas substâncias \_\_\_\_\_ reagem entre si formando outras duas substâncias \_\_\_\_\_.

Exemplo:  $AB + CD \rightarrow AD + CB$

Esponaneidade nas reações de dupla-troca

- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_
- \_\_\_\_\_



## Reações Químicas - Classificação

Fazendo-se a classificação das reações a seguir:



A ordem correta é:

- a. decomposição, simples troca, dupla-troca, adição.
- b. dupla-troca, adição, simples troca, análise.
- c. dupla-troca, análise, deslocamento, síntese.
- d. deslocamento, análise, dupla-troca, adição.
- e. dupla-troca, decomposição, síntese, simples troca.