

GABARITO

1- I. Fenômeno químico: uma passagem de corrente elétrica (eletrolise) pela água pode originar diferentes gases, estes se diferem de H₂O.

II. Fenômeno físico: o gelo passou por uma mudança de estado físico denominada de fusão.

III. Fenômeno químico: a decomposição da água oxigenada pela luz gera dois produtos diferentes da matéria de origem.

2- Alternativas A, C, F, G e H.

3- Alternativa D.

4- 10 (soma de 02 e 08)

5- Alternativa B.

6- B

7- 25 °C: sólido;
130 °C: sólido;
1 459 °C: sólido;

8- D

9- A

10- C

11- B

12- a) -30 °C – Sólido

b) 0°C – Líquido

c) 35°C – Líquido

d) 80°C – gasoso

e) 110°C - gasoso

13- Não, pois o fato de o sistema ser homogêneo e branco não garante que a amostra seja substância pura. Substâncias e misturas diferentes podem ter o mesmo aspecto visual. A homogeneidade e a cor branca não equivalem à pureza dos materiais.

Por exemplo, se o giz branco em pó estivesse misturado com um pouco de gesso em pó, seria uma mistura que continuaria com o aspecto homogêneo e branco. Além disso, várias impurezas que podem estar misturadas nesses sólidos podem ser imperceptíveis a olho nu

14- F) Essa afirmação está errada porque as propriedades de uma substância são praticamente constantes em qualquer amostra de material, quando medidas nas mesmas condições de temperatura e pressão.

(V)

(V)

(V)

(V)

15- E

16- b

17- é tudo que tem massa e ocupa lugar no espaço

18- d

19- a

20- a

21- b