

## **QUÍMICA**

Cualificación: O alumno elixirá UNHA das dúas opcións. Cada pregunta cualificarase con 2 puntos.

### **OPCIÓN A**

1. 1.1. Dados os orbitais atómicos 4s, 2d, 5f, 2p, 1p, razoe cales non poden existir.  
1.2. Razoe se é correcta a seguinte afirmación: a solubilidade do cloruro de prata (sal pouco soluble) é igual en auga pura que nunha disolución de cloruro de sodio.
2. 2.1. Explique a hibridación do átomo central na molécula de  $\text{BeCl}_2$ .  
2.2. Dada a reacción: 2-propanol  $\rightarrow$  propeno + auga. Escriba as fórmulas semidesenvolvidas dos compostos orgánicos e identifique o tipo de reacción.
3. 3.1. Calcule:  
3.1.1. O pH dunha disolución de hidróxido de sodio 0,010 M.  
3.1.2. O pH dunha disolución de ácido clorhídrico 0,020 M.  
3.2. Calcule o pH da disolución obtida ao mesturar 100 mL da disolución de hidróxido de sodio 0,010 M con 25 mL da disolución de ácido clorhídrico 0,020 M.
4. O cobre metálico reacciona con ácido nítrico concentrado formando dióxido de nitróxeno, nitrato de cobre(II) e auga.  
4.1. Axuste a reacción iónica e molecular polo método do ión-electrón.  
4.2. Calcule o volume dunha disolución de ácido nítrico comercial do 25,0 % en masa e densidade  $1,15 \text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$  que reaccionará con 5,0 g dun mineral que ten un 10 % de cobre.
5. Ao mesturar 25 mL dunha disolución de  $\text{AgNO}_3$  0,01 M con 10 mL dunha disolución de  $\text{NaCl}$  0,04 M obtense un precipitado de cloruro de prata.  
5.1. Escriba a reacción que ten lugar e calcule a cantidade máxima de precipitado que se podería obter.  
5.2. Describa o procedemento e nomee o material que utilizaría no laboratorio para separar o precipitado.

### **OPCIÓN B**

1. 1.1. Ordene razoadamente de menor a maior primeira enerxía de ionización, os átomos Al, B, C, K e Na.  
1.2. Dados os compostos HF e HCl xustifique cal presentará un punto de ebulición máis alto.
2. 2.1. Complete as seguintes reaccións e identifique os pares conxugados ácido-base.  
2.1.1.  $\text{HNO}_3 (\text{ac}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightarrow$   
2.1.2.  $\text{NH}_3 (\text{ac}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightleftharpoons$   
2.2. Para os compostos 2-pentanol, dietiléter, ácido 3-metilbutanoico e propanamida:  
2.2.1. Escriba as súas fórmulas semidesenvolvidas.  
2.2.2. Razoe se algún pode presentar isomería óptica.
3. Realízase a electrólise dunha disolución de cloruro de ferro(III) facendo pasar unha corrente de 10 amperios durante 3 horas. Calcular:  
3.1. Os gramos de ferro depositados no cátodo.  
3.2. O tempo que tería que pasar a corrente para que no ánodo se desprendan 20,5 L de  $\text{Cl}_2$  gas medidos a  $25^\circ\text{C}$  de temperatura e 1 atm de presión.
4. Nun reactor de 10 L introdúcense 2,5 moles de  $\text{PCl}_5$  e quéntase ata  $270^\circ\text{C}$ , producíndose a seguinte reacción:  $\text{PCl}_5(\text{g}) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$ . Unha vez alcanzado o equilibrio compróbase que a presión no reactor é de 15,7 atm. Calcular:  
4.1. O número de moles de todas as especies presentes no equilibrio.  
4.2. O valor das constantes  $K_c$  e  $K_p$  a devandita temperatura.
5. Na valoración de 20,0 mL dunha disolución de ácido sulfúrico gástanse 30,0 mL dunha disolución de hidróxido de sodio 0,50 M.  
5.1. Escriba a reacción que ten lugar e calcule a molaridade do ácido.  
5.2. Describa o procedemento experimental e nomee o material necesario para realizar a valoración.

Datos:  $R = 8,31 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{dm}^3\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$ ; 1 atm = 101,3 kPa;  $K_w = 1,0\cdot 10^{-14}$ .  
Constante de Faraday,  $F = 96\,500 \text{ C}\cdot\text{mol}^{-1}$ .

## Solucións

### OPCIÓN A

1. a) Dados os orbitais atómicos 4s, 2d, 5f, 2p, 1p, razoa cales non poden existir.  
b) Razoar se é correcta a seguinte afirmación: a solubilidade do cloruro de prata (sal pouco soluble) é igual en auga pura que nunha disolución de cloruro de sodio.

(A.B.A.U. ord. 18)

#### Solución:

a) Non poden existir os orbitais 2d e 1p.

Os tres primeiros números cuánticos definen as propiedades do orbital atómico:

**n**: principal, indica o nivel de enerxía. Os valores posibles son números enteiros:  $n = 1, 2, 3, \dots$

**l**: secundario, indica a forma do orbital. Os valores posibles son:  $l = 0, 1, 2, \dots, n - 1$ .

**m**: magnético, indica a orientación do orbital. Os valores posibles son:  $m = -l, -l + 1, \dots, -1, 0, 1, \dots, l - 1, l$ .

O último número cuántico:

**s**: spin, indica o sentido de xiro do electrón. Os valores posibles son:  $s = +\frac{1}{2}$  e  $-\frac{1}{2}$ .

Para  $n = 1$ , o único valor posible de  $l$  é 0 que corresponden ao orbital 1s. Non existe o orbital 1p.

Para  $n = 2$ , os valores posibles de  $l$  son 0 e 1 que corresponden aos orbitais 2s e 2p. Non existe o orbital 2d.

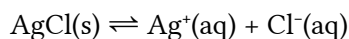
Para  $n = 4$ , os valores posibles de  $l$  son 0, 1, 2 e 3 que corresponden aos orbitais 4s, 4p, 4d e 4f.

Para  $n = 5$ , os valores posibles de  $l$  son 0, 1, 2, 3 e 4 que corresponden aos orbitais 5s, 5p, 5d, 5f e 5g.

#### Solución:

b) Incorrecta. A solubilidade diminúe en presenza dun ión común.

Para un sal pouco soluble, por exemplo o cloruro de prata, o sólido atópase en equilibrio cos ións disoltos.

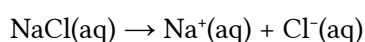


A solubilidade  $s$  (concentración da disolución saturada), pódese calcular da expresión da constante de equilibrio:

		AgCl	$\rightleftharpoons$	Cl <sup>-</sup>	Ag <sup>+</sup>	
Concentración no equilibrio	[X] <sub>e</sub>			$s$	$s$	mol/dm <sup>3</sup>

$$K_s = [\text{Cl}^-] \cdot [\text{Ag}^+] = s \cdot s = s^2$$

O cloruro de sodio é un electrolito forte que, en disolucións diluídas, está totalmente dissociado.



Ao engadir a unha disolución de cloruro de prata en equilibrio unha cantidade de cloruro de sodio, que se dissolve totalmente, o equilibrio desprázase, seguindo a lei de Le Chatelier, no sentido de consumir o ión cloruro extra e de formar maior cantidade de precipitado de cloruro de prata, deixando menos ións prata na disolución.

2. a) Explica a hibridación do átomo central na molécula de BeCl<sub>2</sub>.  
b) Dada a reacción: 2-propanol  $\rightarrow$  propeno + auga, escribe as fórmulas semidesenvolvidas dos compostos orgánicos e identifica o tipo de reacción.

(A.B.A.U. ord. 18)

#### Solución:

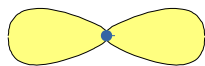
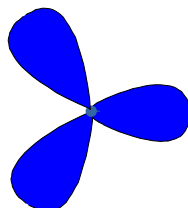
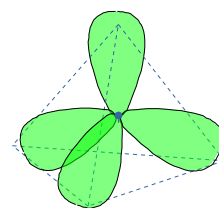
Na teoría da hibridación, os orbitais  $s$ ,  $p_x$ ,  $p_y$  e  $p_z$ , solucións da ecuación de onda para certas condicións rexidas polos números cuánticos **n**, **l** e **m**, poden substituírse por certas combinacións lineais deles chamadas orbitais híbridos.

Combinando os orbitais  $s$  e  $p$  pódense formar tres tipos de orbitais híbridos:

- 2 orbitais  $sp$ , formados pola hibridación do orbital  $s$  e un orbital  $p$ . Están dirixidos en sentidos opostos dunha liña recta, formando un ángulo de 180°.

(Quedan dous orbitais  $p$  sen hibridar, que poderían formar parte de enlaces  $\pi$ ).

- 3 orbitais  $sp^2$ , formados pola hibridación do orbital s e dous orbitais p. Están dirixidos cara aos vértices dun triángulo equilátero, formando ángulos de  $120^\circ$ .  
(Queda un orbital p sen hibridar que podería ser parte dun enlace  $\pi$ ).
- 4 orbitais  $sp^3$ , formados pola hibridación do orbital s e os tres orbitais p. Están dirixidos cara aos vértices dun tetraedro, formando ángulos de  $109,5^\circ$ .

2 híbridos  $sp$ 3 híbridos  $sp^2$ 4 híbridos  $sp^3$ 

Molécula de cloruro de berilio:  $\text{BeCl}_2$ .

A configuración electrónica do átomo de berilio ( $Z = 4$ ) no estado fundamental é  $1s^2 2s^2$ , pero para poder enlazarse ten que separar, («desaparear») os dous electróns, elevando un deles ao orbital  $2p$ . O custo de enerxía de excitación compénsase coa enerxía dos enlaces que se van a formar.

A configuración electrónica do átomo de berilio excitado é  $1s^2 2s^1 2p^1$ .

Ao ter dous electróns desapareados, pode formar dous enlaces. Para iso, os dous orbitais s e  $p_x$  híbranse, dando lugar a dous orbitais híbridos  $sp$  que se dispoñen linealmente en sentidos opostos.

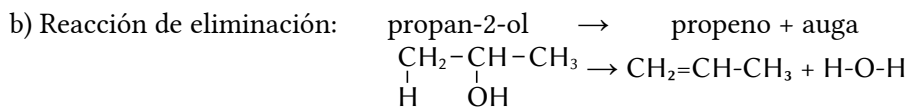
Ao compartir cada unha dos electróns que ocupan estes orbitais híbridos, cun electrón desapareado dun átomo de cloro, fórmase a molécula de  $\text{BeCl}_2$  que é lineal.

O diagrama de Lewis para a molécula de  $\text{BeCl}_2$  é:  $\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:Be}\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}$

A forma da molécula é lineal, cun ángulo  $\text{Cl}-\text{Be}-\text{Cl}$  de  $180^\circ$ .

(A molécula de  $\text{BeCl}_2$  é unha excepción á regra do octete, que afirma que os átomos tenden a formar enlaces de tal forma que cada átomo teña oito electróns na súa capa de valencia. No átomo de berilio só hai catro (dous pares de) electróns).

### Solución:



3. Calcula:

- O pH dunha disolución de hidróxido de sodio de concentración  $0,010 \text{ mol/dm}^3$ .
- O pH dunha disolución de ácido clorhídrico de concentración  $0,020 \text{ mol/dm}^3$ .
- O pH da disolución obtida ao mesturar  $100 \text{ cm}^3$  da disolución de hidróxido de sodio de concentración  $0,010 \text{ mol/dm}^3$  con  $25 \text{ cm}^3$  da disolución de ácido clorhídrico de concentración  $0,020 \text{ mol/dm}^3$ .

Dato:  $K_w = 1,0 \cdot 10^{-14}$ .

(A.B.A.U. ord. 18)

**Rta.:** a)  $\text{pH} = 12$ ; b)  $\text{pH} = 1,7$ ; c)  $\text{pH} = 11,6$ .

### Datos

Concentración da disolución de NaOH

Volume que se mestura da disolución de NaOH

Concentración da disolución de HCl

Volume que se mestura da disolución de HCl

### Cifras significativas: 3

$[\text{NaOH}] = 0,0100 \text{ mol/dm}^3$

$V_b = 100 \text{ cm}^3 = 0,100 \text{ dm}^3$

$[\text{HCl}] = 0,0200 \text{ mol/dm}^3$

$V_a = 25,0 \text{ cm}^3 = 25,0 \cdot 10^{-3} \text{ dm}^3$

### Incógnitas

pH da disolución de NaOH

$\text{pH}_b$

pH da disolución de HCl

$\text{pH}_a$

pH da mestura

$\text{pH}_3$

### Ecuacións

pH

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$$

pOH

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^-]$$

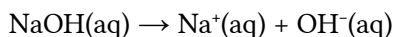
Produto iónico da auga

$$K_w = [\text{H}^+]_e \cdot [\text{OH}^-]_e = 1,00 \cdot 10^{-14}$$

$$\text{p}K_w = \text{pH} + \text{pOH} = 14,00$$

### Solución:

a) O hidróxido de sodio é unha base forte que se disocia totalmente:



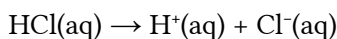
O pOH da disolución de NaOH valerá:

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^-] = -\log[\text{NaOH}] = -\log(0,0100) = 2,000$$

Por tanto o seu pH será:

$$\text{pH} = 14,000 - \text{pOH} = 14,000 - 2,000 = 12,000$$

b) O ácido clorhídrico é un ácido forte que se disocia totalmente:



O pH da disolución de HCl valerá:

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+] = -\log[\text{HCl}] = -\log(0,0200) = 1,700$$

c) Estúdase a reacción entre o HCl e o NaOH para ver que reactivo está en exceso,

En 25 cm<sup>3</sup> da disolución de HCl hai:  $n = 0,0250 \text{ dm}^3 \cdot 0,0200 \text{ mol/dm}^3 = 5,00 \cdot 10^{-4} \text{ mol HCl}$

En 100 cm<sup>3</sup> da disolución de NaOH hai:  $n' = 0,100 \text{ dm}^3 \cdot 0,0100 \text{ mol/dm}^3 = 1,00 \cdot 10^{-3} \text{ mol NaOH}$

Supoñendo volumes aditivos:

$$V_t = 25,0 \text{ cm}^3 \text{ D HCl} + 100 \text{ cm}^3 \text{ D NaOH} = 125 \text{ cm}^3 = 0,125 \text{ dm}^3 \text{ de mestura.}$$

		HCl	NaOH	→	Na <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> O	
$n_0$	Cantidade inicial	$5,00 \cdot 10^{-4}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$		0	0		mol
$n_r$	Cantidade que reacciona ou se forma	$5,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$		$5,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$	mol
$n_f$	Cantidade ao final da reacción	0	$5,0 \cdot 10^{-4}$		$5,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$		mol

A concentración final de hidróxido de sodio é:

$$[\text{NaOH}] = 5,0 \cdot 10^{-4} \text{ mol NaOH} / 0,125 \text{ dm}^3 \text{ D} = 4,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$$

O pOH da disolución final valerá:

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^-] = -\log[\text{NaOH}] = -\log(4,0 \cdot 10^{-3}) = 2,40$$

Por tanto o seu pH será:

$$\text{pH} = 14,00 - \text{pOH} = 14,00 - 2,40 = 11,60$$

4. O cobre metálico reacciona con ácido nítrico concentrado formando dióxido de nitróxeno, nitrato de cobre(II) e auga.

a) Axusta reacción iónica e molecular polo método do ión-electrón.

b) Calcula o volume dunha disolución de ácido nítrico comercial do 25,0 % en masa e densidade 1,15 g·cm<sup>-3</sup> que reaccionará con 5,0 g dun mineral que ten un 10 % de cobre.

(A.B.A.U. ord. 18)

**Rta.:** a)  $\text{Cu} + 4 \text{HNO}_3 \rightarrow 2 \text{NO}_2 + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ ; b)  $V_d = 6,90 \text{ cm}^3$ .

**Datos**HNO<sub>3</sub> : Riqueza

Densidade

Masa do mineral de cobre

Riqueza do mineral de cobre

Masa molar: Cobre

Ácido nítrico

**Cifras significativas: 3** $R = 25,0 \%$  $\rho = 1,15 \text{ g/cm}^3$  $m = 5,00 \text{ g Cu}$  $r = 10,0 \%$  $M(\text{Cu}) = 63,5 \text{ g/mol}$  $M(\text{HNO}_3) = 63,0 \text{ g/mol}$ **Incógnitas**Volume de disolución de HNO<sub>3</sub> necesario para reaccionar co Cu $V_d$ **Outros símbolos**

Cantidade de substancia (número de moles)

 $n$ **Ecuacións**

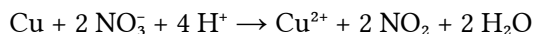
De estado dos gases ideais

 $p \cdot V = n \cdot R \cdot T$ **Solución:**

a) As semirreaccións iónicas son:

Oxidación:  $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2 \text{e}^-$ Redución:  $\text{NO}_3^- + 2 \text{H}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 

Multiplicando a segunda por 2 e sumando, obtense a reacción iónica axustada.

Sumando 2 NO<sub>3</sub><sup>-</sup> a cada lado de la ecuación e xuntando os ións de signos opostos obtense a reacción global:

b) A cantidade de cobre que hai en 5,0 g do mineral é:

$$n(\text{Cu}) = 5,00 \text{ g mineral} \cdot \frac{10,0 \text{ g Cu}}{100 \text{ g mineral}} \cdot \frac{1 \text{ mol Cu}}{63,5 \text{ g Cu}} = 0,00787 \text{ mol Cu}$$

O volume de disolución de ácido nítrico comercial que se necesita é:

$$V_d = 0,00787 \text{ mol Cu} \cdot \frac{4 \text{ mol HNO}_3}{1 \text{ mol Cu}} \cdot \frac{63,0 \text{ g HNO}_3}{1 \text{ mol HNO}_3} \cdot \frac{100 \text{ g D HNO}_3}{25,0 \text{ g HNO}_3} \cdot \frac{1 \text{ cm}^3 \text{ D HNO}_3}{1,15 \text{ g D HNO}_3} = 6,90 \text{ cm}^3 \text{ D HNO}_3$$

5. Ao mesturar 25 cm<sup>3</sup> dunha disolución de AgNO<sub>3</sub> de concentración 0,01 mol/dm<sup>3</sup> con 10 cm<sup>3</sup> dunha disolución de NaCl de concentración 0,04 mol/dm<sup>3</sup> obtense un precipitado de cloruro de prata.

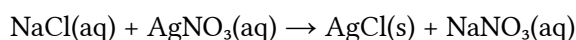
a) Escribe a reacción que ten lugar e calcula a cantidade máxima de precipitado que se podería obter.

b) Describe o procedemento e nomea o material que utilizarías no laboratorio para separar o precipitado.

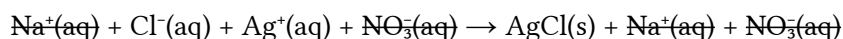
(A.B.A.U. ord. 18)

**Rta.:**  $m = 0,036 \text{ g AgCl}$ .**Solución:**

a) A reacción é:



Se só escribimos a reacción iónica que ten lugar, será:

Cálculo da cantidade máxima de precipitado (supoñendo 2 cifras significativas)

Calcúlase a masa de cloruro de prata que debería obterse a partir dos datos das disolucións de cloruro de sodio e nitrato de prata.

Cantidades iniciais dos reactivos:

$$n_0(\text{NaCl}) = 10 \text{ cm}^3 \frac{1 \text{ dm}^3}{10^3 \text{ cm}^3} \frac{0,040 \text{ mol NaCl}}{1 \text{ dm}^3} = 4,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol NaCl}$$

$$n_0(\text{AgNO}_3) = 25 \text{ cm}^3 \frac{1 \text{ dm}^3}{10^3 \text{ cm}^3} \frac{0,010 \text{ mol AgNO}_3}{1 \text{ dm}^3} = 2,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol AgNO}_3$$

Como reaccionan mol a mol, a cantidade de  $\text{AgNO}_3$  necesaria para reaccionar co  $\text{NaCl}$  é

$$n(\text{AgNO}_3) = 4,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol AgNO}_3$$

Como só hai  $2,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$ , o reactivo limitante é o nitrato de prata.

A masa que se pode obter é:

$$m = 2,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol AgNO}_3 \frac{1 \text{ mol AgCl}}{1 \text{ mol AgNO}_3} \frac{143 \text{ g AgCl}}{1 \text{ mol AgCl}} = 0,036 \text{ g AgCl}$$

### Procedemento

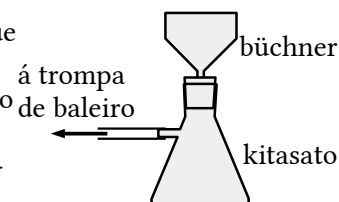
Para separar o precipitado, colócase un papel de filtro circular nun funil büchner axustándoo para non deixar orificios libres e humedécese con auga para que quede adherido.

Axústase o funil büchner sobre un matraz kitasato e conéctase a rama lateral do kitasato a unha trompa de baleiro.

Ábrese a billa e vértase o contido do vaso (precipitado e líquido) no funil. Bótase máis auga sobre o precipitado que aínda queda no vaso para levalo ao funil.

Cando xa non gotee máis auga no interior do kitasato, desencáixase o funil e péchase a billa.

Quítase o papel de filtro e déixase a secar un día ou dous.



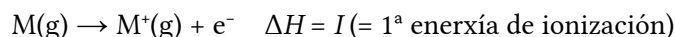
### OPCIÓN B

1. a) Ordena razoadamente de menor a maior primeira enerxía de ionización, os átomos Al, B, C, K e Na.
- b) Dados os compostos HF e HCl xustifica cal presentará un punto de ebulición máis alto.

(A.B.A.U. ord. 18)

### Solución:

A primeira enerxía de ionización é a enerxía necesaria para arrincar o electrón máis externo a un mol de elemento en estado gasoso e fundamental



É unha propiedade periódica. Diminúe ao descender nun grupo, debido ao aumento do raio atómico.

$$I(\text{K}) < I(\text{Na})$$

$$I(\text{Al}) < I(\text{B})$$

Aumenta cara á dereita no período, pola diminución do raio atómico e o aumento da carga nuclear.

$$I(\text{B}) < I(\text{C})$$

$$I(\text{Na}) < I(\text{Al})$$

A orde final é:

$$I(\text{K}) < I(\text{Na}) < I(\text{Al}) < I(\text{B}) < I(\text{C})$$

### Solución:

Se consideran tres tipos de forzas intermoleculares: de dispersión, dipolo-dipolo e pontes de hidróxeno.

- As forzas de dispersión ou de Van der Waals están presentes en todos os compostos covalentes. En principio son as máis débiles, pero aumentan considerablemente coa masa molecular do composto.
- As seguintes en intensidade son as forzas dipolo-dipolo. Aparecen en compostos que teñan moléculas con momento dipolar. Para que haxa momento dipolar nun enlace debe haber unha diferenza de electronegatividade entre os átomos que une. Ademais, as moléculas deben ter unha asimetría que permita que os vectores momento dipolar dos enlaces non se anulen.
- As de maior intensidade son os chamados pontes de hidróxeno ou enlaces de hidróxeno. As presentan moléculas que conteñen átomos pequenos (do segundo período) moi electronegativos (N, O e F) unidos a átomos de hidróxeno.

Fluoruro de hidróxeno: HF.

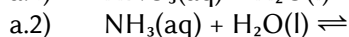
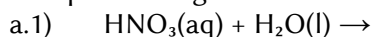
As moléculas de fluoruro de hidróxeno están unidas por pontes de hidróxeno que son forzas de maior intensidade que as de dipolo-dipolo (que tamén están presentes nelas) e que as de Van der Waals, xa que conteñen átomos de hidróxeno unidos a un elemento electronegativo do segundo período (o flúor) e presenta momento dipolar.

Cloruro de hidróxeno: HCl.

A molécula de cloruro de hidróxeno non cumpre o requisito para presentar pontes de hidróxeno, porque o cloro ten un raio atómico máis grande e o momento dipolar da molécula é menor porque o cloro é menos electronegativo que o flúor. Aínda que a masa molar do HCl é maior que a do HF, o maior valor das forzas de dispersión non compensa a intensidade da forza dos enlaces de hidróxeno.

Como as forzas intermoleculares do HF son moito máis intensas que as do HCl, a súa temperatura de ebulición é máis alta.

2. a) Completa as seguintes reaccións e identifica os pares conxugados ácido-base.



b) Para os compostos:

b.1.1) 2-Pentanol. b.1.2) Dietiléter. b.1.3) Ácido 3-metilbutanoico. b.1.4) Propanamida:

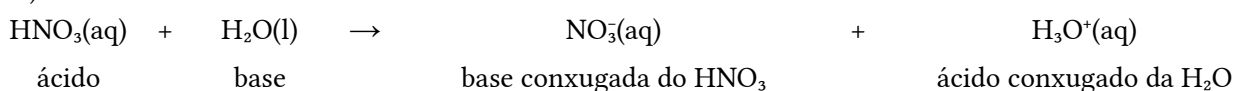
b.1) Escribe as súas fórmulas semidesenvolvidas.

b.2) Razoa se algún pode presentar isomería óptica.

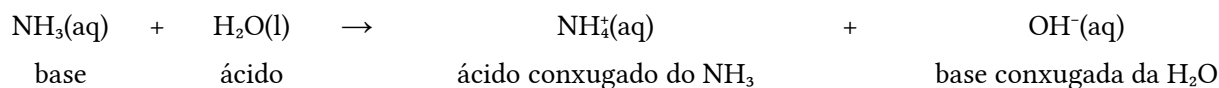
(A.B.A.U. ord. 18)

**Solución:**

a.1)

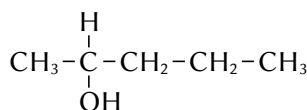


a.2)

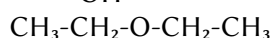


**Solución:**

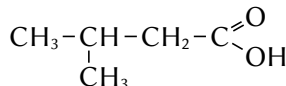
b.1.1) 2-Pentanol (pentan-2-ol):



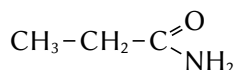
b.1.2) Dietiléter:



b.1.3) Ácido 3-metilbutanoico:



b.1.4) Propanamida:



b.2) Presenta isomería óptica o pentan-2-ol porque ten un carbono asimétrico. O carbono 2 está unido a catro grupos distintos: metilo (-CH<sub>3</sub>), hidróxeno (-H), hidroxilo (-OH) e propilo (-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub>).

3. Realízase a electrólise dunha disolución de cloruro de ferro(III) facendo pasar unha corrente de 10 amperios durante 3 horas. Calcula:
- Os gramos de ferro depositados no cátodo.
  - O tempo que tería que pasar a corrente para que no ánodo se desprendan 20,5 L de Cl<sub>2</sub> gas medidos a 25 °C de temperatura e 1 atm de presión.

Datos:  $R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$ ;  $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$   
constante de Faraday,  $F = 96\,500 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$ .

(A.B.A.U. ord. 18)

Rta.: a)  $m = 20,8 \text{ g Fe}$ ; b)  $t = 4,5 \text{ h}$ .

### Datos

Intensidade de corrente eléctrica

Tempo para depositar a masa de ferro

Gas cloro: Presión

Temperatura

Volume

Constante dos gases ideais

Masa atómica do ferro

### Incógnitas

Masa de ferro depositada

Tempo que se tarda en desprender o Cl<sub>2</sub>

### Outros símbolos

Cantidade de substancia (número de moles)

### Ecuacións

Ecuación dos gases ideais

Intensidade de corrente eléctrica

### Cifras significativas: 3

$I = 10,0 \text{ A}$

$T = 3,00 \text{ h} = 1,08 \cdot 10^4 \text{ s}$

$p = 1,00 \text{ atm}$

$T = 25 \text{ °C} = 298 \text{ K}$

$V = 20,5 \text{ dm}^3$

$R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$

$M(\text{Fe}) = 55,8 \text{ g/mol}$

$m(\text{Fe})$

$t$

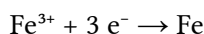
$n$

$p \cdot V = n \cdot R \cdot T$

$I = Q / t$

### Solución:

a) A reacción no cátodo é:



$$Q = I \cdot t = 10,0 \text{ A} \cdot 1,08 \cdot 10^4 \text{ s} = 1,08 \cdot 10^5 \text{ C}$$

$$n(\text{e}) = 1,08 \cdot 10^5 \text{ C} \cdot 1 \text{ mol e}^- / 96\,500 \text{ C} = 1,12 \text{ mol e}$$

$$m(\text{Fe}) = 1,12 \text{ mol e} \cdot \frac{1 \text{ mol Fe}}{3 \text{ mol e}} \cdot \frac{55,8 \text{ g Fe}}{1,00 \text{ mol Fe}} = 20,8 \text{ g Fe}$$

b) A reacción de electrólise é:  $2 \text{FeCl}_3(\text{aq}) \rightarrow 2 \text{Fe}(\text{s}) + 3 \text{Cl}_2(\text{g})$

A reacción no ánodo é:  $2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2 \text{e}^-$

Supoñendo comportamento ideal para o cloro:

$$p \cdot V = n \cdot R \cdot T \Rightarrow n = \frac{p \cdot V}{R \cdot T} = \frac{1,00 \text{ atm} \cdot 20,5 \text{ dm}^3}{0,0820 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 298 \text{ K}} = 0,839 \text{ mol Cl}_2$$

Necesitaríanse:

$$n(\text{e}) = 0,839 \text{ mol Cl}_2 \cdot 2 \text{ mol e}^- / \text{mol Cl}_2 = 1,68 \text{ mol e}$$



$$Q = 1,68 \text{ mol e} \cdot 96\,500 \text{ C / mol e} = 1,62 \cdot 10^5 \text{ C}$$

$$t = Q / I = 1,62 \cdot 10^5 \text{ C} / 10 \text{ A} = 1,62 \cdot 10^4 \text{ s} = 4,5 \text{ h}$$

4. Nun reactor de 10 L introdúcese 2,5 moles de  $\text{PCl}_5$  e quéntase ata  $270^\circ\text{C}$ , producíndose a reacción:  $\text{PCl}_5(\text{g}) \rightleftharpoons \text{PCl}_3(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$ . Unha vez alcanzado o equilibrio compróbase que a presión no reactor é de 15,7 atm. Calcula:

a) O número de moles de todas as especies presentes no equilibrio.

b) O valor das constantes  $K_c$  e  $K_p$  a devandita temperatura.

Datos:  $R = 8,31 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$ ;  $1 \text{ atm} = 101,3 \text{ kPa}$ .

(A.B.A.U. ord. 18)

**Rta.:** a)  $n(\text{PCl}_5) = 1,48 \text{ mol PCl}_5$ ;  $n(\text{PCl}_3) = n(\text{Cl}_2) = 1,02 \text{ mol}$ ; b)  $K_c = 0,0708$ ;  $K_p = 3,15$ .



### Datos

Cantidade inicial de  $\text{PCl}_5$

Gas: Volume

Temperatura

Presión total no equilibrio

Constante dos gases ideais

### Cifras significativas: 3

$$n_0(\text{PCl}_5) = 2,50 \text{ mol}$$

$$V = 10,0 \text{ dm}^3$$

$$t = 270^\circ\text{C} = 543 \text{ K}$$

$$p = 15,7 \text{ atm}$$

$$R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

### Incógnitas

Concentracións de cada especie no equilibrio

$$[\text{PCl}_5], [\text{PCl}_3], [\text{Cl}_2]$$

Constantes de equilibrio

$$K_c, K_p$$

### Outros símbolos

Cantidade da substancia X no equilibrio

$$n_e(X)$$

### Ecuacións

Concentración da substancia X

$$[X] = n(X) / V$$

Ecuación de estado dos gases ideais

$$p \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

Constantes do equilibrio:  $a \text{ A} + b \text{ B} \rightleftharpoons c \text{ C} + d \text{ D}$

$$K_c = \frac{[\text{C}]_e^c \cdot [\text{D}]_e^d}{[\text{A}]_e^a \cdot [\text{B}]_e^b} \quad K_p = \frac{p_e^c(\text{C}) \cdot p_e^d(\text{D})}{p_e^a(\text{A}) \cdot p_e^b(\text{B})}$$

### Solución:

a) Supoñendo comportamento ideal para os gases:

$$n_{e,t} = \frac{p \cdot V}{R \cdot T} = \frac{15,7 \text{ atm} \cdot 10,0 \text{ L}}{0,0820 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 543 \text{ K}} = 3,52 \text{ mol de gases no equilibrio}$$

A ecuación de disociación é:



Chámase  $x$  á cantidade de  $\text{PCl}_5$  disociada. Pola estequiometría da reacción,

		$\text{PCl}_5$	$\rightleftharpoons$	$\text{PCl}_3$	$\text{Cl}_2$	
Cantidade inicial	$n_0$	$n_0$		0	0	mol
Cantidade que reacciona ou se forma	$n_r$	$x$	$\rightarrow$	$x$	$x$	mol
Cantidade no equilibrio	$n_e$	$n_0 - x$		$x$	$x$	mol

A cantidade de gas que hai no equilibrio é:  $n_{e,t} = n_0 - x + x + x = n_0 + x$

Comparando co resultado anterior,

$$3,52 = 2,50 + x$$

$$x = 3,52 - 2,50 = 1,02 \text{ mol dissociados}$$

As cantidades no equilibrio serán:

$$n_e(\text{PCl}_5) = n_0 - x = 2,50 - 1,02 = 1,48 \text{ mol PCl}_5 \text{ no equilibrio}$$

$$n_e(\text{Cl}_2) = n_e(\text{PCl}_3) = x = 1,02 \text{ mol}$$

E as concentracións serán:

$$[\text{PCl}_5]_e = 1,48 \text{ mol PCl}_5 / 10,0 \text{ dm}^3 = 0,148 \text{ mol/dm}^3$$

$$[\text{Cl}_2]_e = [\text{PCl}_3]_e = 1,02 \text{ mol}/10,0 \text{ dm}^3 = 0,102 \text{ mol/dm}^3$$

b) A constante de equilibrio en función das concentracións é

$$K_c = \frac{[\text{PCl}_3]_e \cdot [\text{Cl}_2]_e}{[\text{PCl}_5]_e} = \frac{0,102 \cdot 0,102}{0,148} = 0,0708 \text{ (concentracións en mol/dm}^3\text{)}$$

A constante de equilibrio en función das presións é

$$K_p = \frac{p_e(\text{PCl}_3) \cdot p_e(\text{Cl}_2)}{p_e(\text{PCl}_5)} = \frac{[\text{PCl}_3]_e \cdot R \cdot T [\text{Cl}_2]_e \cdot R \cdot T}{[\text{PCl}_5]_e \cdot R \cdot T} = \frac{[\text{PCl}_3]_e \cdot [\text{Cl}_2]_e}{[\text{PCl}_5]_e} \cdot R \cdot T = K_c \cdot R \cdot T$$

$$K_p = K_c \cdot R \cdot T = 0,0708 \cdot 0,082 \cdot 543 = 3,15 \text{ (presións en atm)}$$

5. Na valoración de 20,0 cm<sup>3</sup> dunha disolución de ácido sulfúrico gástanse 30,0 cm<sup>3</sup> dunha disolución de hidróxido de sodio de concentración 0,50 mol/dm<sup>3</sup>.

a) Escribe a reacción que ten lugar e calcula a concentración molar do ácido.

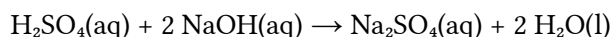
b) Describe o procedemento experimental e nomea o material necesario para realizar a valoración.

(A.B.A.U. ord. 18)

**Rta.:**  $[\text{Na}_2\text{SO}_4] = 0,375 \text{ mol/dm}^3$ .

**Solución:**

a) A reacción axustada é:



Cálculos: Se para neutralizar 30,0 cm<sup>3</sup> de NaOH de concentración 0,50 mol/dm<sup>3</sup> necesítanse 20,0 cm<sup>3</sup> de disolución de ácido sulfúrico, a concentración do ácido é:

$$[\text{H}_2\text{SO}_4] = 30,0 \text{ cm}^3 \text{ D NaOH} \frac{0,50 \text{ mol NaOH}}{1000 \text{ cm}^3 \text{ D NaOH}} \frac{1 \text{ mol H}_2\text{SO}_4}{2 \text{ mol NaOH}} \frac{1}{20,0 \text{ cm}^3 \text{ D H}_2\text{SO}_4} \frac{10^3 \text{ cm}^3}{1 \text{ dm}^3} = 0,375 \text{ mol/dm}^3$$

Procedemento de valoración: Énchese unha bureta de 50 cm<sup>3</sup> coa disolución de NaOH de concentración 0,50 mol/dm<sup>3</sup> por encima do cero. Ábrese a chave ata que o pico da bureta estea cheo e o nivel atópese no cero. Vértense 30,0 cm<sup>3</sup> nun matraz erlenmeyer de 100 cm<sup>3</sup>. Engádense dúas pingas de fenolftaleína e a disolución tomará unha cor violeta. Énchese outra bureta de 25 cm<sup>3</sup> con a disolución de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. Déixanse caer 15 cm<sup>3</sup> sobre o erlenmeyer e axítase. Ábrese a chave da bureta para deixar caer a disolución de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> en pequenos chorros mentres se fai rotar ao erlenmeyer ata que o contido do erlenmeyer quede incoloro. Anótase o volume de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> gastado (p. ex. 20,6 cm<sup>3</sup>) e tírase o contido do erlenmeyer e lávase o matraz. Vólvense a encher as buretas de 50 cm<sup>3</sup> coa disolución de NaOH e a de 25 cm<sup>3</sup> con H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ata o cero. Vértense outros 30,0 cm<sup>3</sup> de NaOH no erlenmeyer (lavado pero non necesariamente seco) e engádense dúas pingas de fenolftaleína. Colócase o erlenmeyer baixo a bureta de 25 cm<sup>3</sup> e ábrese a chave ata deixar caer case todo o volume medido antes (p. ex. 19,5 cm<sup>3</sup>). Agora déixase caer o H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pinga a pinga mentres rota o erlenmeyer, ata que a fenolftaleína perda a cor. Anótase este valor. Repítese outras dúas veces e tómase como volume correcto o valor medio das medidas que máis se aproximan.

Material: Buretas (2) de 25 cm<sup>3</sup> e 50 cm<sup>3</sup> (graduadas en 0,1 cm<sup>3</sup>), matraz erlenmeyer (1) de 100 cm<sup>3</sup>, disolución de fenolftaleína.

Cuestións e problemas das [probos de avaliación do Bacharelato para o acceso á Universidade](#) (A.B.A.U. e P.A.U.) en Galiza.

[Respostas](#) e composición de [Alfonso J. Barbadillo Marán](#).

Alguns cálculos fixéronse cunha [folla de cálculo](#) de [LibreOffice](#) ou [OpenOffice](#) do mesmo autor.

Algunhas ecuacións e as fórmulas orgánicas construíronse coa extensión [CLC09](#) de Charles Lalanne-Cassou.

A tradución ao/desde o galego realizouse coa axuda de [traducindote](#), de Óscar Hermida López.

Procurouse seguir as [recomendacións](#) do *Centro Español de Metrología* (CEM)

Consultouse o chat de BING e y empregáronse algunhas respostas nas cuestións.

Actualizado: 19/07/23