



Esquema de calificación

Mayo de 2018

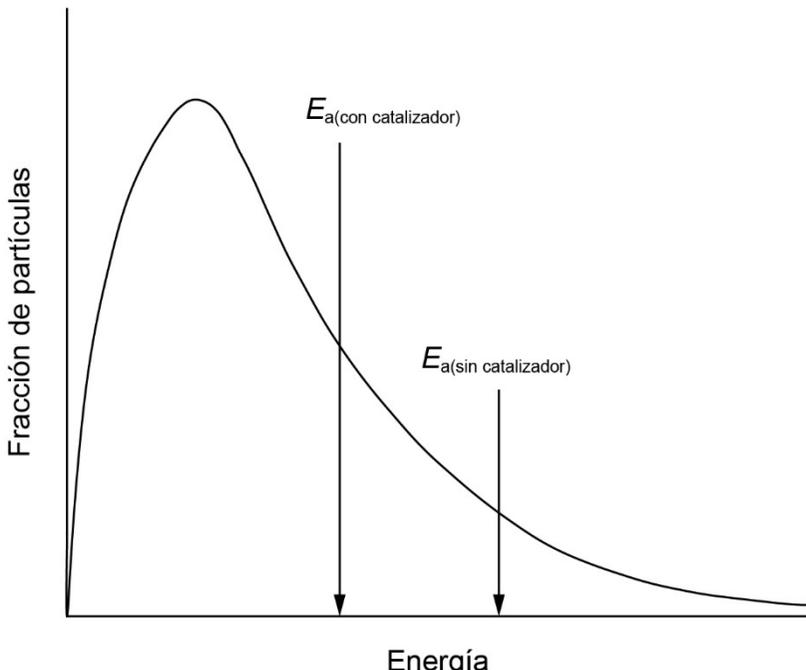
Química

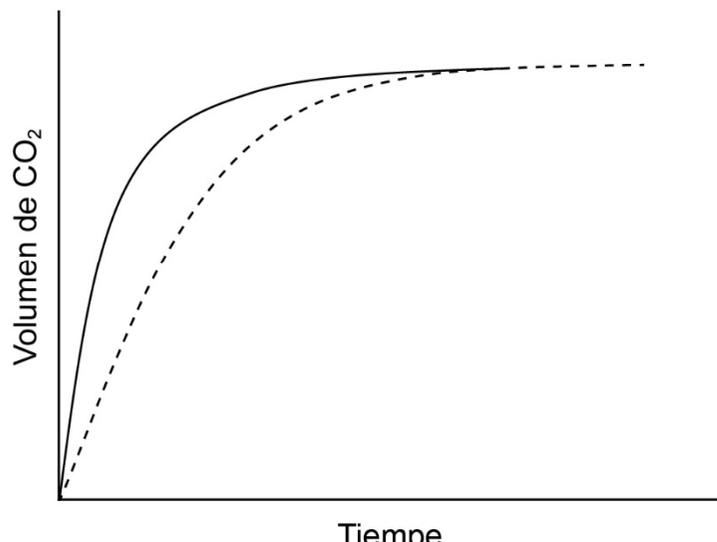
Nivel superior

Prueba 2

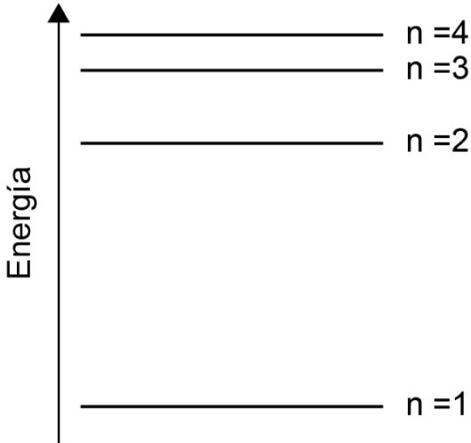
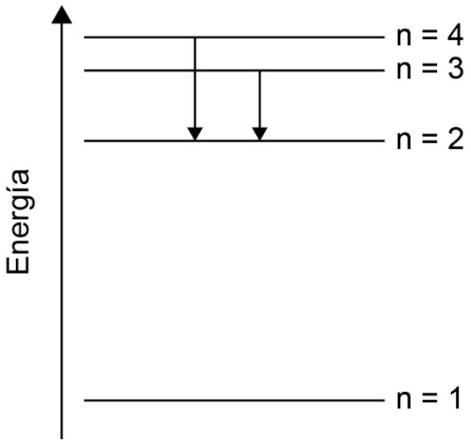
20 páginas

Este esquema de calificaciones es propiedad del Bachillerato Internacional y **no** debe ser reproducido ni distribuido a ninguna otra persona sin la autorización del centro global del IB en Cardiff.

Pregunta		Respuestas	Notas/comentarios	Total
2.	a	 <p>ambos ejes correctamente rotulados ✓</p> <p>forma correcta de la curva, comienzo en el origen ✓</p> <p>$E_{a(\text{con catalizador})} < E_{a(\text{sin catalizador})}$ en la gráfica ✓</p>	<p>Acepte "velocidad" como rótulo del eje x.</p> <p>Acepte "número de partículas", "densidad de probabilidad" o "probabilidad" como rótulo para el eje y.</p>	3

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
2.	b	i	 <p>gráfica más empinada Y finaliza en el mismo volumen ✓</p>		1
2.	b	ii	<p>la velocidad disminuye <input type="radio"/> la reacción se ralentiza ✓</p> <p>«ácido etanoico» parcialmente disociado <input type="radio"/> menor $[H^+]$ ✓</p>	Acepte "ácido débil" o "mayor pH".	2

Pregunta		Respuestas	Notas/comentarios	Total	
2.	c	<p>«pH» convierte «un amplio rango de» $[H^+]$ en una escala «logarítmica» simple ✓</p> <p>O</p> <p>«pH» convierte fracciones/números «muy» pequeños en valores «generalmente» entre 0 y 14 ✓</p>	<p>Acepte "usa valores entre 0 y 14".</p> <p>No acepte "más fácil de usar".</p>	1	
2.	d	i	<p>A: CH_3COOH/ácido etanoico/acético Y CH_3COO^-/etanoato/iones acetato ✓</p> <p>B: CH_3COO^-/etanoato/iones acetato ✓</p>		2
2.	d	ii	<p>$K_a = 1,74 \times 10^{-5} = \frac{[H^+]^2}{0,10}$</p> <p>O</p> <p>$[H^+] = 1,32 \times 10^{-3}$ «mol dm⁻³» ✓</p> <p>«pH => 2,88 ✓</p>	<p>Acepte [2] por la respuesta final correcta.</p>	2
2.	d	iii	<p>«forma un ácido débil y una base fuerte, por lo tanto es básico»</p> <p>$CH_3COO^-(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons CH_3COOH(aq) + OH^-(aq)$ ✓</p>		1
2.	d	iv	menor que 7 ✓		1
2.	e	i	$2NO_2(g) + H_2O(l) \rightarrow HNO_2(aq) + HNO_3(aq)$ ✓		1
2.	e	ii	<p>$2HNO_2(aq) + CaCO_3(s) \rightarrow Ca(NO_2)_2(aq) + CO_2(g) + H_2O(l)$</p> <p>O</p> <p>$2HNO_3(aq) + CaCO_3(s) \rightarrow Ca(NO_3)_2(aq) + CO_2(g) + H_2O(l)$ ✓</p>	<p>Acepte "H_2CO_3" o "$CO_2 \cdot H_2O$" en lugar de "$CO_2(g) + H_2O(l)$".</p>	1

3.	a	i	 <p>4 niveles que convergen a mayor energía ✓</p>		1
3.	a	ii	 <p>flechas dirigidas hacia abajo (señalando hacia abajo) desde n = 3 hacia n = 2 Y n = 4 hacia n = 2 ✓</p>		1

(continúa...)

(Pregunta 3c, continuación)

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
3.	c	iii	circuito externo/alambre Y desde el electrodo positivo/ánodo hacia el electrodo negativo/cátodo ✓		1
3.	c	iv	no hay variación «de color» ✓	<i>No acepte “la solución alrededor del cátodo se tornará más pálida y la solución alrededor del ánodo se tornará más oscura”.</i>	1
3.	c	v	oxígeno/O ₂ ✓	<i>Acepte dióxido de carbono /CO₂.</i>	1
3.	d		<p><i>Metales de transición:</i></p> <p>«contienen» orbitales d y s «de energía cercana»</p> <p>O</p> <p>las «sucesivas» energías de ionización aumentan gradualmente ✓</p> <p><i>Metales alcalinos:</i></p> <p>el segundo electrón se extrae de un nivel energético «mucho» menor</p> <p>O</p> <p>la extracción del segundo electrón requiere gran cantidad de aumento de energía de ionización ✓</p>	<i>Acepte “los metales alcalinos «solo» tienen un electrón en su capa de valencia/ externa” o “los metales alcalinos no tienen orbitales d parcialmente ocupados/subcapas”.</i>	2

Pregunta		Respuestas	Notas/comentarios	Total
4.	a	$\text{BrO}_3^- (\text{aq}) + 6\text{H}^+ (\text{aq}) + 6\text{I}^- (\text{aq}) \rightleftharpoons \text{Br}^- (\text{aq}) + 3\text{I}_2 (\text{s}) + 3\text{H}_2\text{O} (\text{l}) \checkmark$	<i>Acepte → en lugar de \rightleftharpoons.</i>	1
4.	b	$n = 6 \checkmark$ $\langle \Delta G^\ominus = -nFE^\ominus \rangle$ $\langle E^\ominus = -\frac{\Delta G^\ominus}{nF} = \frac{514 \times 10^3 \text{ J mol}^{-1}}{6 \times 9,65 \times 10^4 \text{ C mol}^{-1}} \Rightarrow 0,887 \text{ «V» } \checkmark$		2
4.	c	$\langle E^\ominus = E^\ominus (\text{BrO}_3^-/\text{Br}^-) - E^\ominus (\text{I}_2/\text{I}^-) \rangle$ $\langle E^\ominus (\text{BrO}_3^-/\text{Br}^-) = E^\ominus + E^\ominus (\text{I}_2/\text{I}^-) = 0,887 + 0,54 \Rightarrow \langle + \rangle 1,43 \text{ «V» } \checkmark$		1

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
5.	a		<p>enlaces rotos: $4(\text{C-H}) + 2(\text{H-O}) / 4(414) + 2(463) / 2582$ «kJ» ✓ enlaces formados: $3(\text{H-H}) + \text{C}\equiv\text{O} / 3(436) + 1077 / 2385$ «kJ» ✓</p> $\Delta H \llcorner = \sum ER_{(\text{enlaces rotos})} - \sum EF_{(\text{enlaces formados})} = 2582 - 2385 \llcorner = \llcorner + \gg 197 \llcorner \text{ «kJ» } \checkmark$	Adjudique [3] por la respuesta final correcta.	3
5.	b	i	ΔH_f^\ominus para cualquier elemento = 0 «por definición» O no se requiere energía para formar un elemento «en su forma estable» a partir de sí mismo ✓		1
5.	b	ii	$\Delta H^\ominus \llcorner = \sum \Delta H_f^\ominus(\text{productos}) - \Delta H_f^\ominus \sum \text{reactivos} = -111 + 0 - (-74,0) + (-242) \gg$ = «+» 205 «kJ» ✓		1
5.	b	iii	«las entalpías de enlace» son valores medios calculados entre «un amplio rango de » compuestos similares ✓		1
5.	c		$\llcorner \Delta S^\ominus = \sum S^\ominus_{\text{productos}} - \sum S^\ominus_{\text{reactivos}} = 198 + 3 \times 131 - (186 + 189) \gg \llcorner + \gg 216 \llcorner \text{ «J K}^{-1}\text{» } \checkmark$		1
5.	d		$\llcorner \Delta G^\ominus = \Delta H^\ominus - T\Delta S^\ominus = 205 \text{ kJ} - 298 \text{ K} \times \frac{216}{1000} \text{ kJ K}^{-1} \gg \llcorner + \gg 141 \llcorner \text{ «kJ» } \checkmark$		1
5.	e		$\llcorner \Delta H^\ominus = T\Delta S^\ominus \gg$ $\llcorner T = \frac{\Delta H^\ominus}{\Delta S^\ominus} = \frac{205000 \text{ J}}{216 \text{ J K}^{-1}} \gg$ $\llcorner T \gg 949 \llcorner \text{ «K» } \checkmark$		1

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
6.	a		Q: las concentraciones no son las del equilibrio Y K_c : con las concentraciones de equilibrio O Q: las concentraciones en un determinado tiempo Y K_c : concentraciones en el equilibrio ✓		1
6.	b		$Q \llcorner = \frac{[\text{SO}_3]^2}{[\text{SO}_2]^2 [\text{O}_2]} = \frac{1,00^2}{1,00^2 \times 2,00} \llcorner = 0,500 \llcorner$ la reacción inversa está favorecida porque $Q > K_c \llcorner$	No adjudique [2] sin la explicación.	2
6.	c	i	$[\text{N}_2\text{O}_2]$ disminuye Y es exotérmica «por eso la reacción inversa está favorecida» ✓		1

(continúa...)

(Pregunta 6c, continuación)

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
6.	c	ii	<p>ALTERNATIVA 1:</p> <p>«a partir del equilibrio, etapa 1»</p> $K_c = \frac{[\text{N}_2\text{O}_2]}{[\text{NO}]^2}$ <p>O</p> $[\text{N}_2\text{O}_2] = K_c [\text{NO}]^2 \checkmark$ <p>«a partir de la etapa 2, velocidad «= $k_1 [\text{N}_2\text{O}_2][\text{O}_2] = k_2 K [\text{NO}]^2[\text{O}_2]$»</p> <p>velocidad = $k [\text{NO}]^2[\text{O}_2] \checkmark$</p> <p>ALTERNATIVA 2:</p> <p>«a partir de la etapa 2» velocidad = $k_2 [\text{N}_2\text{O}_2] [\text{O}_2] \checkmark$</p> <p>«a partir de la etapa 1, velocidad₍₁₎ = $k_1 [\text{NO}]^2 = k_{-1} [\text{N}_2\text{O}_2]$, $[\text{N}_2\text{O}_2] = \frac{k_1}{k_{-1}} [\text{NO}]^2$»</p> <p>«velocidad = $\frac{k_1}{k_{-1}} k_2 [\text{NO}]^2 [\text{O}_2]$»</p> <p>velocidad = $k [\text{NO}]^2 [\text{O}_2] \checkmark$</p>	<p>Adjudique [2] por la expresión de velocidad correcta.</p>	2
6.	d		$\ln \frac{k_1}{k_2} = \frac{E_a}{R} \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$ <p>$T_2 = \text{«}273 + 35 \text{»} 308 \text{ K } \text{Y } T_1 = \text{«}273 + 25 \text{»} 298 \text{ K } \checkmark$</p> <p>$E_a = 52,9 \text{ «kJ mol}^{-1}\text{» } \checkmark$</p>	<p>Acepte respuestas entre 52,8 y 53,0 kJ mol⁻¹.</p> <p>Adjudique [2] por la respuesta final correcta.</p>	2

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total												
7.	a	i	enlaces polares «entre H y elemento del grupo 16» ✓ distribución asimétrica de la nube electrónica O forma asimétrica O enlaces polares/los dipolos no se cancelan ✓		2												
7.	a	ii	el número de electrones aumenta ✓ aumentan las fuerzas de London/dispersión/dipolo instantáneo-dipolo inducido ✓	Acepte "la M_r aumenta" o "las moléculas aumentan su tamaño". Acepte "las fuerzas de van der Waals aumentan".	2												
7.	b		<i>Geometría de dominio electrónico:</i> tetraédrica ✓ <i>Geometría molecular:</i> curvada/en forma de V ✓		2												
7.	c	i	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Structure:</th> <th>I</th> <th>II</th> <th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Átomo de O rotulado (1)</td> <td>0</td> <td>+1</td> <td>✓</td> </tr> <tr> <td>Átomo de O rotulado (2)</td> <td>0</td> <td>-1</td> <td>✓</td> </tr> </tbody> </table>	Structure:	I	II		Átomo de O rotulado (1)	0	+1	✓	Átomo de O rotulado (2)	0	-1	✓	Adjudique [1] por dos celdas correctas cualesquiera.	2
Structure:	I	II															
Átomo de O rotulado (1)	0	+1	✓														
Átomo de O rotulado (2)	0	-1	✓														
7.	c	ii	estructura I Y cargas no formales O estructura I Y no hay transferencia de carga «entre átomos » ✓		1												

Pregunta		Respuestas	Notas/comentarios	Total
7.	d	<p>El enlace del O₃ es entre simple y doble Y el enlace del O₂ es doble</p> <p>O</p> <p>El orden de enlace del O₃ es de 1,5 Y el orden de enlace del O₂ es de 2</p> <p>O</p> <p>el enlace del O₃ es más débil /más corto que el del O₂ ✓</p> <p>O₃ requiere mayor longitud de onda ✓</p>	<p><i>No acepte "el ozono tiene un enlace simple y uno doble".</i></p> <p><i>Acepte los argumentos opuestos.</i></p>	2
7.	e	<p>CO₂ «no polar» «débil» las fuerzas entre las moléculas son fuerzas de London/dispersión / dipolo instantáneo-dipolo inducido ✓</p> <p>SiO₂ estructura de red/reticular/3D/gigante «covalente» ✓</p>	<p><i>El concepto de "entre" es fundamental.</i></p> <p><i>Acepte "fuerzas de van der Waals".</i></p>	2

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
8.	a		<p><i>Evidencia física:</i> igual longitudes de enlace carbono-carbono/C-C <input type="radio"/> hexágono regular <input type="radio"/> una señal en su espectro de RMN «de ^1H» ✓</p> <p><i>Evidencia química:</i> sufre reacción de sustitución «no de adición» <input type="radio"/> no decolora al agua de bromo <input type="radio"/> forma solo un isómero 1,2-disustituído «la presencia de enlaces dobles alternados originaría dos isómeros» <input type="radio"/> es más estable de lo que se espera «en comparación con la molécula hipotética 1,3,5-ciclohexatrieno» ✓</p>		2
8.	b	i	$3\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} (\text{l}) + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} (\text{aq}) + 8\text{H}^+ (\text{aq}) \rightarrow 3\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} (\text{aq}) + 2\text{Cr}^{3+} (\text{aq}) + 7\text{H}_2\text{O} (\text{l})$ <p>reactivos y productos correctos ✓ ecuación ajustada ✓</p>	<p><i>Acepte $\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ o $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ para el alcohol.</i></p> <p><i>Acepte $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$ o $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ para el aldehído.</i></p>	2

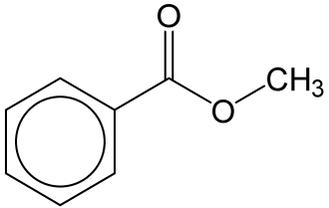
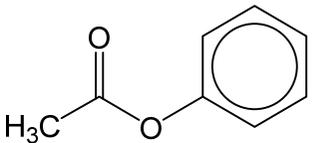
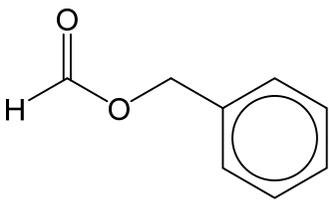
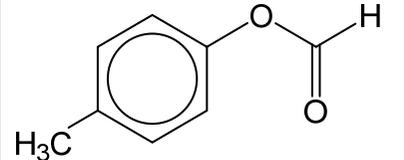
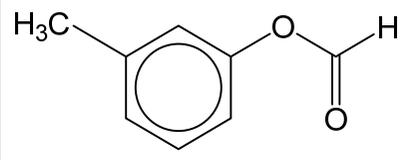
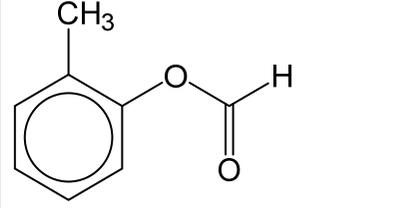
(continúa...)

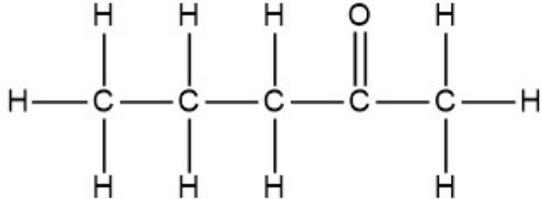
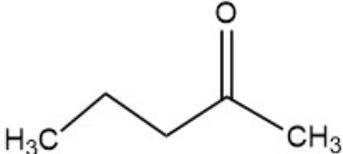
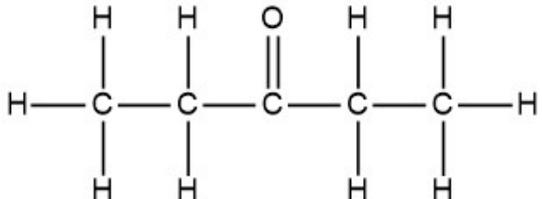
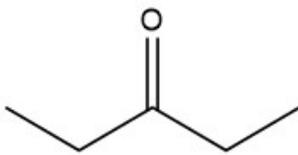
(Pregunta 8b, continuación)

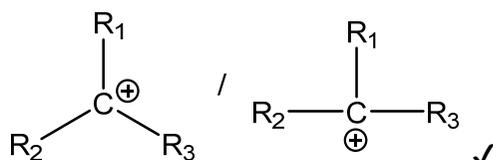
Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
8	b	ii	<p><i>Aldehído:</i> por destilación «eliminado de la mezcla de reacción tan pronto como se forma» ✓</p> <p><i>Ácido carboxílico:</i> «calentar la mezcla a» reflujo «para alcanzar la oxidación completa a -COOH» ✓</p>		2
8.	c	i	<p>«$\frac{136}{48 + 4 + 16} = 2$»</p> <p>$C_8H_8O_2$ ✓</p>		1
8.	c	ii	<p>A: C-H «en los alcanos, alquenos arenos»</p> <p>Y</p> <p>B: C=O «en los aldehídos, cetonas ácidos carboxílicos y ésteres» ✓</p>		1

(continúa...)

(Pregunta 8c, continua)

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
8.	c	iii	<p>Dos cualesquiera de:</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">  <p><input type="radio"/> $C_6H_5COOCH_3$ ✓</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p><input type="radio"/> $CH_3COOC_6H_5$ ✓</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p><input type="radio"/> $HCOOCH_2C_6H_5$ ✓</p> </div> </div>	<p>Acepte las siguientes estructuras:</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">  </div> <div style="text-align: center;">  </div> <div style="text-align: center;">  </div> </div>	2
8.	c	iv	<p>$C_6H_5COOCH_3$ «señal a 4 ppm (rango 3,7–4,8 en la tabla de datos) debido al grupo alquilo sobre el éster» ✓</p>		1

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
9.	a	i	 /   / 	<p>Acepte fórmulas condensadas.</p> <p>✓</p> <p>✓</p>	2
9.	a	ii	<p>A: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$ Y «pico a» 29 debido a $(\text{CH}_3\text{CH}_2)^+ / (\text{C}_2\text{H}_5)^+ / (\text{M} - \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO})^+$</p> <p>O $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$ Y «pico a» 57 debido a $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO})^+ / (\text{M} - \text{CH}_3\text{CH}_2)^+ / (\text{M} - \text{C}_2\text{H}_5)^+$ ✓</p> <p>B: $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ Y «pico a» 43 debido a $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2)^+ / (\text{CH}_3\text{CO})^+ / (\text{C}_2\text{H}_3\text{O})^+ / (\text{M} - \text{CH}_3\text{CO})^+$ ✓</p>	<p>Penalice solo una vez la falta de signo +.</p> <p>Acepte "$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ por eliminación ya que el fragmento CH_3CO no está en la lista".</p>	2

Pregunta			Respuestas	Notas/comentarios	Total
9.	b	i	heterolítico/heterolisis ✓		1
9.	b	ii	polar prótico ✓		1
9.	b	iii	 Forma: triangular/plana trigonal ✓		2
9.	b	iv	«alrededor de» 50 % «cada uno» O similares/porcentajes iguales ✓ el nucleófilo puede atacar de cualquier lado «del carbocación plano » ✓	Acepte "mezcla racémica/racemato".	2
9.	c		Etapa uno: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 (\text{l}) + 3\text{Sn} (\text{s}) + 7\text{H}^+ (\text{aq}) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+ (\text{aq}) + 3\text{Sn}^{2+} (\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O} (\text{l}) \checkmark$ Etapa dos: $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+ (\text{aq}) + \text{OH}^- (\text{aq}) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 (\text{l}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \checkmark$		2