

	<p align="center"><b>Pruebas de acceso a enseñanzas universitarias oficiales de grado Castilla y León</b></p>	<p align="center"><b>QUÍMICA</b></p>	<p align="center"><b>Criterios de corrección</b></p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;"> <p align="center">Tablón de anuncios</p> </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.

#### BLOQUE A

##### Pregunta 1

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Configuración electrónica ordenada. (Hasta 0,1 por cada elemento) | <b>Hasta 0,3 puntos</b> |
| b) Definición correcta y orden razonado de energías de ionización.   | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| c) Definición correcta y mayor electronegatividad razonada.          | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

##### Pregunta 2

- |                                      |                         |
|--------------------------------------|-------------------------|
| a) Composición de la aleación.       | <b>Hasta 1,6 puntos</b> |
| b) Cálculo del volumen de hidrógeno. | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |

##### Pregunta 3

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo del calor desprendido.                   | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| b) Cálculo de la energía de Gibbs.                  | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| c) Razonamiento de la espontaneidad de la reacción. | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |

##### Pregunta 4

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Ajuste completo de la reacción (hasta 0,8 por la reacción iónica y hasta 0,2 por la reacción molecular). | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Cálculo de los gramos de oxígeno.  | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

##### Pregunta 5

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Nomenclatura de los compuestos. (Hasta 0,2 por cada compuesto) | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Formulación de los compuestos. (Hasta 0,2 por cada compuesto)  | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

#### BLOQUE B

##### Pregunta 1

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Tipo de enlace predominante. (Hasta 0,2 por cada compuesto)       | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| b) Tipo de fuerzas intermoleculares y orden de puntos de ebullición. | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| c) Estructuras de Lewis y geometrías correctas.                      | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |

##### Pregunta 2

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Razonamiento correcto de la espontaneidad de la reacción. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |
| b) Orden razonado de entropías.                              | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |

##### Pregunta 3

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo correcto del pH.                          | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo correcto del pH de la disolución diluida. | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| c) Descripción del procedimiento y el material.      | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |

##### Pregunta 4

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Razonamiento correcto del número de oxidación. | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| b) Respuesta correcta y razonada.                 | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| c) Respuesta correcta y razonada                  | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |

##### Pregunta 5

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Reacción y compuesto que precipita correctos.        | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo de la constante del producto de solubilidad. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |