



ATIVIDADES DE QUÍMICA

ALUNO:	SÉRIE: 3º ANO
TURNOS: Manhã	SEGMENTO: Ensino Médio
MATÉRIA: Química	DATA: 03/06/2020

1 - Circulou nos jornais e na TV a notícia de adulteração de alimentos. Técnicos responsáveis pelo controle de qualidade de alimentos distribuídos à população realizaram testes e verificaram que uma determinada amostra de suco estava com excesso de acidez, porque continha uma determinada concentração de ácido clorídrico, substância que não deveria estar no suco. Para realizar o teste, eles usaram uma amostra de suco e adicionaram solução de hidróxido de sódio a qual reagiu com o ácido comprovando sua presença.

O ácido clorídrico e o hidróxido de sódio são, respectivamente,

- a) ácido fraco e base fraca.
- b) ácido fraco e base forte.
- c) ácido forte e base forte.
- d) ácido forte e base fraca.
- e) ácido forte e base moderada.

2 - As seguintes proposições referem-se à solução de ácido nítrico:

- I. contém íons $H^+(aq)$
- II. conduz corrente elétrica
- III. não reage com bases
- IV. é um diácido

São verdadeiras APENAS

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

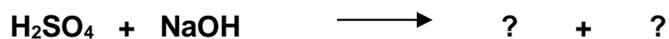
3 - O ácido que corresponde à classificação: monoácido, oxiácido e forte é:

- a) HNO_3
- b) HCl
- c) HCN
- d) H_3PO_4
- e) H_2SO_4

4 - Assinale a opção que só apresenta bases.

- a) NaCl , NaOH e Na(s)
- b) K_2S , KOH e K^+
- c) Ca(OH)_2 , CaCl_2 e Ca^{+2}
- d) Mg(OH)_2 , KOH e NaOH
- e) H_2O , H_2S e NaOH

5 - Quando misturamos ácido sulfúrico (H_2SO_4) e Hidróxido de sódio (NaOH) podemos obter um determinado sal. Complete a equação química abaixo e assinale a opção que apresenta a correta fórmula do sal formado, bem como o seu respectivo nome.



- a) Na_2SO_4 – Sulfato de sódio
- b) Na_2SO_3 – Sulfito de sódio
- c) NaSO_4 – Sulfeto de sódio
- d) NaSO_4 – Sulfato de sódio
- e) Na_2S – Sulfeto de sódio