**Pós Teste**

1.

**A água oxigenada (H2O2) de baixa concentração tem ação antisséptica, sendo normalmente aplicada em lesões da pele. Dentre as alternativas abaixo, qual a evidência visual da reação química que ocorre ao se utilizar este produto?**

A.

Mudança de coloração;

B.

Mudança na temperatura;

C.

Liberação de gás.

2.

**Na reação entre o ácido clorídrico e hidróxido de sódio, ocorreu uma elevação da temperatura, observada através das paredes do tubo de ensaio. Sobre a afirmação, marque a alternativa correta.**

A.

Como o hidróxido de sódio e o ácido clorídrico estão em concentrações elevadas e são base e ácido fortes, respectivamente, ocorre aumento da temperatura;

B.

Como o hidróxido de sódio e o ácido clorídrico estão em concentrações baixas e são base e ácido fortes, respectivamente, ocorre aumento da temperatura;

C.

Como o hidróxido de sódio e o ácido clorídrico estão em concentrações baixas e são base e ácido fracos, respectivamente, ocorre aumento da temperatura.

3.

**Represente a reação química que ocorreu no tubo com ácido clorídrico e magnésio metálico.**

A.

2HCl(aq) + Mg(s) --> MgCl2(aq) + H2(g) ↑;

B.

HCl(aq) + Mg(s) --> MgCl2(aq) + H2(g) ↑;

C.

NaOH(aq) + HCl(aq) --> NaCl(aq) + H2O(l).

4.

**Complete as lacunas com a alternativa correta:  
“Na reação de cloreto de sódio e nitrato de prata ocorre a formação de\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ e \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.”**

A.

cloreto de prata - nitrato de sódio;

B.

cloreto de prata - nitrato de lítio;

C.

cloreto de sódio - nitrato de sódio.

5.

**No tubo de ensaio onde foram adicionados dicromato de potássio e ácido ascórbico, o que foi percebido visualmente?**

A.

Mudança de coloração;

B.

Mudança na temperatura;

C.

Formação de precipitado.