



Colégio Estadual Indígena Corumbauzinho

Aluno (A) \_\_\_\_\_ Unidade: \_\_\_\_\_

Professor: Nildo Rodrigues Turno: Matutino Data: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_ Série: \_\_\_\_

### ATIVIDADE DE LINGUA PORTUGUESA 2024

1. Marque as alternativas referentes a fenômenos químicos:

- a) Produção de plásticos a partir do petróleo.
- b) Fabricação de fios de cobre a partir de uma barra de cobre.
- c) Fabricação da coalhada a partir do leite.
- d) Desaparecimento do açúcar ou do sal de cozinha quando colocados e agitados, em pequena quantidade, em determinado volume de água.
- e) Produção da gasolina a partir do petróleo.
- f) Pregos enferrujados.
- g) Queima da gasolina.
- h) Fotossíntese realizada pelas plantas.
- i) Decomposição da luz solar por um prisma

2. Em quais das passagens a seguir está ocorrendo transformação química?

- 1) “ O **reflexo da luz nas águas** onduladas pelos ventos lembrava-lhe os cabelos de seu amado”.
  - 2) “ A **chama da vela** confundia-se com o brilho nos seus olhos”.
  - 3) “Desolado, observava o **gelo derretendo** em seu copo e ironicamente comparava-o ao seu coração.”
  - 4) “Com o passar dos tempos começou a sentir-se como a velha **tesoura enferrujando** no fundo da gaveta.”
- Estão corretas apenas:

- a) 1 e 2
- b) 2 e 3
- c) 3 e 4
- d) 2 e 4
- e) 1 e 3

3. As transformações que ocorrem em um sistema podem ou não ocasionar alteração na constituição da matéria envolvida. De acordo com o enunciado, estão corretas as associações:

01. Digestão de um alimento — fenômeno físico

luz

02. Água oxigenada → água + oxigênio gasoso — reação química

04. Queima de fogos de artifício — fenômeno físico

08. Transformação do gelo em água — fenômeno físico

16. Sublimação do iodo sólido — reação química

4. Dê a soma dos itens corretos.

A elevação da temperatura de um sistema produz, geralmente, alterações que podem ser interpretadas como sendo devidas a processos físicos ou químicos.

Medicamentos, em especial na forma de soluções, devem ser mantidos em recipientes fechados e protegidos do calor para que se evite:

I. a evaporação de um ou mais de seus componentes;

II. a decomposição e consequente diminuição da quantidade de composto que constitui o princípio ativo;

III. a formação de compostos indesejáveis ou potencialmente prejudiciais à saúde.

Cada um desses processos – I, II, III – corresponde a um tipo de transformação classificada, respectivamente, como:

a) física, física e química

b) física, química e química

c) química, física e física

d) química, física e química

e) química, química e física

5. Entre as transformações adiante, assinale a alternativa que representa um fenômeno químico:

a) Obtenção de amônia a partir de hidrogênio e nitrogênio.

b) Obtenção de gelo a partir da água.

c) Obtenção do oxigênio líquido a partir do ar atmosférico.

d) Solidificação da parafina.

e) Sublimação da naftalina.

6. Reações químicas são fenômenos em que, necessariamente, ocorrem mudanças:

a) de cor.

b) de estado físico.

c) de condutibilidade elétrica.

d) de massa.

e) na natureza das substâncias.

Entre as transformações a seguir, indique quais podem ser consideradas transformações físicas:

a) obtenção de vinho através da fermentação da uva.

b) queima de madeira em uma lareira.

c) decantação de uma amostra de água turva.

d) ebulição da água.

e) fabricação de fios de cobre a partir de uma barra de cobre.