



MUNICÍPIO DA ESTÂNCIA BALNEÁRIA DE PRAIA GRANDE

Estado de São Paulo
SEDUC - Secretaria de Educação

Atividade 9

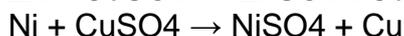
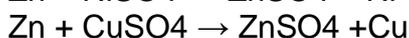
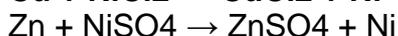
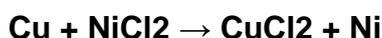
PONTE DO SABER



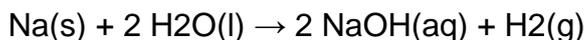
Disciplina: Química

2º ano do Ensino Médio - EJA

1) Utilizando a fila de reatividade, indique qual das reações de simples troca mostradas a seguir não ocorre:



2) O sódio é um metal mole, de cor prateada, que reage violentamente com a água, como está equacionado abaixo:



Adição.

Análise.

Dupla troca.

Simples troca.

3) Sobre as reações de simples troca e a fila de reatividade dos elementos, assinale V para verdadeiro ou F para falso:

(F) Se colocarmos uma lâmina de prata em uma solução de nitrato de cobre, ocorrerá a formação de um precipitado de cobre sobre a lâmina.

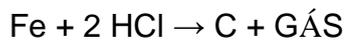
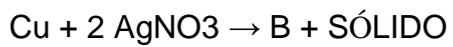
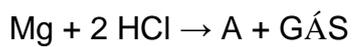
(V) A reação representada pela equação $\text{AB} + \text{C} \rightarrow \text{AC} + \text{B}$ só ocorrerá se a substância C for mais reativa que B.

(F) O flúor é o halogênio menos reativo para reações de simples troca.

(V) As reações de simples troca são também exemplos de reações de oxirredução.

(F) Os metais nobres reagem com solução aquosa de HCl.

4) Observe as seguintes reações de simples troca:



A substância B é CuNO_3 .

O gás formado na reação 1 é o mesmo formado na reação 3.

A substância A é MgCl .

O sólido formado na reação 2 é o cobre.