

TURMA:

NOME:

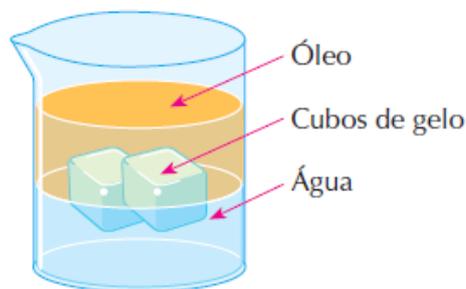
7º SIMULADO DE QUÍMICA

21. (UFPE) 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) 2 e 4
(C) 1, 3 e 5
(D) 3 e 5
(E) 2 e 3

22. (UGF-GO) No sistema representado pela figura a seguir, os números de fases e componentes são, respectivamente:



- (A) 2 e 2
(B) 2 e 3
(C) 3 e 2
(D) 3 e 3
(E) 3 e 4

35. (Ufes) Dada a tabela a seguir, em relação ao estado físico das substâncias (pressão = 1 atm), a alternativa correta é:

| Substância | Temperatura de fusão (°C) | Temperatura de ebulição (°C) |
|------------|---------------------------|------------------------------|
| I | -218 | -183 |
| II | -63 | 61 |
| III | 41 | 182 |
| IV | 801 | 1.473 |
| V | 1.535 | 2.885 |

- (A) I é sólido a 30 °C.
- (B) II é líquido a 100 °C.
- (C) III é sólido a 25 °C.
- (D) IV é líquido a 480 °C.
- (E) V é gasoso a 2.400 °C.

36. (Osec-SP) Eletrosfera é a região do átomo que:

- (A) concentra praticamente toda a massa do átomo.
- (B) contém as partículas de carga elétrica positiva.
- (C) possui partículas sem carga elétrica.
- (D) permanece inalterada na formação dos íons.
- (E) tem volume praticamente igual ao volume do átomo.

37. (Ufac) O número atômico do elemento que se encontra no período III, família 3A é:

- (A) 10
- (B) 12
- (C) 23
- (D) 13
- (E) 31

38. (UFRGS-RS) X, Y e Z representam três elementos da Tabela Periódica que têm raios, em nanômetros(nm): X: 0,0080 nm, Y: 0,123 nm e Z: 0,157 nm (1 nm=10⁻⁹ m). Esses elementos podem ser, respectivamente:

- (A) Li, Be e Na
- (B) Li, Na e Be
- (C) Na, Be e Li
- (D) Na, Li e Be
- (E) Be, Li e Na

39. (U. F. Santa Maria-RS) O elemento titânio (Z =22) tem,na sua camada de valência,

- (A) 2 elétrons em orbitais *d*.
- (B) 6 elétrons em orbitais *p*.
- (C) 2 elétrons em orbitais *p*.
- (D) 2 elétrons em orbital *s*.
- (E) 4 elétrons em orbitais *d*.

40. (FEI-SP) Dentre os compostos a seguir, indique qual deles apresenta apenas ligações covalentes normais:

- (A) SO₃
- (B) NaCl
- (C) NH₃
- (D) O₃
- (E) H₂SO₄

41. (UFSE) Alotropia é o fenômeno que envolve diferentes substâncias:

- (A) simples, formadas pelo mesmo elemento químico.
- (B) compostas, formadas por diferentes elementos químicos.
- (C) simples, com a mesma atomicidade.
- (D) compostas, com a mesma fórmula molecular.

TURMA:

NOME:

(E) compostas, formadas pelos mesmos elementos químicos.

42. (Fatec-SP) São dados os números atômicos: H = 1, O = 8; C = 6; Cl = 17; S = 16. Indique o par de substâncias polares:

- (A) H₂O e CO₂
- (B) CCl₄ e CH₄
- (C) SO₂ e CH₄
- (D) H₂O e CCl₃H
- (E) CH₄ e H₂O

43. (FGV-SP) Alguns compostos, quando solubilizados em água, geram uma solução aquosa que conduz eletricidade. Dos compostos abaixo,

- I. Na₂SO₄
- II. O₂
- III. C₁₂H₂₂O₁₁
- IV. KNO₃
- V. CH₃COOH
- VI. NaCl

Formam solução aquosa que conduz eletricidade:

- (A) apenas I, IV e VI
- (B) apenas I, IV, V e VI
- (C) todos
- (D) apenas I e VI
- (E) apenas VI

44. (Mackenzie-SP) O suco gástrico necessário à digestão contém ácido clorídrico que, em excesso, pode provocar “dor de estômago”. Neutraliza-se esse ácido, sem risco, ingerindo-se:

- (A) solução aquosa de base forte (NaOH).
- (B) solução aquosa de cloreto de sódio.
- (C) suspensão de base fraca (Al(OH)₃).
- (D) somente água.
- (E) solução concentrada de ácido sulfúrico.

Final Da Prova De Química

CURSO CIDADE

SCLN 113 - Bloco C - Salas 207 / 210 - Tel.: 3340-0433 / 4102-6781 / 3201-0432 / 9975-4464 (Vivo) / 8175-4509 (Tim)

www.cursocidade.com.br / cursocidade@iic.pro.br

