

INSTITUTO FEDERAL DE SÃO PAULO - IFSP / CÂMPUS SÃO PAULO

ENSINO MÉDIO INTEGRADO – INFORMÁTICA – TURMA 213 BIMESTRE:1º

Disciplina: Química

Professor: Marcio Yuji Matsumoto

Entrega: 08/09/2020

Aluno(a): Igor Domingos da Silva Mozetic

Prontuário: SP3027422

Atividade de Quimíca

- 1. Escreva a equação balanceada e dê o nome do sal formado da reação de neutralização total entre:
- a) ácido sulfúrico e hidróxido de potássio;

 $H_2SO_4 + 2KOH \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$

O sal formado pela equação balanceada é o sulfato de potássio.

b) ácido nítrico e hidróxido de alumínio;

$$HNO_3 + AI(OH)_3 \rightarrow AI(NO_3)_3 + 2H_2O$$

O sal formado pela equação balanceada é o nitrato de alumínio.

c) ácido clorídrico e hidróxido de ferro III;

$$3HCI + Fe(OH)_3 \rightarrow FeCI_3 + 3H_2O$$

O sal formado pela equação balanceada é o cloreto de ferro III.

d) ácido fosfórico e hidróxido de magnésio;

$$H_3PO_4 + 2Mg(OH)_2 \rightarrow MgHPO_4 + 2H_2O$$

O sal formado pela equação balanceada é o fosfato de dimagnésio.

e) ácido carbônico e hidróxido de amônio;

$$H_2CO_3 + 2NH_4OH \rightarrow (NH_4)_2CO_3 + 2H_2O$$

O sal formado pela equação balanceada é o carbonato de amônio.