

ROTEIRO (1) DE ESTUDO QUÍMICA – LIVRO 1 – PÁGINAS 18 Á 70

ATENÇÃO! ESSE ROTEIRO NÃO É O ÚNICO ASSUNTO DA PROVA, É NECESSÁRIO LER AS RESPECTIVAS PÁGINAS E AS ATIVIDADES NELAS CONTIDAS.

- 1) 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.

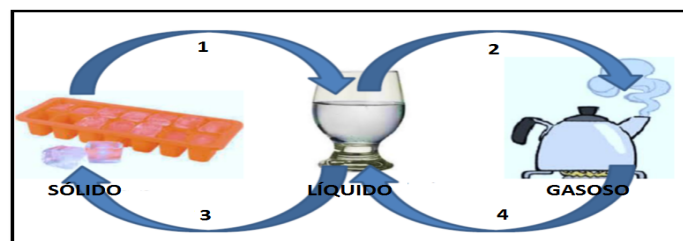
- 2) O que ocorre quando se diminui a temperatura da água até que ela fique negativa?
 - a) () Fusão
 - b) () Sublimação
 - c) () Condensação
 - d) () Solidificação
 - e) () Evaporação

- 3) Qual dos processos de separação citados abaixo deve ser utilizado para substâncias de diferentes densidades?
 - a) () Filtração
 - b) () Catação
 - c) () Decantação
 - d) () Centrifugação
 - e) () Precipitação

- 4) Observando a composição de uma molécula de gás carbônico CO₂, nota-se que em cada 12g de carbono tem 32g de oxigênio. Seguindo a Lei de Proust, qual será a massa de carbono necessária para reagir com 48g de oxigênio?
 - a) () 12g
 - b) () 18g
 - c) () 24g
 - d) () 48g
 - e) () 96g

- 5) Na coluna de destilação fracionada do petróleo qual destes produtos precisa de maior temperatura para ser destilado? (Observar coluna na pág.50)
 - a) () Gás
 - b) () Óleo lubrificante
 - c) () Querosene
 - d) () Gasolina
 - e) () Diesel

- 6) Qual é a fonte de energia mais utilizada no Brasil atualmente?
- Eólica
 - Hidrelétrica
 - Termoelétrica
 - Solar
 - Nenhuma das alternativas anteriores
- 7) Qual é a densidade do ferro, sabendo que em um cubo desse material tem massa de 12,8g e volume de 1,5 cm³. (OBS: Consultar a fórmula da densidade na página 26).
- 40,4g/cm³
 - 1,16 g/cm³
 - 8,5 g/cm³
 - 85,3 g/cm³
 - 19,2g/cm³
- 8) Assinale a substância mais densa:
- Álcool
 - Mercúrio
 - Borracha
 - Aço
 - Chumbo
- 9) A química é a ciência que:
- Controla o comportamento da matéria
 - Age no sentido de explicar o comportamento da matéria
 - Cria condições para controlar os fenômenos da matéria
 - Cria novos mecanismos para controlar a matéria
 - Estabelece coisas que a matéria deve cumprir.
- 10) Observe o esquema abaixo, referente às mudanças de estado físico da água.



Identifique as mudanças indicadas pelas setas 1, 2, 3, 4.

1 _____

2 _____

3 _____

4 _____