



Classificação



acesse o canal

alexquimica.com

Reações Inorgânicas



Prof: Alex

Reações Químicas

As reações químicas (também chamadas de transformações químicas ou fenômenos químicos) estão muito presentes em nosso cotidiano.



O cozimento dos alimentos



O azedamento do leite



A queima de fogos de artifício



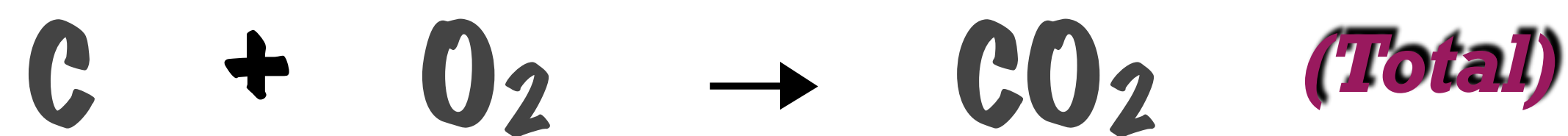
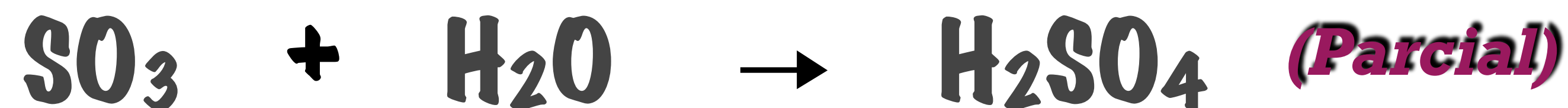
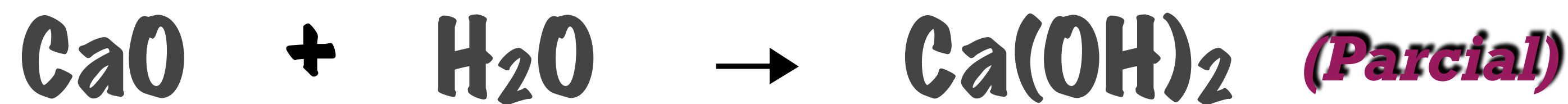
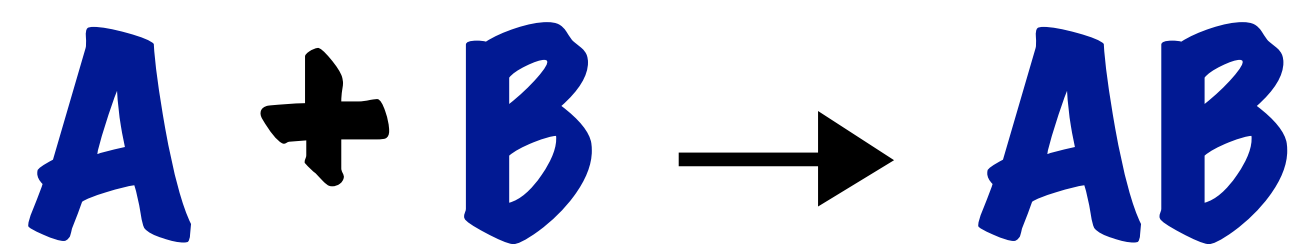
Classificação das Reações

1) Reações de Adição ou Síntese:

São aquelas em que duas ou mais substâncias reagem, produzindo uma única substância mais complexa.



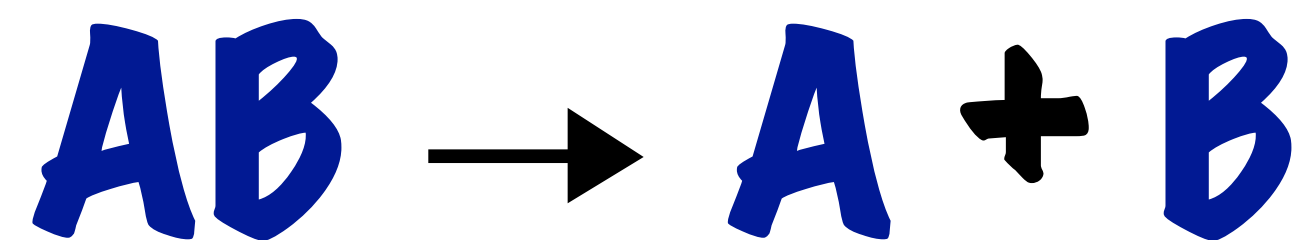
Ex:



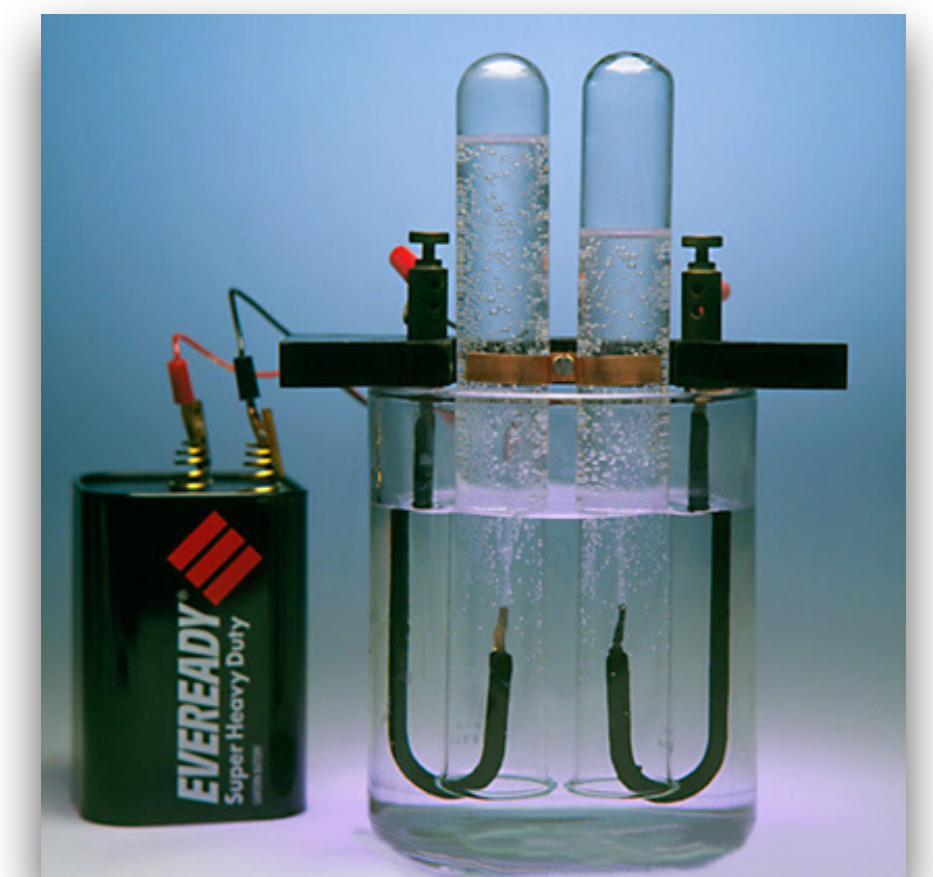
Classificação das Reações

2) Reações de Análise ou Decomposição:

São aquelas em que uma substância se divide em duas ou mais substâncias de estruturas mais simples.



Ex:



Classificação das Reações

3) Reações de deslocamento ou simples troca

É quando uma substância simples reage com uma composta, originando uma nova substância simples e outra composta.

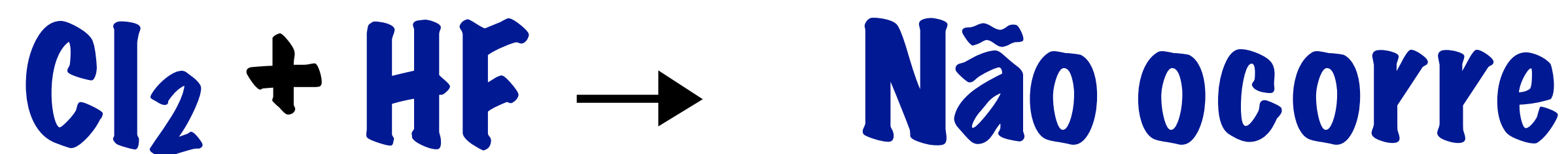
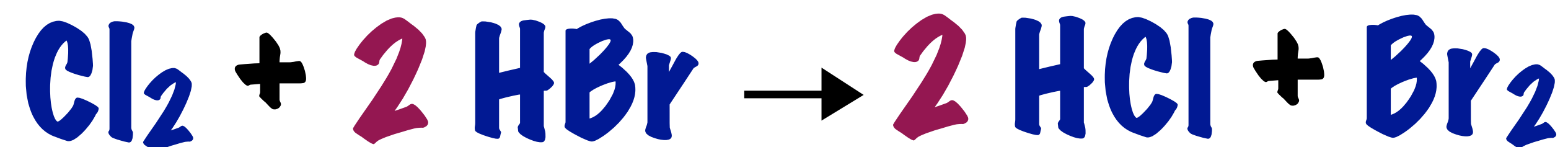


deslocamento de ânion: $A_2 + BC \rightarrow BA + C_2$

Para que a reação ocorra *A* deve ser mais reativo que *C*.

Reatividade: $F > O > N > Cl > Br > I > S > C > P$

Ex:



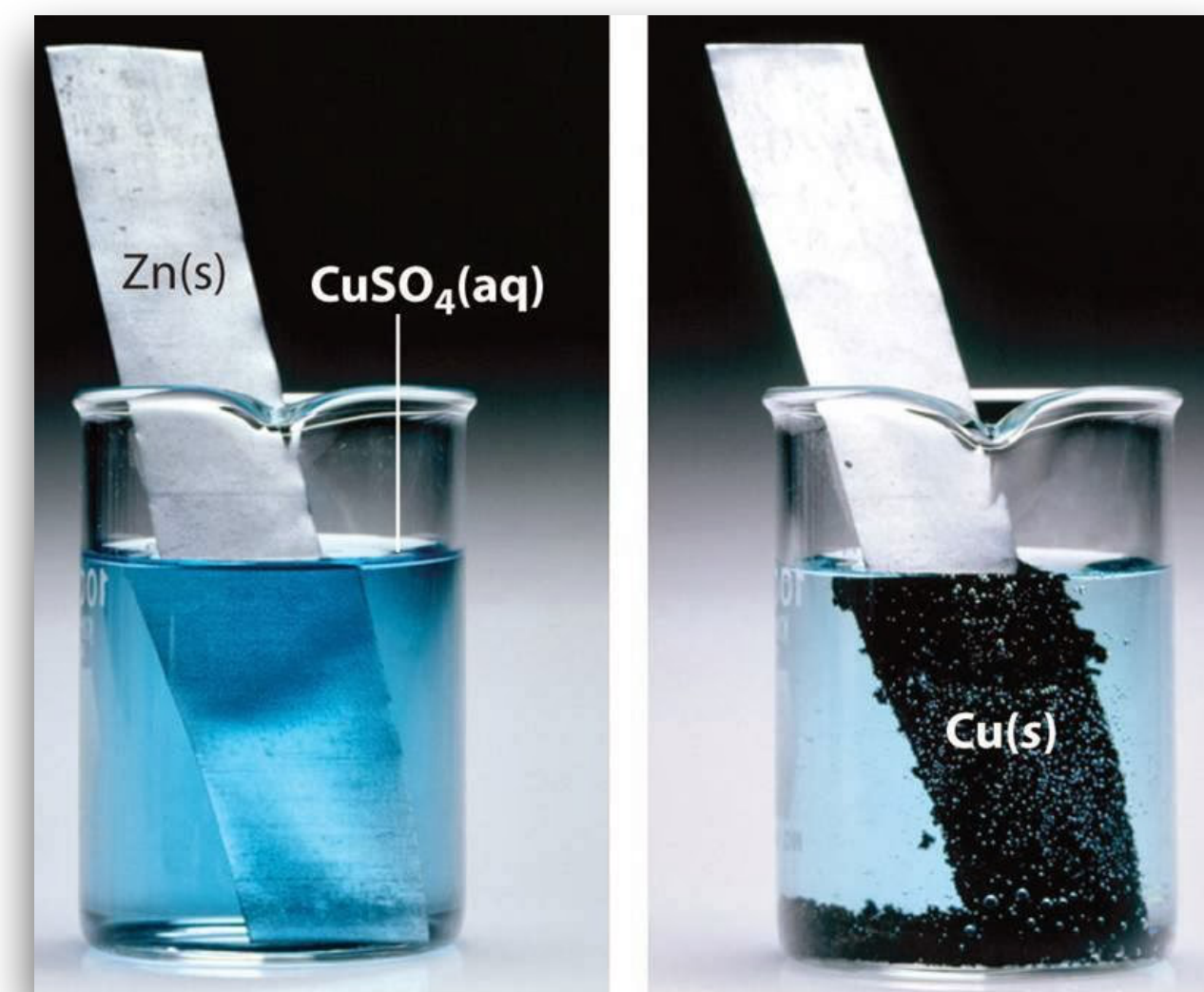
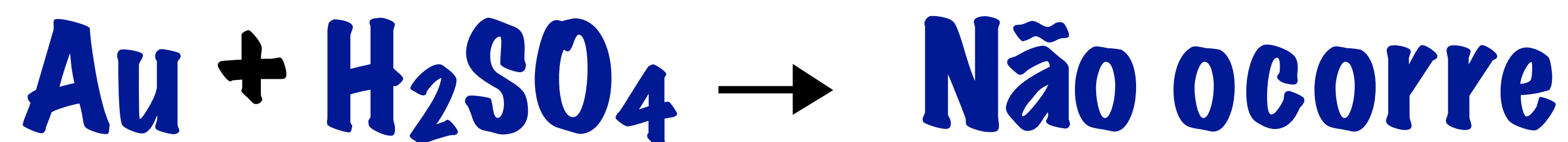
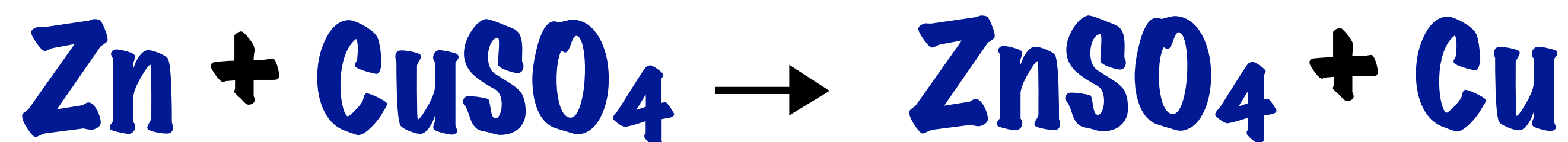
deslocamento de cátion: $A + BC \rightarrow AC + B$

Para que a reação ocorra A deve ser mais reativo que B .

Reatividade:

$1A$ e $2A > metais comuns > H^+ > metais nobres$
(*Au / Ag / Cu / Pt / Pd e Hg*)

Ex:

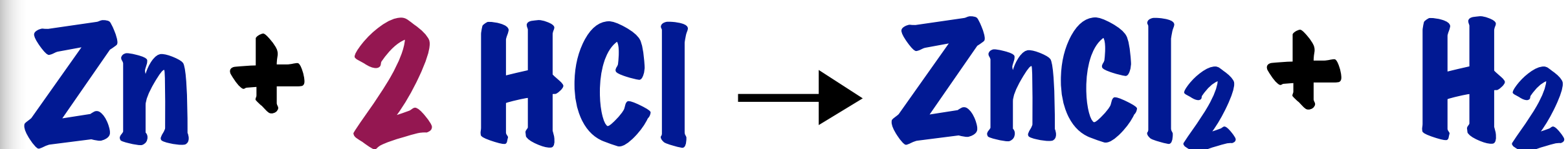
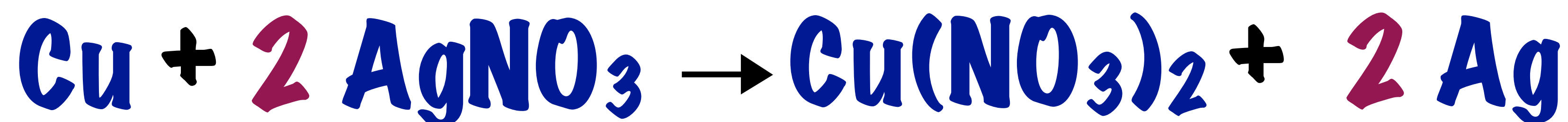


Reatividade:

1A e 2A > metais comuns > H⁺ > metais nobres

Ex:

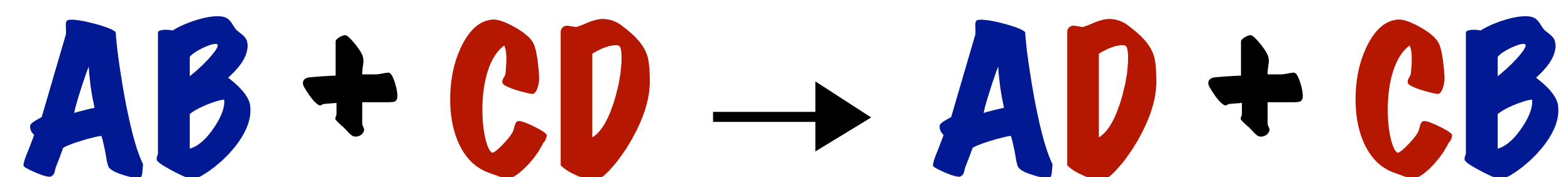
(Au / Ag / Cu / Pt / Pd e Hg)



Classificação das Reações

4) Reações de dupla troca

É quando duas substâncias compostas reagem, originando duas novas substâncias compostas.

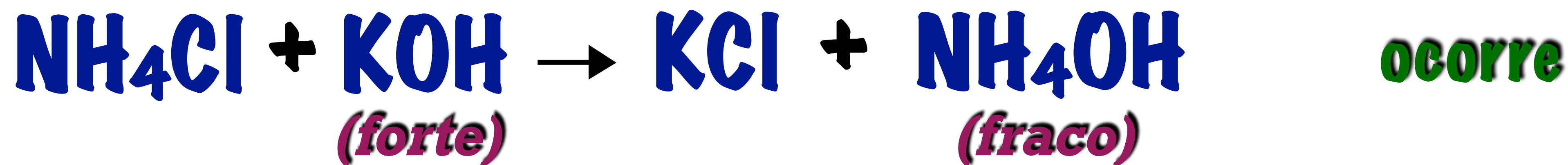
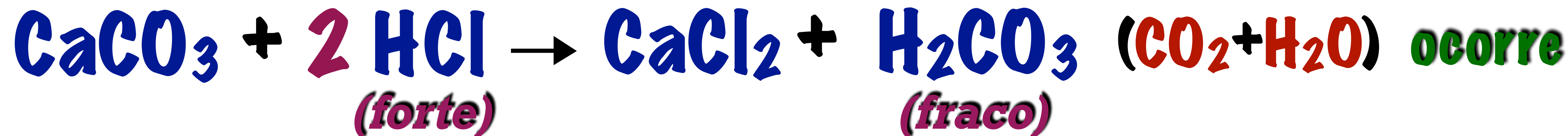


Para que a reação de dupla troca ocorra um dos produtos formados deve:

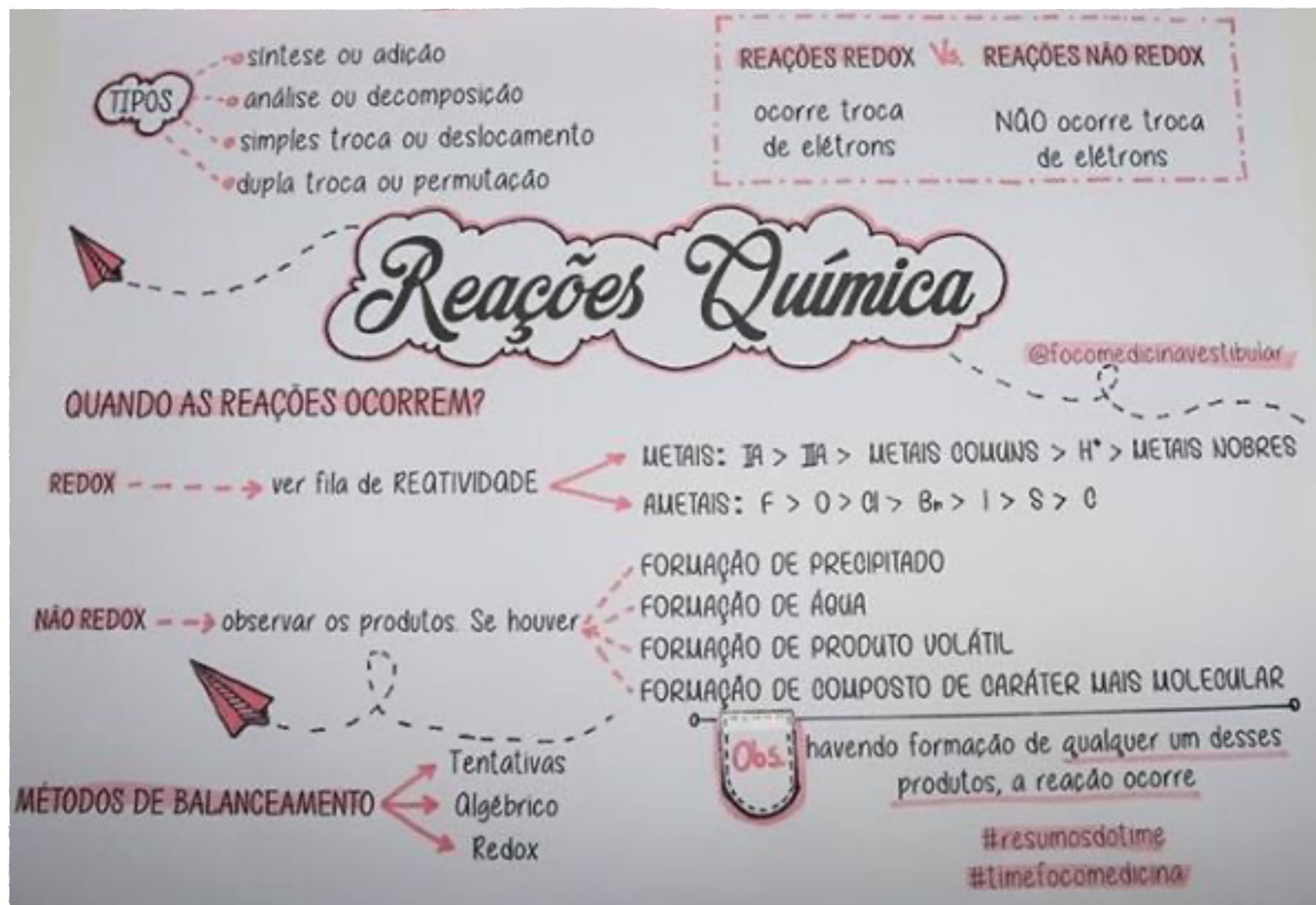
- ser um eletrólito mais fraco.
- ser uma substância gasosa ou mais volátil.
- ser uma substância pouco solúvel. (precipitado)



Exemplos:



Faça o seu resumo



Alex

Até o próximo encontro.

Bons estudos...



Prof: Alex