

	<b>Evaluación de Bachillerato para Acceder a estudios Universitarios</b>  <b>Castilla y León</b>	<b>QUÍMICA</b>	<b>Crterios de corrección</b>  <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;">       Tablón de anuncios     </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.

#### Pregunta 1

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Configuración electrónica ordenada correcta. (Hasta 0,2 por cada elemento) | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Estados de oxidación correctos.  | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| c) Carácter metálico correcto.  | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |
| d) Elementos más y menos electronegativos correctos.                          | <b>Hasta 0,4 puntos</b> |

#### Pregunta 2

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Ajuste de la reacción de fotosíntesis (hasta 0,3 puntos) y desplazamiento del equilibrio (hasta 0,3 puntos cada variable) | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |
| b) Definición de catalizador e influencia en la reacción.  | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |

#### Pregunta 3

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Cálculo de la masa molar del ácido. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Cálculo del pH.                     | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

#### Pregunta 4

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la masa de magnesio obtenida. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Cálculo de la masa del gas desprendido.  | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

#### Pregunta 5

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Fórmulas estructurales y nombre de 4 alquenos (hasta 0,25 puntos cada uno).                               | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Definición reacciones de sustitución y de eliminación y ejemplo nombrando los compuestos que intervienen. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

#### Pregunta 6

- |  |                         |
|--|-------------------------|
| a) Definición correcta de energía reticular.                     | <b>Hasta 0,5 puntos</b> |
| b) Cálculo de la energía reticular mediante ciclo de Born-Haber. | <b>Hasta 1,5 puntos</b> |

#### Pregunta 7

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de los valores de $K_c$ y $K_p$ .          | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo de las concentraciones de todos los gases. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |

#### Pregunta 8

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Cálculo de la solubilidad del fluoruro de magnesio.                    | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Cálculo de la solubilidad del fluoruro de magnesio en fluoruro sódico. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |

#### Pregunta 9

- |                                   |                         |
|-----------------------------------|-------------------------|
| a) Respuesta correcta y razonada. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |
| b) Respuesta correcta y razonada. | <b>Hasta 1,0 puntos</b> |

#### Pregunta 10

- |   |                         |
|---|-------------------------|
| a) Respuesta correcta y razonada.       | <b>Hasta 0,8 puntos</b> |
| b) Formulación y nomenclatura correcta. | <b>Hasta 1,2 puntos</b> |