

	<b>Pruebas de acceso a enseñanzas universitarias oficiales de grado Castilla y León</b>	<b>QUÍMICA</b>	<b>Criterios de corrección</b> 
---	---	----------------	---

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) Escribir la configuración correctamente.                                | <b>Hasta 0,2 puntos</b> |
| b) Respuesta correcta y razonada (hasta 0,4 cada apartado).                | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| c) Explicar la diferencia (hasta 0,5); tamaño razonado del He (hasta 0,5). | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

### Pregunta 2

- |                                    |                         |
|------------------------------------|-------------------------|
| a) Cálculo correcto de $K_p$ .     | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |
| b) Cálculo de las concentraciones. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| c) Cálculo de la presión total.    | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |

### Pregunta 3

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la solubilidad de la sal.                       | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Explicación correcta de la modificación de la solubilidad. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

### Pregunta 4

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo de la cantidad de sal.  | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |
| b) Explicación de la preparación de la disolución y nombrar el material. | <b>Hasta 0,6 puntos</b> |
| c) Cálculo de la molalidad.  | <b>Hasta 0,7 puntos</b> |

### Pregunta 5

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Ajuste de la ecuación iónica (hasta 0,8) y de la molecular (hasta 0,2). | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Cálculo del volumen.  | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

## BLOQUE B

### Pregunta 1

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

### Pregunta 2

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo del volumen de $\text{CO}_2$ . | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Cálculo del consumo de caliza.         | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

### Pregunta 3

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo de la entalpía de reacción.   | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |
| b) Cálculo de entropía, entalpía libre, tipo de proceso e intervalo de temperaturas (hasta 0,25 cada parte). | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| c) Explicación correcta del desplazamiento del equilibrio (hasta 0,25 por propuesta).                        | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |

### Pregunta 4

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo de la molaridad (hasta 0,5) y del pH del ácido (hasta 0,5). | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Explicación del pH al final de la reacción.                         | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

### Pregunta 5

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Asignación correcta de la hibridación de cada átomo de C.             | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |
| b) Nombrar y formular correctamente cada compuesto (hasta 0,3 cada uno). | <b>Hasta 1,5 puntos</b> |