

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.

Vídeo sugerido na página 28 da apostila volume 1 – Propriedades da matéria. https://www.youtube.com/watch?v=d_XFbya9gHM

- 1) Transformações químicas são fenômenos em que, necessariamente, ocorrem mudanças:
 - a) () de cor.
 - b) () de estado físico.
 - c) () de condutibilidade elétrica.
 - d) () 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

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

- 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

- 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

- 6) Qual é a fonte de energia mais utilizada no Brasil atualmente?
- a) () Eólica
 b) () Hidrelétrica
 c) () Termoelétrica
 d) () Solar
- 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).
- a) () 40,4g/cm³
 b) () 1,16 g/cm³
 c) () 8,5 g/cm³
 d) () 85,3 g/cm³
- 8) Assinale a substância mais densa:
- a) () Álcool
 b) () Mercúrio
 c) () Borracha
 d) () Aço
- 9) A química é a ciência que:
- a) () Controla o comportamento da matéria
 b) () Age no sentido de explicar o comportamento da matéria
 c) () Cria condições para controlar os fenômenos da matéria
 d) () Cria novos mecanismos para controlar a matéria
- 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 _____