Lista 1 - Gabarito - Reações Inorgânicas

1.

- a) decomposição/analise
- b) dupla troca
- c) deslocamento/ simples troca
- d) deslocamento/ simples troca
- e) síntese/ combinação
- f) decomposição/ análise
- 2. c
- 3. e
- 4. c
- 5. c
- 6. a

7.

- a) $2K_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow K_2O_{(s)}$
- b) $SrO_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow Sr(OH)_{2(s)}$
- c) $Al(s) + 3Cl_{2(g)} \rightarrow 2AlCl3_{(s)}$
- 8. $2Al_{(s)} + 3Br_{2(l)} \rightarrow Al_2Br_{6(s)}$

9.

a)
$$2AI_{(s)} + 3H_2SO_{4(aq)} \rightarrow AI_2(SO_4)_3 + 2H_{2(g)}$$

b)
$$Fe_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \rightarrow FeSO_{4(aq)} + Cu_{(s)}$$

c)
$$Cu_{(s)} + H_2SO_{4(aq)} \rightarrow N$$
ão ocorre reação

d)
$$Zn_{(s)}$$
 + $CaSO_{4(aq)}$ \rightarrow Não ocorre reação

10.

a)
$$Na_2CO_{3(aq)} + CaCI_{2(aq)} \rightarrow CaCO_{3(s)} + 2NaCI_{(aq)}$$

b)
$$FeS_{(s)} + 2HCI_{(aq)} \rightarrow FeCI_{2(aq)} + H_2S_{(g)}$$

c)
$$KCI_{(aq)}$$
 + $NaNO_{3(aq)}$ \rightarrow não ocorre reação

d)
$$NaOH_{(aq)} + NH_4CI_{(aq)} \rightarrow NaCI_{(aq)} + NH_4OH_{(aq)}$$

e)
$$LiCl_{(aq)} + AgNO_{3(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)} + LiNO_{3(aq)}$$

f)
$$3Pb(NO_3)_2 + 2AICI_{3(aq)} \rightarrow 3PbCI_{2(s)} + 2AI(NO_3)_{3(aq)}$$

- g) $Ca(OH)_{2(aq)} + Na_2CO_{3(aq)} \rightarrow CaCO_{3(s)} + NaOH_{(aq)}$
- h) $Al_2(SO_4)_3 + NH_4Cl_{(aq)} \rightarrow N$ ão ocorre reação
- i) $2K_3PO_{4(aq)} + 3Cu(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 6KNO_3 + Cu_3(PO_4)_{2(s)}$
- 11. c
- 12. c
- 13. c
- 14. a
- 15. d