
	Pruebas de Acceso a las Universidades de Castilla y León	QUIMICA	Criterios de corrección	 Tablón de anuncios
--	---	----------------	--	---

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.

BLOQUE A

Pregunta 1

- | | |
|--|------------------|
| a) Reacción de combustión ajustada. | hasta 0,7 puntos |
| b) Cálculo de la masa de oxígeno en gramos. | hasta 0,7 puntos |
| c) Cálculo del volumen de monóxido de nitrógeno. | hasta 0,6 puntos |

Pregunta 2

- | | |
|---|------------------|
| a) Reacciones ajustadas de oxidación y reducción. | hasta 0,8 puntos |
| b) Reacciones iónica y molecular ajustadas. | hasta 1,2 puntos |

Pregunta 3

- | | |
|---------------------------------------|------------------|
| a) Cálculo correcto de la masa de Fe. | hasta 0,6 puntos |
| b) Cálculo correcto de la masa de Ag. | hasta 0,7 puntos |
| c) Cálculo correcto de la masa de Al. | hasta 0,7 puntos |

Pregunta 4

- | | |
|---|------------------|
| a) Definición de energía de red. | hasta 0,5 puntos |
| b) Establecimiento del ciclo de Born-Haber. | hasta 1,0 puntos |
| Cálculo de la energía de red para el NaCl(s). | hasta 0,5 puntos |

Pregunta 5

- | | |
|--|------------------|
| a) Cálculo de la concentración, en %, de la disolución de ácido nítrico. | hasta 0,8 puntos |
| b) Cálculo de la masa, en gramos, de hidróxido de sodio. | hasta 0,4 puntos |
| Procedimiento de preparación de la disolución. | hasta 0,4 puntos |
| Material de laboratorio utilizado. | hasta 0,4 puntos |

BLOQUE B

Pregunta 1

- | | |
|---|------------------|
| a) Reacción de obtención de H ₂ O. | hasta 0,4 puntos |
| Cálculo de los gramos de hidrógeno en exceso. | hasta 0,8 puntos |
| b) Cálculo del volumen de agua obtenido. | hasta 0,8 puntos |

Pregunta 2

- | | |
|---|------------------|
| a) Cálculo del grado de disociación para las disoluciones 1 M. | hasta 0,7 puntos |
| b) Cálculo del grado de disociación para las disoluciones 0,01 M. | hasta 0,7 puntos |
| c) Justificación de la diferencia de valores. | hasta 0,6 puntos |

Pregunta 3

- | | |
|---|------------------|
| a) Cálculo del número de moles que hay en un cristal. | hasta 0,7 puntos |
| b) Cálculo del número de átomos que existen en un cristal. | hasta 0,7 puntos |
| c) Reacción de combustión y cálculo moles de O ₂ necesarios. | hasta 0,6 puntos |

Pregunta 4

- | | |
|---|------------------|
| a) Definición de principio de exclusión de Pauli. | hasta 0,6 puntos |
| b) Respuesta correcta y razonada. | hasta 0,7 puntos |
| c) Respuesta correcta y razonada. | hasta 0,7 puntos |

Pregunta 5

- | | |
|---|------------------|
| a) Semirreacción y electrodo de oxidación. | hasta 0,3 puntos |
| Semirreacción y electrodo de reducción. | hasta 0,3 puntos |
| Reacción global del proceso. | hasta 0,2 puntos |
| b) Cálculo de masa, en gramos, de O ₂ obtenidos. | hasta 0,6 puntos |
| c) Cálculo del volumen de H ₂ obtenido. | hasta 0,6 puntos |