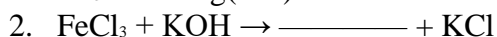
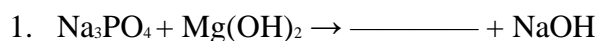


NOME:

DATA:

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

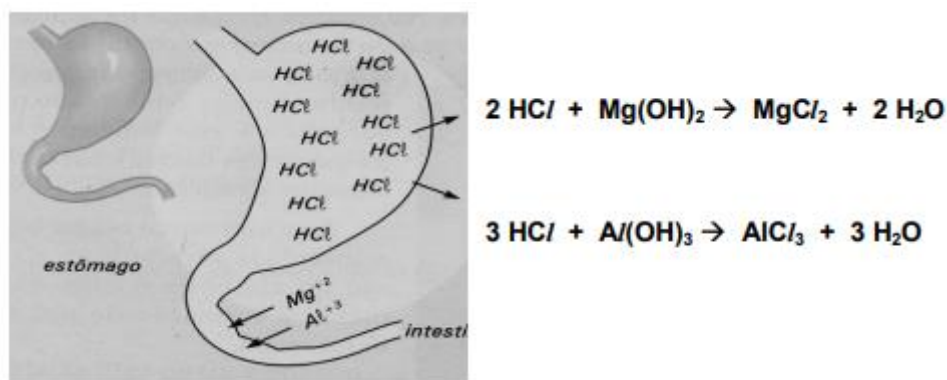
1) (UFSM-RS) Considere as seguintes reações não balanceadas entre um sal e uma base:



Os produtos **A** e **B** resultantes dessas equações são, respectivamente:

- a) Sal pouco solúvel, base pouco solúvel.
- b) Sal pouco solúvel, ácido volátil.
- c) Base pouco solúvel, sal pouco solúvel.
- d) Base pouco solúvel, ácido volátil.
- e) Ácido volátil, base pouco solúvel.

2) Em determinadas situações, como o nervosismo ou alimentação inadequada, o ácido clorídrico (HCl) é produzido em grandes quantidades, causando acidez estomacal. Essa acidez pode ser regulada com o uso de antiácido composto de hidróxido de magnésio $[\text{Mg}(\text{OH})_2]$ e hidróxido de alumínio $[\text{Al}(\text{OH})_3]$, duas bases que reduzem a acidez gástrica em níveis normais. As reações que ocorrem estão representadas abaixo e são classificadas como:



- a) reações de síntese.
- b) reações de análise.
- c) reações de dupla troca.
- d) reações de deslocamento.

- e) reações de oxi-redução.

3) Dadas as equações químicas abaixo:

1. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2 \text{KOH}$
2. $\text{LiBr} + \text{CuNO}_3 \rightarrow \text{CuBr} + \text{LiNO}_3$
3. $2\text{AgCl} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S} + 2\text{HCl}$
4. $\text{Cr(OH)}_2 + \text{Au}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{CrC}_2\text{O}_4 + 2 \text{AuOH}$
5. $\text{Mg(OH)}_2 + \text{Cs}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{MgSO}_3 + 2 \text{NaOH}$

Em quais delas há a representação de reações de dupla troca entre sal e base?

- a) nas reações 1, 4 e 5.
- b) nas reações 2, 3 e 4.
- c) nas reações 1, 3 e 5.
- d) em todas as reações.
- e) apenas nas reações 1 e 5.

4) Dadas as bases a seguir:

I- NaOH

II- Ca(OH)_2

III- NH_4OH

IV- Cr(OH)_2

V- Mg(OH)_2

Com qual delas o sal sulfeto de potássio (K_2S) pode formar um sal praticamente insolúvel em uma reação de dupla troca entre sal e base?

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

5) (UFPE) Soluções de NaCl, NH_4Cl e Na_2CO_3 foram colocadas, separadamente, em três tubos de ensaio. Por adição de um ácido em um dos tubos, houve liberação do gás carbônico. Por adição de uma base no 2º tubo, houve liberação de amônia. Por adição

de um sal de prata no 3° tubo, houve formação do cloreto de prata. Nessas circunstâncias, podemos afirmar que o 1°, o 2° e o 3° tubos contêm, respectivamente:

- a) $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{NH}_4\text{Cl}$ e NaCl
- b) $\text{NH}_4\text{Cl}, \text{Na}_2\text{CO}_3$ e NaCl
- c) $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{NaCl}$ e NH_4Cl
- d) $\text{NaCl}, \text{NH}_4\text{Cl}$ e Na_2CO_3
- e) $\text{NaCl}, \text{Na}_2\text{CO}_3$ e NH_4Cl

GABARITO

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