ESCOLA MUNICIPAL LUIZA DE ARAÚJO BRAZ

ALUNO: _____ DIA 20/ 04/ 21

TESTE DE CIÊNCIAS

1)O rótulo de uma garrafa de água mineral está reproduzido a seguir.

COMPOSIÇÃO QUÍMICA PROVÁVEL

Sulfato de cálcio..... 0,0038 mg/L
Bicarbonato de cálcio ..... 0,0167 mg/L

Com base nestas informações, podemos classificar a água mineral como
(A) substância pura.
(B) substância simples.
(C) mistura heterogênea.
(D) mistura homogênea.

2) Considere as seguintes tarefas realizadas no dia a dia de uma cozinha e indique aquelas que envolvem transformações químicas.
1. Aquecer uma panela de alumínio.
2. Acender um fósforo.
3. Ferver água.
4. Queimar açúcar para fazer caramelo.
5. Fazer gelo.

(a) 1, 3 e 4. (b) 1, 3 e 5. (c) 2 e 4. (d) 3 e 5.

3) Assinale a opção que NÃO representa fenômenos que envolvem transformações químicas.
(a) Digestão dos alimentos
(b) Explosão da dinamite
(c) Enferrujamento de uma calha
(d) Derretimento do gelo

4) Considere as seguintes propriedades de 3 substâncias: Substância A: quando colocada dentro de um recipiente move-se sempre para o fundo; Substância B:

LIVEWORKSHEETS

quando colocada dentro de um recipiente espalha-se por todo o espaço disponível; Substância C: quando colocada dentro de um recipiente, move-se sempre para o fundo, espalhando-se e cobrindo-o. Os estados físicos das substâncias A, B e C são, respectivamente:

(a) líquido, sólido e gasoso.
(b) gasoso, sólido e líquido.
(c) sólido, gasoso e líquido.
(d) sólido, líquido e gasoso.

5)Considere a seguinte receita caseira para o preparo de um bolo de fubá:

I - Misture 3 ovos, 2 xícaras de açúcar, 1 1/ 2 xícara de fubá, 1 xícara de leite, 6 colheres de sopa de óleo, 1 colher de sopa de fermento químico e bata bem até ficar uma massa uniforme.
II - Acrescente erva-doce a gosto e despeje na assadeira previamente untada.
III - Leve ao forno pré-aquecido até que o bolo esteja assado e corado.

Há ocorrência de transformação química em:

(a) I. (b) II. (c) III. (d) I e III.

LIVEWORKSHEETS