

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 53

ANO(S) 11º e 2º de Formação

DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som

APRENDIZAGENS ESSENCIAIS

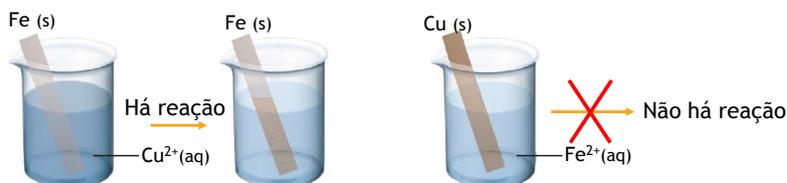
Comparar o poder redutor de alguns metais e prever se uma reação de oxidação-redução ocorre usando uma série eletroquímica adequada, interpretando a corrosão dos metais como um processo de oxidação-redução.

Título/Tema do Bloco

Força relativa de oxidantes e redutores.

Atividade 1

Foi realizada a seguinte experiência para comparar o poder redutor de dois metais, o Ferro e o cobre:



1. Escreva a equação química correspondente à reação observada.



2. Identifique o agente redutor e o agente oxidante.

Agente redutor: Fe Agente oxidante : Cu²⁺

3. Refira, qual dos metais, possui maior poder redutor.

O ferro possui maior poder redutor que o cobre.

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Fonte: Apresentação Força relativa de oxidantes e redutores, 11Q, Texto Editores (adaptada)