



SEMANA 15 – 2º SEMESTRE 2021



SALA DE AULA

Disciplina: Química

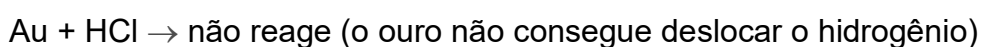
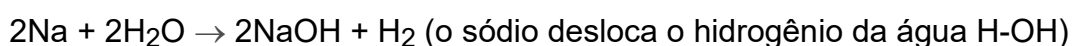
2ª série do Ensino Médio - EJA

Reações de deslocamento (ou simples troca): As reações de deslocamento ou de simples troca merecem um pouco mais de atenção do que as anteriores. Não que sejam complicadas, pois não são, mas por alguns pequenos detalhes. Em sua forma genérica ela pode ser escrita como: **$AB + C \rightarrow A + CB$**

Vamos entender o que aconteceu: C trocou de lugar A. Simples assim, mas será que isso ocorre sempre? É intuitivo que não. Imagine o seguinte: você entra em um baile e vê a pessoa com quem gostaria de dançar dançando com outra pessoa. Você vai até lá e tentará fazê-la mudar de par, ou seja, estará tentando deslocar o acompanhante indesejável e assumir seu lugar. Se você for mais forte que o "indesejável", basta dar-lhe um empurrão e assumir seu lugar mas, se ele for um brutamontes troglodita, possivelmente ele nem sentirá seu empurrão. Na reação de deslocamento o processo é idêntico: C vê B ligado a A, aproxima-se e, sendo mais forte, desloca A e assume a ligação com B. Caso C não seja mais forte que A nada acontece. Basta então saber que é mais forte quem:

Au < Ag < Cu < H < Pb < Sn < Ni < Fe < Cr < Zn < Al < Mg < Na < Ca < K < Li

metais nobres < hidrogênio < metais



Fonte: <https://educacao.uol.com.br/disciplinas/quimica/reacoes-quimicas-tipos-sintese-analise-e-deslocamento-dupla-troca.htm>

Para saber mais: Reações Químicas: Simples troca e dupla troca:
<https://www.youtube.com/watch?v=24rNaviB6JQ>

Após leitura do texto, responda à questão.

- 1) Utilizando a fila de reatividade, indique qual das reações de simples troca mostradas a seguir não ocorre:
 - a) $\text{Cu} + \text{NiCl}_2 \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{Ni}$
 - b) $\text{Zn} + \text{NiSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Ni}$
 - c) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
 - d) $\text{Ni} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{NiSO}_4 + \text{Cu}$