

Vestibular Vocacionado 2010.2

Caderno de Prova

2ª FASE – 2ª Etapa

QUÍMICA

Nome do Candidato: _____

INSTRUÇÕES GERAIS

- Confira o Caderno de Prova, as Folhas de Respostas e a Folha de Redação. Em caso de erro, comunique-se com o fiscal.
- Utilize somente **caneta** esferográfica transparente com tinta na cor **azul** ou **preta**.
- **Não assine** as Folhas de Respostas e a de Redação, pois isso identifica o candidato, tendo como consequência a **anulação** da prova.

PROVA DISCURSIVA

- Responda às questões discursivas. Se desejar, utilize para cada uma o espaço de rascunho correspondente; no entanto, suas questões deverão ser transcritas para as Folhas de Respostas definitivas observando a numeração correspondente a cada questão.

Química

Física

(2 questões)

3. No interior de três garrafas térmicas idênticas são colocadas as seguintes substâncias:

- I. 50 g de gelo à temperatura $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ e 200 g de água à temperatura $50\text{ }^{\circ}\text{C}$;
- II. 50 g de gelo à temperatura $-20\text{ }^{\circ}\text{C}$ e 100 g de água à temperatura $29\text{ }^{\circ}\text{C}$;
- III. 100 g de água à temperatura $80\text{ }^{\circ}\text{C}$ e 200 g de água à temperatura $20\text{ }^{\circ}\text{C}$.

Considerando que não há trocas de calor entre o conteúdo das garrafas e o meio externo, calcule:

- a. a temperatura de equilíbrio no interior da garrafa térmica I;
 - b. a massa de gelo que resta no interior da garrafa térmica II, sabendo que a temperatura de equilíbrio é $0\text{ }^{\circ}\text{C}$;
 - c. a energia fornecida ao sistema no interior da garrafa térmica III, quando é atingida a temperatura de equilíbrio $41\text{ }^{\circ}\text{C}$, após a garrafa ter sido sacudida por um longo intervalo de tempo.
-

4. Um cilindro, cuja densidade média é $0,80\text{ g/cm}^3$, comprimento $50,0\text{ cm}$ e área das bases $10,0\text{ cm}^2$, flutua verticalmente em equilíbrio na água.

- a. Quanto do cilindro fica fora da água?
- b. Qual a força (em N) necessária para mergulhar completamente o cilindro?
- c. Depositando-se um pequeno objeto sobre a base superior do cilindro em equilíbrio, observa-se que ele afunda $5,0\text{ cm}$ com relação à sua posição anterior, sem o objeto. Neste caso, qual é a massa deste objeto?

Química

(2 questões)

5. O silício (Si) ou germânio (Ge) são os semicondutores intrínsecos mais utilizados em componentes eletrônicos. Um modo de diminuir a resistência do cristal de silício é introduzir de maneira uniforme impurezas, que podem ser átomos de arsênio ou de boro, para obter semicondutores de tipo n e tipo p, respectivamente.

Responda:

- a. Quais são as distribuições eletrônicas dos elementos Si, Ge, As e B?
 - b. Que tipo de ligação química ocorre entre os átomos nos cristais de Si e Ge?
 - c. Em um cristal de silício, um átomo de Si está ligado a quantos outros átomos?
-

6. O bicarbonato de sódio (NaHCO_3) é muitas vezes usado como um “fermento químico” na produção de bolos e biscoitos, por exemplo. Quando este sal é adicionado a vinagre, que contém ácido acético (CH_3COOH), percebe-se a formação de várias bolhas de gás em uma reação efervescente.

- a. Qual é o gás liberado na reação?
- b. Escreva a equação que representa a reação entre bicarbonato de sódio e ácido acético.
- c. Qual a quantidade, em gramas, de gás liberado pela reação de $0,84\text{ g}$ de bicarbonato de sódio com ácido acético, considerando-se que o ácido está em excesso?

Formulário e Dados de Química

$$Q = m.c.\Delta T$$

$$PV = nRT$$

$$P_i = x_i.P$$

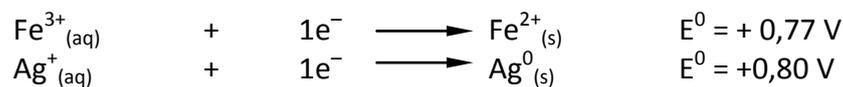
$$W = m.g.h$$

$$1 \text{ cal} = 4,18 \text{ J.}$$

$$1 \text{ atm} = 760 \text{ mmHg}$$

$$R = 0,082 \text{ atm.L/mol.K}$$

Potenciais padrões de redução:



Entalpias padrão de formação a 25°C

$$\Delta H^0_{\text{f, água (l)}} = -286 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^0_{\text{f, água (g)}} = -242,0 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^0_{\text{f, hidróxido de cálcio (s)}} = -986 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^0_{\text{f, gás carbônico (g)}} = -394,0 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^0_{\text{f, carbonato de cálcio (s)}} = -1207 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^0_{\text{f, glicose, } \alpha\text{-D (s)}} = -1274 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^0_{\text{f, sacarose (s)}} = -2222 \text{ kJ/mol}$$

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

1 IA H 1,01	2 IIA Be 9,01	Elementos de transição										13 IIIA B 10,8	14 IVA C 12,0	15 VA N 14,0	16 VIA O 16,0	17 VIIA F 19,0	18 0 He 4,00																	
3 Li 6,94	4 Na 23,0	5 Al 27,0	6 Si 28,1	7 P 31,0	8 S 32,0	9 Cl 35,5	10 Ar 39,9	11 K 39,1	12 Ca 40,1	13 Sc 45,0	14 Ti 47,9	15 V 50,9	16 Cr 52,0	17 Mn 54,9	18 Fe 55,8	19 Co 58,9	20 Ni 58,7	21 Cu 63,5	22 Zn 65,4	23 Ga 69,7	24 Ge 72,6	25 As 74,9	26 Se 79,0	27 Br 79,9	28 Kr 83,8									
19 Rb 85,5	20 Sr 87,6	21 Y 88,9	22 Zr 91,2	23 Nb 92,9	24 Mo 95,9	25 Tc (99)	26 Ru 101	27 Rh 103	28 Pd 106	29 Ag 108	30 Cd 112	31 In 115	32 Sn 119	33 Sb 122	34 Te 128	35 I 127	36 Xe 131	37 Cs 133	38 Ba 137	39 La 138	40 Ce 140	41 Pr 141	42 Nd 144	43 Pm (147)	44 Sm 150	45 Eu 152	46 Gd 157	47 Tb 159	48 Dy 163	49 Ho 165	50 Er 167	51 Tm 169	52 Yb 173	53 Lu 175
55 Cs 133	56 Ba 137	57-71 Série dos Lantanídeos	72 Hf 178	73 Ta 181	74 W 184	75 Re 186	76 Os 190	77 Ir 192	78 Pt 195	79 Au 197	80 Hg 201	81 Tl 204	82 Pb 207	83 Bi 209	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)	87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Série dos Actinídeos	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (263)	107 Bh (262)	108 Hs (265)	109 Mt (266)								

Séries dos Lantanídeos

57 La 138	58 Ce 140	59 Pr 141	60 Nd 144	61 Pm (147)	62 Sm 150	63 Eu 152	64 Gd 157	65 Tb 159	66 Dy 163	67 Ho 165	68 Er 167	69 Tm 169	70 Yb 173	71 Lu 175
------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	--------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------	------------------------

Séries dos Actinídeos

89 Ac (227)	90 Th 232	91 Pa (231)	92 U 238	93 Np (237)	94 Pu (242)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (254)	100 Fm (253)	101 Md (258)	102 No (253)	103 Lr (257)
--------------------------	------------------------	--------------------------	-----------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	--------------------------	---------------------------	---------------------------	---------------------------	---------------------------

(A numeração dos grupos 1 a 18 é a recomendada atualmente pela IUPAC)

Número Atômico
Símbolo
Massa Atômica () N. de massa do isótopo mais estável

Formulário de Física

$x = x_0 + v_0 t + \frac{1}{2} a t^2$	$v = v_0 + a t$	$v^2 = v_0^2 + 2 a \Delta x$	$I = \frac{P}{A}$
$x = x_0 + (v_0 \cos \theta) t$	$y = y_0 + (v_0 \sin \theta) t - \frac{1}{2} g t^2$	$\omega = \frac{\Delta \theta}{\Delta t}$	$f = \frac{1}{T}$
$\omega = \frac{2\pi}{T}$	$v = \omega r$	$\Delta x = R \Delta \theta$	$a_c = \frac{v^2}{R}$
$F = ma$	$T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}}$	$F = kx$	$I = F \Delta t$
$P = mg$	$\tau = F d \cos \theta$	$Q = mv$	$p = p_0 + dgh$
$I = \Delta Q$	$E = mgh$	$E = \frac{1}{2} m v^2$	$P = \frac{F}{A}$
$P = \frac{\Delta E}{\Delta t}$	$E = \frac{1}{2} k x^2$	$\Delta U = Q - W$	$F = \mu F_N$
$Q = mc \Delta T$	$Q = mL$	$W = p \Delta V$	$E = \frac{F}{q}$
$V = K \cdot \frac{Q}{d}$	$E_p = q \cdot V$	$pV = nRT$	$T(K) = 273 + T(^{\circ}C)$
$F = K \frac{Q_1 Q_2}{d^2}$	$d = \frac{m}{V}$	$W = - \Delta E_p$	$E = dVg$
$P = Ui$	$U = Ri$	$i = \frac{\Delta Q}{\Delta t}$	$R = \rho \frac{L}{A}$
$R_S = R_1 + R_2 + R_3 + \dots$	$\frac{1}{R_p} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} + \frac{1}{R_3} + \dots$	$F = qvB \sin \theta$	$\varepsilon = Blv$
$\frac{1}{C_s} = \frac{1}{C_1} + \frac{1}{C_2} + \frac{1}{C_3} + \dots$	$C_p = C_1 + C_2 + C_3 + \dots$	$B = \frac{\mu_0 i}{2\pi d}$	$\Phi_B = BA \cdot \cos \theta$
$\frac{1}{f} = \frac{1}{p} + \frac{1}{p'}$	$\frac{y'}{y} = - \frac{p'}{p}$	$\frac{n_1}{p} = \frac{n_2}{p'}$	$\frac{\sin(\theta_1)}{\sin(\theta_2)} = \frac{n_2}{n_1}$
$L = L_0 (1 + \alpha \cdot \Delta T)$	$A = A_0 (1 + \gamma \cdot \Delta T)$	$L = n \frac{\lambda}{2}; n = 1, 2, 3, \dots$	$v = \lambda \cdot f$
$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} \text{ T} \frac{\text{m}}{\text{A}}$	$V = V_0 (1 + \beta \cdot \Delta T)$	$L = n \frac{\lambda}{4}; n = 1, 3, 5, \dots$	$v = \sqrt{F/\mu}$
$M_{\text{Terra}} = 6,0 \times 10^{24} \text{ kg}$	$G = 6,7 \times 10^{-11} \text{ Nm}^2/\text{kg}^2$	$E_{\text{média}} = \frac{3}{2} kT$	$E = hf$
$p_0 = 1,0 \times 10^5 \text{ Pa}$	$L_{\text{H}_2\text{O}} = 80 \text{ cal/g}$	$c_{\text{H}_2\text{O}} = 1,0 \text{ cal}/(\text{g} \cdot ^{\circ}\text{C})$	$c_{\text{gelo}} = 0,5 \text{ cal}/(\text{g} \cdot ^{\circ}\text{C})$
$c = 3,0 \cdot 10^8 \text{ m/s}$	$g = 10 \text{ m/s}^2$	$d_{\text{H}_2\text{O}} = 1,0 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$	$1 \text{ cal} = 4 \text{ J}$

***Página
em Branco.
(rascunho)***