



Questão Aula N.º. 8 de Física e Química 8ºAno

Ano Letivo: 2013/2014 Data: março 2014 Prof: Paula Silva

Critérios de Correção

Avaliação: _____

Professor: _____

E. Educação: _____

1. Considera a reação de combustão do magnésio no estado sólido com o oxigénio no estado gasoso o que origina óxido de magnésio no estado sólido que realizaste em laboratório.

1.1. Escreve a equação química da reação apresentada e acerta-a. (6 pontos)



(cada erro -0,5 pontos)

1.2. Indica quais são os reagentes e quais são os produtos da reação. (4 pontos)

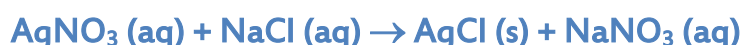
- Os reagentes: magnésio e oxigénio (2 pontos)
- Produto: óxido de magnésio (2 pontos)

1.3. Faz a leitura da equação. (5 pontos)

Dois átomos (metais) de magnésio no estado sólido reagem com uma molécula de oxigénio no estado gasosos originando óxido de magnésio no estado sólido. (cada erro -0,5 pontos)

2. Ao adicionarmos uma solução aquosa de nitrato de prata a uma solução aquosa de cloreto de sódio obtém-se a formação de um precipitado sólido de cloreto de prata ficando nitrato de sódio aquoso.

Escreve a equação que traduz a reação química e acerta-a. (6 pontos)



(cada erro -0,5 pontos)

3. Considera o ião fosfato, PO_4^{3-}

3.1. Trata-se de um anião ou de um catião? Justifica. (2 pontos)

- O ião fosfato é um anião pois é um ião de carga negativa. (1 + 1 pontos)

3.2. No ião fosfato há excesso ou deficiência de eletrões? (2 pontos)

- No ião fosfato há excesso de eletrões. (2 pontos)