

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:

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.