

EXAME NACIONAL DO ENSINO SECUNDÁRIO

12.º Ano de Escolaridade (Decreto-Lei n.º 286/89, de 29 de Agosto)
Cursos Gerais e Cursos Tecnológicos

Duração da prova: 120 minutos
1998

1.ª FASE
2.ª CHAMADA
VERSÃO 1

PROVA ESCRITA DE QUÍMICA

I

- Este grupo I é constituído por seis questões.
- Escreva na sua folha de prova a(s) letra(s) correspondente(s) à(s) alternativa(s) que seleccionar para cada questão.
- Não apresente cálculos.

1. Entre as seguintes afirmações, seleccione a CORRECTA.

- (A) O valor mínimo da energia do electrão no átomo de hidrogénio é zero.
- (B) A energia cinética de um fotoelectrão é igual à diferença entre a energia do fóton incidente no átomo e a energia mínima necessária para a remoção desse electrão do átomo.
- (C) A configuração electrónica de valência do tipo $ns^2 np^5$ é característica dos elementos do grupo VI da Tabela Periódica.
- (D) A primeira energia de ionização do cálcio, ${}_{20}\text{Ca}$, é inferior à primeira energia de ionização do potássio, ${}_{19}\text{K}$.
- (E) Num átomo polieletrónico, a energia dos electrões com o mesmo valor de número quântico principal, n , diminui com o aumento do valor do número quântico secundário, l .

2. Considere as espécies diatómicas, ambas com ordem de ligação igual a 3, representadas por:



Selecione a afirmação INCORRECTA.

- (A) As espécies CO e CN^- são isoelectrónicas.
- (B) CN^- tem mais um electrão do que CO.
- (C) O número de electrões ligantes é oito.
- (D) A diferença entre o número de electrões ligantes e o número de electrões antiligantes é 6.



V.S.F.F.

142.V1/1

3. Consulte a tabela seguinte e os números atômicos dos elementos.

Substância	Fórmula molecular	Ponto de fusão ^o C (a 1 atm)	Ponto de ebulição ^o C (a 1 atm)
Cloro	Cl ₂	- 101,6	- 34,6
Bromo	Br ₂	- 7,3	58,7
Iodo	I ₂	113,5	184



Classifique como VERDADEIRA ou FALSA cada uma das seguintes afirmações.

- (A) O iodo é sólido, o bromo é líquido e o cloro é gasoso, nas condições normais de pressão e de temperatura.
- (B) As fórmulas moleculares Cl₂, Br₂ e I₂ estão escritas na tabela por ordem crescente de intensidade das forças de ligação intermoleculares das respectivas substâncias.
- (C) As ligações intermoleculares nas três substâncias são do tipo dipolo permanente-dipolo induzido.
- (D) As ligações intermoleculares nas três substâncias são forças de dispersão de London.

4. Os gráficos representados em A, B, C, D e E traduzem leis de gases ideais. As variáveis P (pressão), T (temperatura absoluta), ρ (densidade) e θ (temperatura Celsius) estão indicadas em todos os gráficos pelas letras X ou Y .

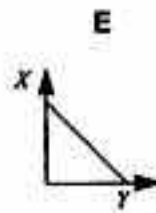
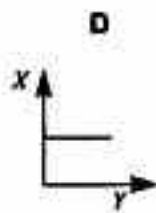
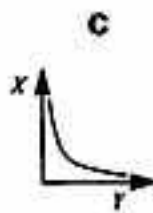
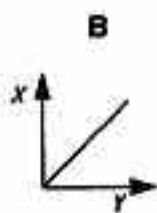
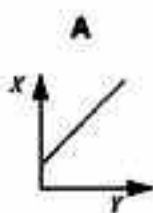
A quantidade química da amostra gasosa estudada é n .

Identifique as coordenadas X e Y de cada gráfico, fazendo CORRESPONDER às condições expressas em a, b e c o gráfico respectivo referenciado de A a E.

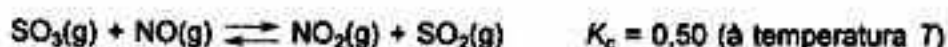
a $X = P$; $Y = \theta$ (n e V constantes)

b $X = \rho$; $Y = T$ (n e P constantes)

c $X = P$; $Y = T$ (n e V constantes)



5. Considere a reacção química a seguir representada e a respectiva constante de equilíbrio a uma dada temperatura T .



Selecione a alternativa que permite escrever uma afirmação CORRECTA.

"Misturando 1,0 mol de $\text{SO}_3(\text{g})$, 2,0 mol de $\text{NO}(\text{g})$, 0,50 mol de $\text{NO}_2(\text{g})$ e 0,10 mol de $\text{SO}_2(\text{g})$, à temperatura T , pode prever-se que, até ser atingido o estado de equilíbrio, diminuam as quantidades de $\text{SO}_3(\text{g})$ e de $\text{NO}(\text{g})$ e aumentem as quantidades de $\text{NO}_2(\text{g})$ e de $\text{SO}_2(\text{g})$ porque...

- (A) ... a concentração de NO é superior à concentração de SO_3 ".
- (B) ... a concentração de SO_2 é inferior à concentração de NO_2 ".
- (C) ... o quociente da reacção é inferior à constante K_c ".
- (D) ... o quociente da reacção é superior à constante K_c ".
6. Considere a reacção química em sistema fechado traduzida pela seguinte equação:



Selecione a afirmação CORRECTA.

- (A) A temperatura do sistema diminui, enquanto ocorre a reacção.
- (B) A temperatura final do sistema é igual à temperatura inicial, se o sistema transferir para o meio exterior 12 kJ, como calor, por mole de HCN que reaja.
- (C) A energia interna dos produtos da reacção é superior à dos reagentes, para a mesma temperatura.
- (D) A energia do sistema + meio exterior diminui.
- (E) A entropia do sistema + meio exterior diminui.

V.S.F.F.

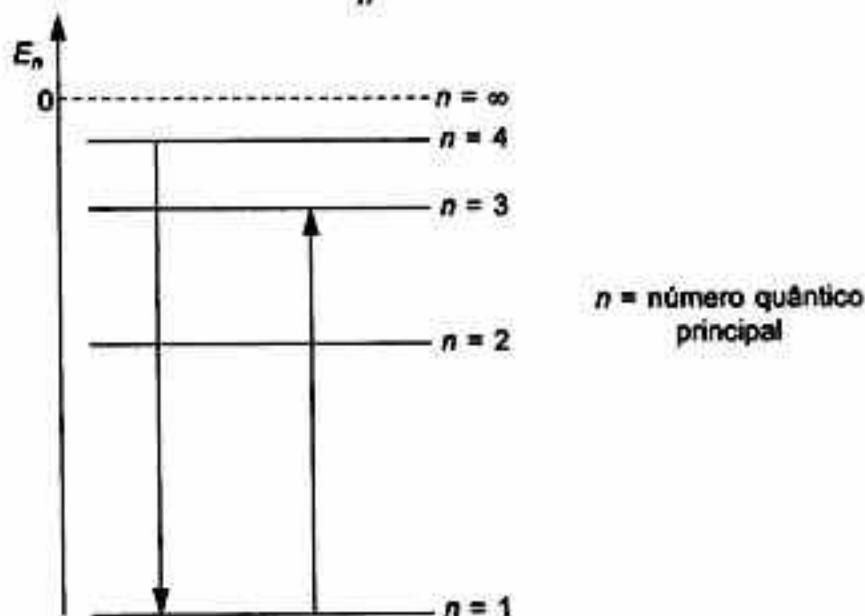
142.V1/3

II

Nas respostas às questões deste grupo II apresente todos os cálculos que efectuar.

1. Considere o diagrama de energia da figura seguinte, em que as duas setas representam possíveis transições electrónicas num átomo de hidrogénio: a uma das transições corresponde radiação emitida e a outra corresponde radiação absorvida. Os valores possíveis para a energia do electrão no átomo H podem ser calculados pela expressão:

$$E_n = - \frac{2,17 \times 10^{-18}}{n^2} \text{ J}$$



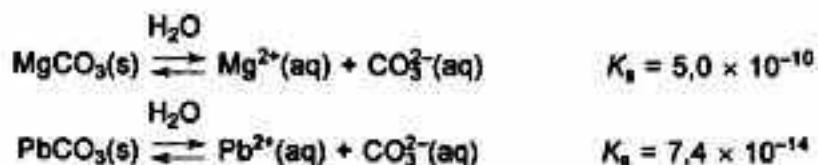
- 1.1. Qual das radiações tem maior frequência: a emitida ou a absorvida? Justifique com base no diagrama de energia.
- 1.2. Calcule:
- 1.2.1. O comprimento de onda da radiação absorvida.
- 1.2.2. A energia de ionização do hidrogénio, em kJ mol^{-1} .

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

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

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

2. As seguintes equações químicas traduzem equilíbrios de solubilidade, a 25 °C.



2.1. Adicionando gota a gota uma solução diluída de carbonato de sódio a outra solução em que estejam presentes íões Mg^{2+} e íões Pb^{2+} em iguais concentrações, qual dos carbonatos precipitará primeiro: o carbonato de magnésio ou o carbonato de chumbo? Justifique.

2.2. Calcule:

2.2.1. A quantidade de carbonato de magnésio que, dissolvida em água, origina 1,0 dm³ de solução saturada a 25 °C.

2.2.2. Um valor aproximado, em mol dm⁻³, para a solubilidade do carbonato de magnésio numa água carbonatada, de $[\text{CO}_3^{2-}] = 0,10 \text{ mol dm}^{-3}$, à temperatura de 25 °C.

3. Na titulação de 20,0 cm³ de uma solução aquosa de ácido etanóico (ácido acético), CH_3COOH , gastaram-se 50,0 cm³ de solução aquosa de hidróxido de potássio, KOH 0,100 mol dm⁻³.

3.1. Escreva a equação química que traduz a reacção entre a solução de ácido etanóico e a solução de hidróxido de potássio.

3.2. Numa titulação, qual é o significado da expressão "ponto de equivalência"?

3.3. Calcule:

3.3.1. A concentração da solução de ácido etanóico.

3.3.2. A concentração de íões $\text{K}^+(\text{aq})$ no ponto de equivalência.

4. A equação química seguinte traduz uma reacção de oxidação-redução.



4.1. Escreva as fórmulas dos íões nos compostos de crómio que participam na reacção.

4.2. Calcule a variação do número de oxidação do crómio nesta reacção.

4.3. Identifique a espécie química reagente que actua como redutora. Justifique.

4.4. Calcule a quantidade de tolueno, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$, que deve ser utilizada para se formarem 200 g de ácido benzóico, $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$, se o rendimento da reacção for 70,0%.

$$M(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}) = 122 \text{ g mol}^{-1}$$

V.S.F.F.

142.V1/5

III

A figura seguinte esquematiza a montagem laboratorial para a preparação do eteno.



1. Em 1.1., 1.2. e 1.3., seleccione a alternativa A, B ou C que permite escrever afirmações correctas.

1.1. "O eteno pode recolher-se no tubo Y por deslocamento de água porque..."

- (A) ... é pouco solúvel na água."
- (B) ... é muito solúvel na água."
- (C) ... todos os gases podem ser recolhidos deste modo."

1.2. "Quando se pretende terminar a experiência..."

- (A) ... retira-se primeiro a fonte de aquecimento."
- (B) ... retira-se primeiro o tubo X de dentro de água."
- (C) ... é indiferente a ordem pela qual se retira a fonte de aquecimento e o tubo X."

1.3. "O eteno obteve-se a partir do etanol por..."

- (A) ... hidrogenação."
- (B) ... hidratação."
- (C) ... desidratação."

2. Fazendo borbulhar eteno (gás incolor) numa solução (cor castanha) de bromo em CCl_4 , a coloração da solução desaparece.

2.1. Traduza por uma equação química a reacção de adição entre o eteno, C_2H_4 , e o bromo, Br_2 , indicando o nome do produto da reacção.

2.2. Escreva as fórmulas de estrutura do eteno e do produto da reacção referido em 2.1.

FIM

COTAÇÕES

	I	60 pontos
1.	10 pontos
2.	10 pontos
3.	10 pontos
4.	10 pontos
5.	10 pontos
6.	10 pontos
	II	110 pontos
1.	30 pontos
1.1.	8 pontos
1.2.	22 pontos
1.2.1.	12 pontos
1.2.2.	10 pontos
2.	26 pontos
2.1.	10 pontos
2.2.	16 pontos
2.2.1.	6 pontos
2.2.2.	10 pontos
3.	28 pontos
3.1.	5 pontos
3.2.	5 pontos
3.3.	18 pontos
3.3.1.	8 pontos
3.3.2.	10 pontos
4.	26 pontos
4.1.	4 pontos
4.2.	6 pontos
4.3.	8 pontos
4.4.	8 pontos
	III	30 pontos
1.	12 pontos
1.1.	4 pontos
1.2.	4 pontos
1.3.	4 pontos
2.	18 pontos
2.1.	10 pontos
2.2.	8 pontos
	TOTAL	200 pontos