
	<b>Pruebas de Acceso a las Universidades de Castilla y León</b>	<b>QUIMICA</b>	<b>Criterios de corrección</b>	 <b>Tablón de anuncios</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) Cálculo de las moléculas de agua. | hasta 1,2 puntos |
| b) Cálculo de los moles de etanol.   | hasta 0,8 puntos |

### Pregunta 2

- |  |                  |
|--|------------------|
| a) Tipo de enlace de cada sustancia hasta 0,25 puntos. | hasta 1,0 puntos |
| b) Estado físico de cada sustancia hasta 0,25 puntos.  | hasta 1,0 puntos |

### Pregunta 3

- |  |                  |
|--|------------------|
| a) Cálculo del calor de la reacción de descomposición. | hasta 1,2 puntos |
| b) Cálculo del calor absorbido o desprendido.          | hasta 0,8 puntos |

### Pregunta 4

- |  |                  |
|--|------------------|
| a) Reacción iónica y carácter ácido, básico o neutro de la disolución. | hasta 0,5 puntos |
| b) Reacción iónica y carácter ácido, básico o neutro de la disolución. | hasta 0,5 puntos |
| c) Reacción iónica y carácter ácido, básico o neutro de la disolución. | hasta 0,5 puntos |
| d) Reacción iónica y carácter ácido, básico o neutro de la disolución. | hasta 0,5 puntos |

### Pregunta 5

- |  |                  |
|--|------------------|
| a) Cálculo de la cantidad y como prepararía la disolución. | hasta 1,2 puntos |
| b) Describir y dibujar el material necesario.              | hasta 0,8 puntos |

## BLOQUE B

### Pregunta 1

- |   |                  |
|---|------------------|
| a) Cálculo del volumen de hidrógeno.          | hasta 1,5 puntos |
| b) Cálculo de la cantidad de cloruro de cinc. | hasta 0,5 puntos |

### Pregunta 2

- |  |                  |
|--|------------------|
| a) Ajuste de la ecuación de oxidación-reducción.     | hasta 1,0 puntos |
| b) Cálculo de la cantidad de sulfato de cromo (III). | hasta 1,0 puntos |

### Pregunta 3

- |  |                  |
|--|------------------|
| a) Estructura electrónica de cada elemento hasta 0,2 puntos.         | hasta 1,0 puntos |
| b) Respuesta correcta y razonada de cada apartado hasta 0,25 puntos. | hasta 1,0 puntos |

### Pregunta 4

- |   |                  |
|---|------------------|
| a) Respuesta correcta y su justificación. | hasta 0,5 puntos |
| b) Respuesta correcta y su justificación. | hasta 0,5 puntos |
| c) Respuesta correcta y su justificación. | hasta 0,5 puntos |
| d) Respuesta correcta y su justificación. | hasta 0,5 puntos |

### Pregunta 5

- |                        |                  |
|------------------------|------------------|
| a) Respuesta correcta. | hasta 1,0 puntos |
| b) Respuesta correcta. | hasta 1,0 puntos |