

NOME:

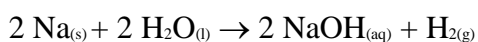
DATA:

## Exercício de Reação de simples troca (e sua ocorrência) - Química 2ª série do EM

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)  $\text{Ni} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{NiSO}_4 + \text{Cu}$
- e)  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$

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



Esta reação química é identificada como:

- a) adição;
- b) análise;
- c) dupla-troca;
- d) simples-troca;
- e) neutralização

3) Sobre as reações de simples troca e a fila de reatividade dos elementos, assinale a alternativa em que todas estão corretas:

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

II. 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.

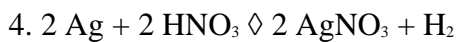
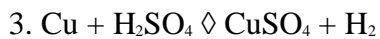
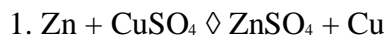
III. O flúor é o halogênio menos reativo para reações de simples troca.

IV. As reações de simples troca são também exemplos de reações de oxirredução.

V. Os metais nobres reagem com solução aquosa de HCl.

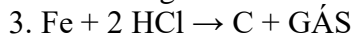
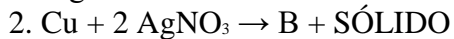
- a) I
- b) II
- c) III
- d) II e IV
- e) II, III e IV

4) (Fesp-SP) Dadas as equações químicas:



- a) As quatro reações estão corretas.
- b) Apenas 1, 2 e 3 estão corretas.
- c) Apenas 2, 3 e 4 estão corretas.
- d) Apenas 1 e 2 estão corretas.
- e) Apenas 1 e 3 estão corretas.

5) Observe as seguintes reações de simples troca:



- a) A substância B é  $\text{CuNO}_3\text{CuNO}_3$
- b) O gás formado na reação 1 é o mesmo formado na reação 3.
- c) O gás formado na reação 1 é monoatômico.
- d) A substância A é  $\text{MgCl}$ .
- e) O sólido formado na reação 2 é o cobre.

GABARITO

Questão 1	Questão 2	Questão 3	Questão 4	Questão 5
A	D	D	D	B