

TURMA:

NOME:

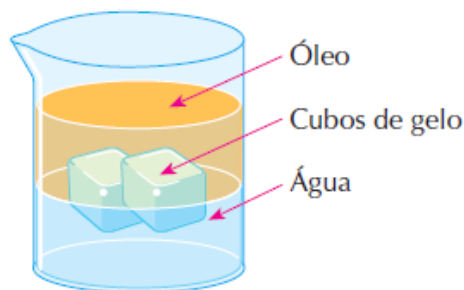
## 7º SIMULADO DE QUÍMICA

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<sup>-9</sup> 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) SO<sub>3</sub>
- (B) NaCl
- (C) NH<sub>3</sub>
- (D) O<sub>3</sub>
- (E) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

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)  $\text{H}_2\text{O}$  e  $\text{CO}_2$
- (B)  $\text{CCl}_4$  e  $\text{CH}_4$
- (C)  $\text{SO}_2$  e  $\text{CH}_4$
- (D)  $\text{H}_2\text{O}$  e  $\text{CCl}_3\text{H}$
- (E)  $\text{CH}_4$  e  $\text{H}_2\text{O}$

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

- I.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- II.  $\text{O}_2$
- III.  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- IV.  $\text{KNO}_3$
- V.  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- VI.  $\text{NaCl}$

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 ( $\text{NaOH}$ ).
- (B) solução aquosa de cloreto de sódio.
- (C) suspensão de base fraca ( $\text{Al}(\text{OH})_3$ ).
- (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](mailto:cursocidade@iic.pro.br)

