

	Evaluación de Bachillerato para Acceder a estudios Universitarios Castilla y León	QUÍMICA	Crterios de corrección <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;"> Tablón de anuncios </div>
---	--	----------------	---

CRITERIOS DE CORRECCIÓN ESPECÍFICOS

La formulación incorrecta de los compuestos químicos se penalizará hasta con un 50 % en el apartado correspondiente. La resolución de problemas numéricos sin razonamiento supondrá una disminución de hasta el 25 % en la calificación obtenida en el apartado correspondiente. Asimismo, la resolución correcta y razonada de un problema con una solución numérica incorrecta, pero no absurda, se penalizará hasta con un 10 % en el apartado correspondiente. En el caso de que dos apartados de un mismo problema estén relacionados entre sí, un error en alguno de ellos no supondrá la anulación del otro, siempre que los resultados obtenidos no sean absurdos.

La no argumentación en las cuestiones de tipo teórico invalidará el correspondiente apartado.

OPCIÓN A

Pregunta 1

- | | |
|--|-------------------------|
| a) Configuración electrónica (hasta 0,1 por cada elemento) | Hasta 0,5 puntos |
| b) Número de electrones desapareados (hasta 0,1 por cada elemento) | Hasta 0,5 puntos |
| c) Respuesta razonada | Hasta 0,6 puntos |
| d) Tres características (hasta 0,3 por cada una) | Hasta 0,9 puntos |

Pregunta 2

- | | |
|----------------------------------|-------------------------|
| a) Reacción ajustada | Hasta 0,3 puntos |
| b) Cálculo de K_c | Hasta 0,5 puntos |
| c) Cálculo de la presión total | Hasta 0,6 puntos |
| d) Cálculo de la masa de NH_4I | Hasta 0,6 puntos |

Pregunta 3

- | | |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la masa de CaF_2 | Hasta 1,0 puntos |
| b) Cálculo de la concentración de ion Ca^{2+} | Hasta 1,0 puntos |

Pregunta 4

- | | |
|--|-------------------------|
| a) Ajuste de la reacción (hasta 0,8 por la iónica y hasta 0,2 por la molecular). | Hasta 1,0 puntos |
| b) Ajuste de la reacción (hasta 0,8 por la iónica y hasta 0,2 por la molecular). | Hasta 1,0 puntos |

Pregunta 5

- | | |
|--|-------------------------|
| a) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 0,3 puntos |
| b) Ejemplos de cada tipo de isomería estructural (hasta 0,4 por cada uno). | Hasta 1,2 puntos |

OPCIÓN B

Pregunta 1

- | | |
|--|-------------------------|
| a) Estructuras de Lewis (hasta 0,2 por cada compuesto). | Hasta 0,6 puntos |
| b) Geometría justificada (hasta 0,2 por cada compuesto). | Hasta 0,6 puntos |
| c) Justificación de la polaridad (hasta 0,2 por cada compuesto). | Hasta 0,6 puntos |
| d) Justificación para los ángulos de enlace. | Hasta 0,7 puntos |

Pregunta 2

- | | |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de los órdenes de la reacción. | Hasta 1,0 puntos |
| b) Cálculo de la constante de velocidad. | Hasta 0,5 puntos |
| c) Cálculo de la velocidad inicial. | Hasta 0,5 puntos |

Pregunta 3

- | | |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo de la concentración de ácido cítrico. | Hasta 1,0 puntos |
| b) Cálculo del pH. | Hasta 1,0 puntos |

Pregunta 4

- | | |
|---------------------------------|-------------------------|
| a) Reacción en el cátodo. | Hasta 0,5 puntos |
| b) Reacción en el ánodo. | Hasta 0,5 puntos |
| c) Cálculo de la masa de cobre. | Hasta 1,0 puntos |

Pregunta 5

- | | |
|-----------------------------------|-------------------------|
| a) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 0,5 puntos |
| b) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 0,5 puntos |
| c) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 0,5 puntos |