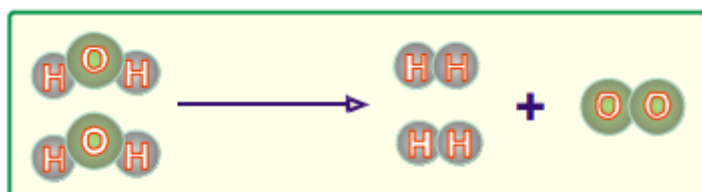


NOME:

DATA:

## Exercício de Reações Inorgânicas - Química 2ª série do EM

1) (UCS-RS) A transformação representada pelo esquema abaixo evidencia:



- a) uma mistura homogênea.
- b) uma mistura heterogênea.
- c) uma reação química.
- d) um fenômeno físico.
- e) um processo de síntese.

2) (UPE-2007 – Q1) Em relação às funções inorgânicas, é correto afirmar que:

- a) A única substância gasosa responsável pelo efeito estufa é o gás carbônico.
- b) O carbonato de cálcio é uma substância encontrada na natureza, apenas na forma de rochas e mármore.
- c) Colocando-se um palito de fósforo aceso em um tubo de ensaio onde ocorre a reação entre o carbonato de cálcio e uma solução aquosa de ácido clorídrico a chama se apagará.
- d) Na operação de diluição de um ácido concentrado em laboratório, deve-se adicionar a água destilada ao ácido e, em seguida, homogeneizá-lo com um bastão de vidro.
- e) Quando aquecemos o hidróxido de sódio em laboratório, há a decomposição dessa base originando o óxido de sódio e água.

3) (UFMG) Colocando-se um frasco de ácido clorídrico junto a outro de amônia e retirando-se as rolhas de ambos, nota-se a formação de fumaça branca intensa, constituída de cloreto de amônio ( $\text{HCl} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$ ).

Esta experiência é um exemplo de:

- a) síntese.
- b) decomposição.
- c) reação de substituição.
- d) reação de dupla troca.
- e) sublimação.

4) Desde que a terra se formou, a todo instante as substâncias nela presentes estão continuamente se transformando. Durante o dia as plantas transformam a água e o gás carbônico em glicose e oxigênio, por meio da fotossíntese. Pela respiração os seres vivos, em geral, convertem a glicose em gás carbônico e água. Para a química estas transformações são denominadas de:

- a) fenômenos físicos.
- b) fórmulas.
- c) equações.

d) reações químicas.

e) propriedade.

5) Há reações químicas que só se processam sob ação da luz como as reações da fotossíntese e a decomposição natural da água oxigenada. Este tipo de reação tem o nome especial de:

a) pirólise.

b) hidrólise.

c) fotólise.

d) eletrólise.

e) radioatividade.

GABARITO

Questão 1	Questão 2	Questão 3	Questão 4	Questão 5
C	C	A	D	C