

EXAME NACIONAL DO ENSINO SECUNDÁRIO

12.º Ano de Escolaridade — Via de Ensino
(1.º e 5.º cursos)Duração da prova: 120 minutos
19981.ª FASE
1.ª CHAMADA

PROVA ESCRITA DE QUÍMICA

Apresente todos os cálculos que efectuar.

1. Luz ultravioleta de comprimento de onda 200 nm incide em vapor de sódio, e pode provocar a emissão de electrões dos átomos de sódio.

1.1. Calcule:

1.1.1. A energia de cada fotão incidente.

1.1.2. A energia cinética máxima dos electrões emitidos, em kJ mol^{-1} .

1.2. Se fosse utilizada luz incidente da mesma frequência mas de maior intensidade, o número de electrões emitidos mantinha-se, aumentava ou diminuía? Justifique.

$$h \text{ (constante de Planck)} = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$$

$$c \text{ (velocidade de propagação da luz no vazio)} = 3,00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$$

$$I \text{ (energia de ionização do sódio)} = 496 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$N_A \text{ (constante de Avogadro)} = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

2. A seguir identificam-se algumas substâncias, ou pelo nome, ou pela fórmula química.

2.1. Escreva as fórmulas químicas de:

2.1.1. Óxido de alumínio

2.1.2. Fosfato de cálcio

2.2. Escreva os nomes de:

2.2.1. NaHCO_3

2.2.2. Ca(OH)_2

2.3. Escreva as fórmulas de estrutura de:

2.3.1. Ácido propanóico

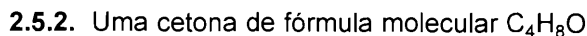
2.3.2. *cis*-2-penteno

V.S.F.F.

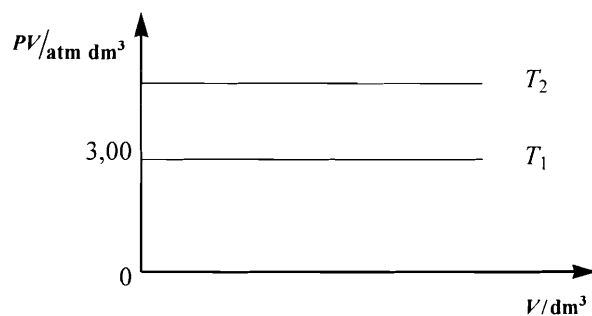
2.4. Escreva os nomes de:



2.5. Escreva as fórmulas de estrutura de:



3. Observe o gráfico seguinte que mostra como varia o produto *pressão x volume* em função do *volume*, a temperatura constante, referente a uma amostra de 200 mg de hélio no estado gasoso, para dois valores de temperatura absoluta T_1 e T_2 .

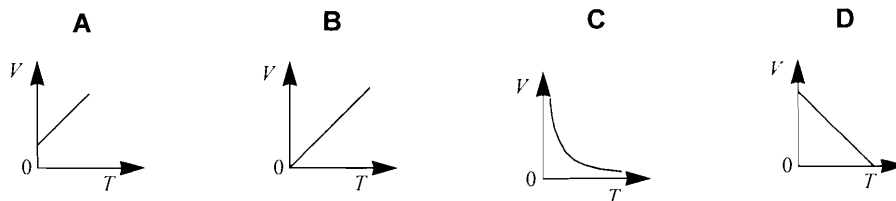


3.1. Às temperaturas T_1 e T_2 , esta amostra de hélio comporta-se como um gás ideal. Justifique.

3.2. A temperatura T_2 é superior ou inferior à temperatura T_1 ? Justifique.

3.3. Calcule o valor da temperatura T_1 .

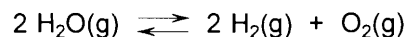
3.4. Dos gráficos **A**, **B**, **C** e **D**, escolha aquele que traduz, relativamente à amostra de hélio referida, como varia o volume V em função da temperatura absoluta T , mantendo constante a pressão P .



$$A_r(\text{He}) = 4,00$$

$$R = 0,0821 \text{ atm dm}^3 \text{ K}^{-1} \text{ mol}^{-1} \text{ ou } 8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

4. Num recipiente fechado com a capacidade de 1,0 L estabeleceu-se, à temperatura de 2000 °C, o seguinte equilíbrio químico:



sendo as concentrações de equilíbrio:

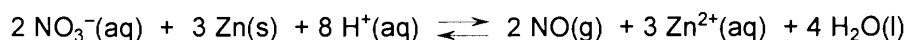
$$[\text{H}_2\text{O}] = 0,4970 \text{ mol dm}^{-3} \quad [\text{H}_2] = 0,0030 \text{ mol dm}^{-3} \quad [\text{O}_2] = 0,0015 \text{ mol dm}^{-3}$$

- 4.1. Calcule um valor aproximado para a constante de equilíbrio do sistema, à temperatura de 2000 °C.
- 4.2. Justifique a seguinte afirmação:
À temperatura de 2000 °C, a decomposição da água é uma reacção pouco extensa, mas a reacção inversa é muito extensa.
- 4.3. Se a capacidade do recipiente for aumentada, sem variação de temperatura, altera-se o rendimento da reacção no sentido directo? Justifique.
5. À temperatura de 25 °C adicionaram-se algumas gotas de solução aquosa de HCl a uma solução aquosa de ácido etanóico (ácido acético) CH_3COOH $0,20 \text{ mol dm}^{-3}$, de forma a obter uma solução de $\text{pH} = 2,0$.
- 5.1. Escreva a equação de ionização do ácido etanóico em solução aquosa.
- 5.2. Calcule um valor aproximado da concentração do ião etanoato, na solução referida, de $\text{pH} = 2,0$.
- 5.3. Verifique, por cálculo, se a base conjugada do ácido etanóico é forte ou fraca.
- 5.4. Para titular 10 cm^3 de uma solução aquosa de HCl utilizou-se uma solução aquosa de NaOH $0,010 \text{ mol dm}^{-3}$, tendo-se gasto 20 cm^3 de titulante.
- 5.4.1. Calcule a concentração da solução de HCl.
- 5.4.2. A mistura das duas soluções no ponto de equivalência é neutra? Justifique.

$$K_a (\text{CH}_3\text{COOH}) = 1,8 \times 10^{-5} \text{ (a } 25 \text{ °C)}$$

$$K_w = 1,0 \times 10^{-14} \text{ (a } 25 \text{ °C)}$$

6. No equilíbrio de oxidação-redução a que se refere a equação química seguinte, a reacção é muito extensa no sentido directo.



- 6.1. Indique qual é a espécie reagente que actua como oxidante. Justifique, calculando a variação do número de oxidação.
- 6.2. A qual dos pares, NO_3^-/NO ou Zn^{2+}/Zn , corresponde maior potencial normal de redução (potencial de eléctrodo)? Justifique a sua opção.
- 6.3. Uma amostra de zinco com a massa de 2,0 g reage com ácido nítrico em excesso, tendo-se libertado 350 cm^3 de $\text{NO}(\text{g})$, medidos nas condições normais de pressão e temperatura. Calcule o rendimento da reacção.

$$A_r (\text{Zn}) = 65,4$$

$$\text{Volume molar dos gases (PTN)} = 22,4 \text{ dm}^3 \text{ mol}^{-1}$$

FIM

V.S.F.F.

COTAÇÕES

1.			30 pontos
1.1.		20 pontos	
1.1.1.		8 pontos	
1.1.2.		12 pontos	
1.2.		10 pontos	
2.			30 pontos
2.1.		6 pontos	
2.1.1.		3 pontos	
2.1.2.		3 pontos	
2.2.		6 pontos	
2.2.1.		3 pontos	
2.2.2.		3 pontos	
2.3.		6 pontos	
2.3.1.		3 pontos	
2.3.2.		3 pontos	
2.4.		6 pontos	
2.4.1.		3 pontos	
2.4.2.		3 pontos	
2.5.		6 pontos	
2.5.1.		3 pontos	
2.5.2.		3 pontos	
3.			40 pontos
3.1.		8 pontos	
3.2.		10 pontos	
3.3.		12 pontos	
3.4.		10 pontos	
4.			34 pontos
4.1.		10 pontos	
4.2.		12 pontos	
4.3.		12 pontos	
5.			40 pontos
5.1.		5 pontos	
5.2.		12 pontos	
5.3.		7 pontos	
5.4.		16 pontos	
5.4.1.		9 pontos	
5.4.2.		7 pontos	
6.			26 pontos
6.1.		8 pontos	
6.2.		8 pontos	
6.3.		10 pontos	
TOTAL			200 pontos

EXAME NACIONAL DO ENSINO SECUNDÁRIO

12.º Ano de Escolaridade — Via de Ensino
(1.º e 5.º cursos)

Duração da prova: 120 minutos
1998

1.ª FASE
1.ª CHAMADA

PROVA ESCRITA DE QUÍMICA

COTAÇÕES

1.			30 pontos
1.1.		20 pontos	
1.1.1.	8 pontos		
1.1.2.	12 pontos		
1.2.		10 pontos	
2.			30 pontos
2.1.		6 pontos	
2.1.1.	3 pontos		
2.1.2.	3 pontos		
2.2.		6 pontos	
2.2.1.	3 pontos		
2.2.2.	3 pontos		
2.3.		6 pontos	
2.3.1.	3 pontos		
2.3.2.	3 pontos		
2.4.		6 pontos	
2.4.1.	3 pontos		
2.4.2.	3 pontos		
2.5.		6 pontos	
2.5.1.	3 pontos		
2.5.2.	3 pontos		
3.			40 pontos
3.1.		8 pontos	
3.2.		10 pontos	
3.3.		12 pontos	
3.4.		10 pontos	
4.			34 pontos
4.1.		10 pontos	
4.2.		12 pontos	
4.3.		12 pontos	
5.			40 pontos
5.1.		5 pontos	
5.2.		12 pontos	
5.3.		7 pontos	
5.4.		16 pontos	
5.4.1.	9 pontos		
5.4.2.	7 pontos		
6.			26 pontos
6.1.		8 pontos	
6.2.		8 pontos	
6.3.		10 pontos	
TOTAL			200 pontos	

V.S.F.F.

CRITÉRIOS DE CLASSIFICAÇÃO

Critérios Gerais

- A sequência de resolução sugerida para cada item deve ser interpretada como uma das sequências possível. Deverá ser atribuída a mesma cotação se, em alternativa, for apresentada outra, igualmente correcta.
- As cotações parcelares só deverão ser tomadas em consideração quando a resolução não estiver totalmente correcta.
- Se a resolução de um item apresentar erro exclusivamente imputável à resolução do item anterior, deverá atribuir-se ao item em questão a cotação integral.
- A ausência de unidades ou a indicação de unidades incorrectas, no resultado final, terá a penalização de um ponto.
- Os erros de cálculo terão, no máximo, a penalização de 10% da cotação total do item.

Critérios Específicos

1.		30 pontos
1.1.		20 pontos
1.1.1.	$E = 9,95 \times 10^{-19} \text{ J}$	8 pontos
	$E = h \frac{c}{\lambda}$	3 pontos
	Substituição e cálculos	5 pontos
1.1.2.	$E_c = 103 \text{ kJ mol}^{-1}$	12 pontos
	Aplicação da relação entre os valores da energia incidente, energia de ionização e energia cinética	4 pontos
	Conversão conveniente de unidades	4 pontos
	Substituição e cálculos	4 pontos
1.2.		10 pontos
	Aumentava	4 pontos
	Justificação	6 pontos
2.		30 pontos
2.1.		6 pontos
2.1.1.		3 pontos
2.1.2.		3 pontos
2.2.		6 pontos
2.2.1.		3 pontos
2.2.2.		3 pontos
2.3.		6 pontos
2.3.1.		3 pontos
2.3.2.		3 pontos
2.4.		6 pontos
2.4.1.		3 pontos
2.4.2.		3 pontos
2.5.		6 pontos
2.5.1.		3 pontos
2.5.2.		3 pontos
A transportar		60 pontos

Transporte		60 pontos
3.		40 pontos
3.1.		8 pontos
Relação $PV = \text{const.}$ (ou equivalente)	4 pontos	
Referência à temperatura (constante)	4 pontos	
3.2.		10 pontos
Superior	3 pontos	
Referência à proporcionalidade entre PV e T	7 pontos	
3.3. $T_1 = 731 \text{ K}$		12 pontos
$PV = nRT$	4 pontos	
Substituição e cálculos	8 pontos	
3.4. B		10 pontos
4.		34 pontos
4.1. $K_c = 5,5 \times 10^{-8}$		10 pontos
Expressão de K_c	3 pontos	
Substituição e cálculos	7 pontos	
4.2.		12 pontos
Referência ao elevado valor da constante K' da reacção inversa ($K' = \frac{1}{K}$)		
4.3.		12 pontos
Aumenta	4 pontos	
Justificação	8 pontos	
5.		40 pontos
5.1.		5 pontos
5.2. $[\text{CH}_3\text{COO}^-] = 3,6 \times 10^{-4} \text{ mol dm}^{-3}$		12 pontos
$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$	5 pontos	
Expressão de K_a	2 pontos	
Substituição e cálculo de $[\text{CH}_3\text{COO}^-]$	5 pontos	
5.3. $K_b = 5,6 \times 10^{-10}$ (Frac)		7 pontos
Relação $K_a \times K_b = K_w$	2 pontos	
Substituição e cálculos	2 pontos	
Conclusão	3 pontos	
5.4.		16 pontos
5.4.1. $c = 0,020 \text{ mol dm}^{-3}$	9 pontos	
n (base) = $2,0 \times 10^{-4} \text{ mol}$	3 pontos	
n (ácido) = n (base)	3 pontos	
Cálculo de $c = \frac{n}{V}$	3 pontos	
5.4.2.	7 pontos	
Sim	2 pontos	
Justificação	5 pontos	
6.		26 pontos
6.1.		8 pontos
NO_3^-	3 pontos	
Cálculo de $\Delta n.o.$	2 pontos	
Justificação	3 pontos	
6.2.		8 pontos
$\text{NO}_3^- / \text{NO}$	3 pontos	
Justificação	5 pontos	
Reacção mais extensa no sentido em que a espécie de maior potencial normal de redução se reduz		
6.3. $\eta = 77\%$		10 pontos
Cálculo estequiométrico	6 pontos	
Cálculo do rendimento	4 pontos	
TOTAL		200 pontos