



#CONQUISTANOESTUDO ▪ SEMANA14 ▪ ETAPA2  
ENSINO MÉDIO ▪ 1ª SÉRIE

QUÍMICA

Neste Guia, você vai estudar sobre reações inorgânicas.

Pág. 53 a 54 do Módulo 2

Prof. Maytson Müller

# Reações inorgânicas

Com base no número de substâncias que reagem e no número de substâncias produzidas, podem-se classificar as reações inorgânicas em:

→ Reação de síntese

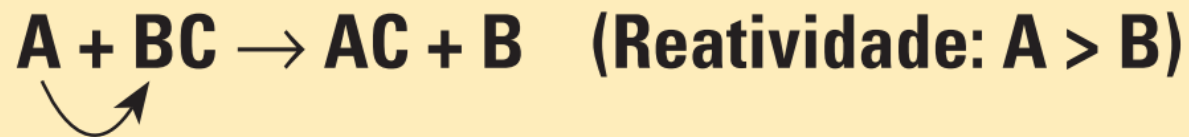
→ Reação de decomposição

→ Reação de simples troca

→ Reação de dupla troca

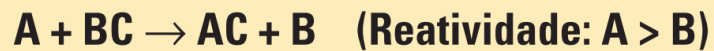
## Reação de simples troca ou deslocamento

Uma reação de deslocamento ocorre quando uma substância simples desloca um elemento de uma substância composta, originando outra substância simples e outra composta.



# Reação de simples troca ou deslocamento

Para uma reação de simples troca acontecer, a substância simples METAL A deve ser mais reativa que o metal B da substância composta.



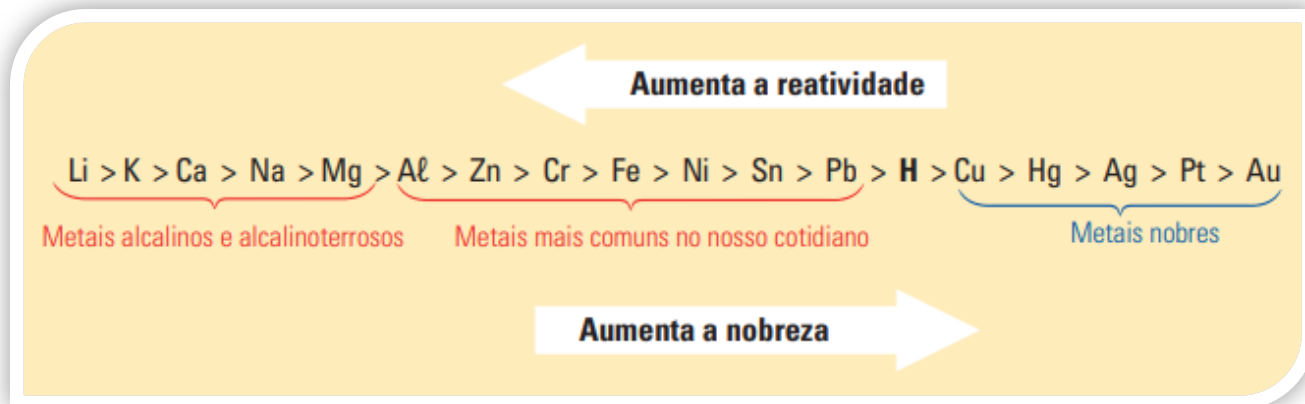
Para isso, comparam-se os metais com o auxílio de uma fila de reatividade.

**Metal reativo:**

→ Metal com maior caráter metálico.

# Reação de simples troca ou deslocamento

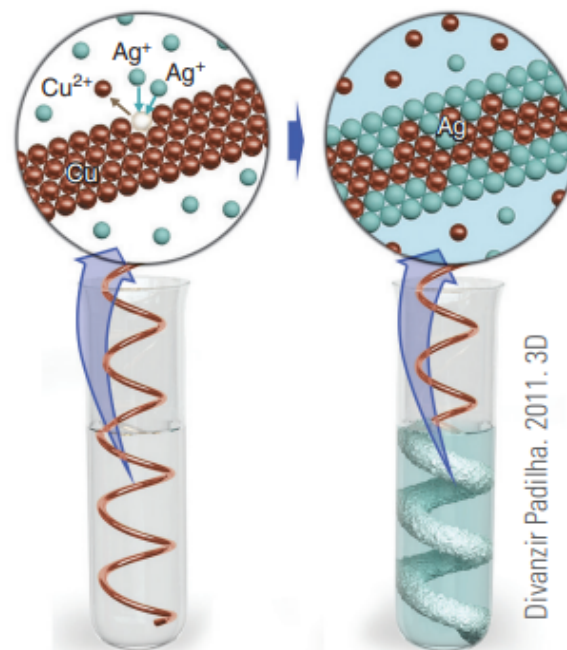
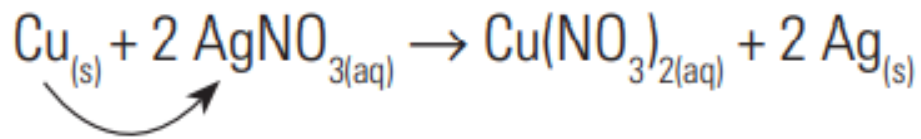
Fila de reatividade  
dos METAIS:



# Reação de simples troca ou deslocamento

Exemplo:

Ao adicionar um fio de cobre (Cu) a uma solução de nitrato de prata (AgNO<sub>3</sub>), forma-se uma solução de nitrato de cobre Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, que apresenta coloração azul. Essa reação ocorre porque a reatividade do cobre é maior que a da prata. Portanto, o cobre desloca a prata que se deposita sobre o fio de cobre. A reação pode ser representada segundo a equação:

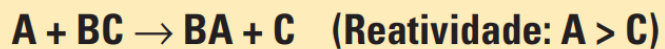


Divanzir Padilha. 2011. 3D

□ A reação ocorre porque o cobre é mais reativo do que a prata

# Reação de simples troca ou deslocamento

Para uma reação de simples troca acontecer, a substância simples **NÃO METAL A** deve ser mais reativa que o não metal **C** da substância composta.



**Não Metal Reativo:** mais eletronegativo.

Para isso, existe uma tabela de comparação dos **NÃO METAIS** em fila de reatividade.



# Reação de simples troca ou deslocamento

Fila de reatividade  
dos NÃO METAIS:

F > O > Cl > Br > I > S

 **Aumenta a reatividade**

