
	<p align="center"><b>Pruebas de Acceso a enseñanzas universitarias oficiales de grado</b></p> <p align="center"><b>Castilla y León</b></p>	<p align="center"><b>QUÍMICA</b></p>	<p align="center"><b>Criterios de corrección</b></p>  <p align="center">Tablón de anuncios</p>
---	--	--------------------------------------	---

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 de las estructuras de Lewis. | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Explicación razonada de la geometría.           | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| c) Nomenclatura correcta                           | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |

### **Pregunta 2**

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Reacción ajustada.                         | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |
| b) Cálculo del volumen del dióxido de azufre. | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| c) Cálculo del número de gramos de azufre.    | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |

### **Pregunta 3**

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la concentración de iones $\text{OH}^-$ . | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| b) Cálculo de la concentración de iones $\text{OH}^-$ . | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| c) Cálculo de la concentración de iones $\text{OH}^-$ . | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |

### **Pregunta 4**

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la entalpía y contestación al tipo de reacción.     | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo de la energía libre y contestación a la espontaneidad. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |

### **Pregunta 5**

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Semirreacciones.                          | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Ajuste de la reacción iónica y molecular. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |

## **BLOQUE B**

### **Pregunta 1**

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Configuración electrónica ordenada.                     | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo del número de protones, neutrones y electrones. | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| c) Orden creciente de electronegatividad.                  | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| d) Orden creciente de radio atómico.                       | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |

### **Pregunta 2**

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo del volumen de ácido clorhídrico.       | <b>Hasta 1,5 puntos</b> |
| b) Descripción de la preparación de la disolución. | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |

### **Pregunta 3**

- |                                    |                         |
|------------------------------------|-------------------------|
| a) Cálculo de las concentraciones. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |
| b) Cálculo del valor de la $K_p$ . | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| c) Cálculo de la presión total.    | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |

### **Pregunta 4**

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la solubilidad del hidróxido de magnesio. | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo del pH.                                      | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| c) Cálculo de la concentración de $\text{Mg}^{2+}$ .    | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |

### **Pregunta 5**

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Respuesta correcta y razonada.      | <b>Hasta 1,5 puntos</b> |
| b) Cálculo de la fuerza electromotriz. | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |