
	Pruebas de Acceso a las Universidades de Castilla y León	QUÍMICA	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) Escritura correcta y ordenada de las configuraciones electrónicas. | Hasta 0,8 puntos |
| b) Explicación razonada de los números cuánticos. | Hasta 0,8 puntos |
| c) Respuesta correcta de los electrones de valencia. | Hasta 0,4 puntos |

Pregunta 2

- | | |
|--|------------------|
| a) Cálculo de las constantes K_c y K_p . | Hasta 0,8 puntos |
| b) Cálculo de las presiones parciales. | Hasta 0,4 puntos |
| c) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 0,4 puntos |
| d) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 0,4 puntos |

Pregunta 3

- | | |
|--|------------------|
| a) Cálculo del pH. | Hasta 1,0 puntos |
| b) Cálculo del volumen de la disolución. | Hasta 1,0 puntos |

Pregunta 4

- | | |
|---|------------------|
| a) Cálculo de la fórmula molecular del compuesto. | Hasta 1,0 puntos |
| b) Reacción química ajustada. | Hasta 0,4 puntos |
| c) Cálculo del volumen de CO_2 . | Hasta 0,6 puntos |

Pregunta 5

- | | |
|--|------------------|
| a) Ajuste de la reacción iónica y molecular. | Hasta 1,5 puntos |
| b) Cálculo del número de moles. | Hasta 0,5 puntos |

BLOQUE B

Pregunta 1

- | | |
|--------------------------|------------------|
| a) Tipo de enlace. | Hasta 0,8 puntos |
| b) Estado de agregación. | Hasta 0,6 puntos |
| c) Disolución en agua. | Hasta 0,6 puntos |

Pregunta 2

- | | |
|---|------------------|
| a) Reacción ajustada. | Hasta 0,5 puntos |
| b) Cálculo de la cantidad de cloruro de hidrógeno. | Hasta 1,0 puntos |
| c) Cálculo de la molaridad de la solución resultante. | Hasta 0,5 puntos |

Pregunta 3

- | | |
|--|------------------|
| a) Nomenclatura correcta de los compuestos (0,2 por cada uno). | Hasta 1,0 puntos |
| b) Formulación correcta de los compuestos (0,2 por cada uno). | Hasta 1,0 puntos |

Pregunta 4

- | | |
|--|------------------|
| a) Cálculo del pH. | Hasta 1,2 puntos |
| b) Cálculo de la concentración de Cd^{2+} . | Hasta 0,8 puntos |

Pregunta 5

- | | |
|-----------------------------------|------------------|
| a) Respuesta correcta y razonada. | Hasta 1,5 puntos |
| b) Cálculo de la temperatura. | Hasta 0,5 puntos |