



UNIVERSIDADE FEDERAL RURAL DO SEMI-ÁRIDO
BACHARELADO EM TECNOLOGIA DA INFORMAÇÃO

NOME: GERSON BRENO FAGUNDES DE OLIVEIRA
IANDRA LIZ HOLANDA BEZERRA

20/08/2024

EXERCICIOS DE QUIMICA GERAL

Pau dos Ferros - RN
2024

Lista de Exercícios - Funções Inorgânicas (Ácido e Base)

1-a) I

b) II

c) I

d) II

2-Arrhenius

Ácidos são substâncias que, quando dissolvidas em água, aumentam a concentração de ions H^+ na solução.

Bases são substâncias que, quando dissolvidas em água, aumentam a concentração de ions OH^- na solução.

Bronsted/Lowry

Ácidos são substâncias capazes de doar um próton a outras substâncias.

Bases são substâncias capazes de aceitar um próton de outras substâncias.

3-a) H_2CO_3 - Água com gás

b) H_3PO_4 - Refrigerante

c) H_3ClO_3 - Produtos de limpeza

d) H_3SO_4 - Fertilizante

4- $HClO_2$ - Ácido Cloroso

$HClO_3$ - Ácido Clórico

$HClO$ - Ácido Hipocloroso

$HClO_4$ - Ácido Perclórico

5 - $H_2S = 0,1 = 10\%$; $H_2SO_4 = 0,66 = 66\%$; $HNO_3 = 0,8 = 80\%$

6 - a) Hidrácido, Diácido, Fraco

b) Oxiácido, Tetraácido, Forte

c) Hidrácido, Monoácido, Fraco

d) Oxiácido, Diácido, Fraco

e) Oxiácido, Triácido, Forte

7 - a) $Fe(OH)_2$ - Dibase

b) $Cu(OH)$ - Monobase

c) $Mg(OH)_2$ - Dibase

d) $K(OH)$ - Monobase

e) $Pb(OH)_4$ - Tetrabase

f) $Pb(OH)_2$ - Dibase

8 - a) Hidróxido Férrico ou Ferro III - Base Fraca

b) Hidróxido de Alumínio - Base Fraca

c) Hidróxido de Amônio - Base Fraca

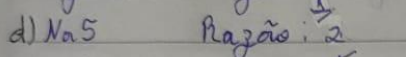
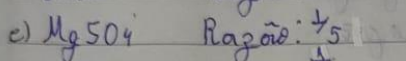
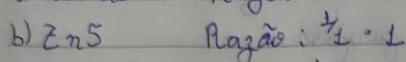
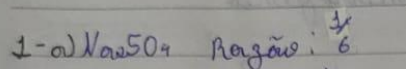
d) Hidróxido de Cálcio - Base Forte

e) Hidróxido de Sódio - Base Forte

f) Hidróxido de Magnésio - Base Fraca

1 / 1

Lista de Exercícios - Funções Inorgânicas (Sais e Óxidos)



Escalheria o Sulfeto, pois possui a maior razão

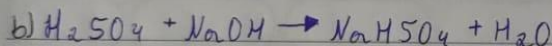
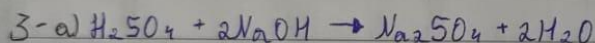
2-a) Sal básico, Cloreto Monobásico de Cálcio

b) Sal normal, Cloreto de Cálcio

c) Sal duplo, Brometo de Cloreto de Cálcio

d) Sal ácido, Fosfato Monocido de Cálcio

e) Sal normal, Fosfato de Cálcio



4-a) Dióxido de Silício

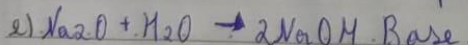
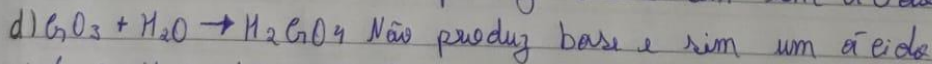
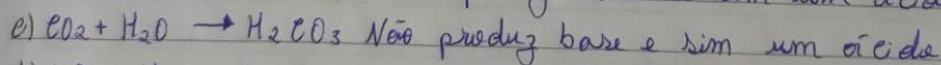
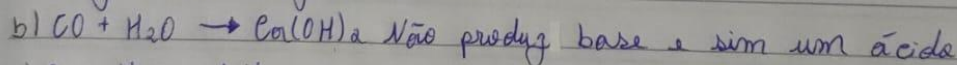
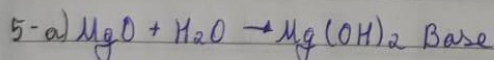
b) Monóxido de Sódio

c) Óxido de Alumínio

d) Óxido de Lítio

e) Trióxido de Enxofre

f) Dióxido de Enxofre



- 6-a) Óxido Básico, óxido de cálcio
- b) Óxido Ácido, pentóxido de dinitrogênio
- c) Óxido Básico, óxido de sódio
- d) Óxido Ácido, pentóxido de dióxigênio
- e) Óxido Ácido, trióxido de enxofre

