**Pós Teste**

1.

**O magnésio é um metal bastante resistente e leve, aproximadamente 30% menos denso que o alumínio. Possui coloração prateada, perde seu brilho quando exposto ao ar por formar o óxido de magnésio. Quando pulverizado e exposto ao ar, se inflama, produzindo uma chama branca. No laboratório virtual, uma fita de magnésio metálico foi queimada utilizando o bico de Bunsen, e o produto da reação foi um sólido branco quebradiço (MgO). Sobre essa reação, ela é classificada como:**

A.

decomposição;

B.

síntese;

C.

simples troca.

2.

**O peróxido de hidrogénio é encontrado em concentrações baixas (3-9%) em muitos produtos domésticos, para uso medicinal e como clareador de roupa e cabelo. Na indústria, o peróxido de hidrogénio é usado em concentrações mais elevadas para clarear tecidos, pasta de papel, e ainda como combustível para ajuste e correção nas trajetórias e órbitas de satélites artificiais no espaço. Na área médica, é usado como desinfetante ou agente esterilizante em autoclave de plasma. Na área química, é usado como componente da espuma de borracha orgânica e outras substâncias químicas.  
  
Normalmente é armazenado em um recipiente escuro ou opaco para impedir o contato com a luz. No laboratório virtual, o peróxido de hidrogênio foi colocado em contato com dióxido de manganês (MnO2). O dióxido de manganês, por sua vez, atua como catalisador acelerando a reação de:**

A.

dupla troca;

B.

análise;

C.

deslocamento.

3.

**A maioria das reações químicas que acontecem entre um ácido e um metal, irá liberar gás hidrogênio (H2) e formar um sal correspondente. Algumas reações também liberam outras substâncias, em sua maioria tóxicas. No laboratório virtual, uma bola contendo alumínio metálico foi colocado em contato com o ácido clorídrico.**

**Descrição da imagem não disponível**

**Sobre essa reação, marque a opção que apresenta a equação química e a classificação correta do processo ocorrido.**

A.

Reação de dupla troca;

B.

Reação de análise;

C.

Reação de deslocamento.

4.

**As reações de dupla troca são aquelas que ocorrem entre substâncias compostas, havendo uma troca de espécies químicas que resulta na formação de novas substâncias compostas.  
  
No laboratório virtual, você promoveu a reação química de dupla troca entre o nitrato de chumbo e o iodeto de sódio. Qual foi a evidência física que comprovou que houve uma reação química?**

A.

A formação de um precipitado amarelo de iodeto de chumbo;

B.

A liberação de gases amarelados de nitrato de sódio;

C.

A formação de um precipitado amarelo de nitrato de sódio.

5.

**A reação do peróxido de hidrogênio catalisada por dióxido de manganês produziu água e liberou oxigênio gasoso. No laboratório, essa reação foi executada na capela e rapidamente foi percebida a efervescência da solução. Caso fosse possível reverter a reação do peróxido de hidrogênio, como ela seria classificada?**

A.

Reação de decomposição;

B.

Reação de síntese;

C.

Reação de deslocamento.