

	<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

Estructura de Lewis y geometría (hasta 0,5 puntos por apartado). **Hasta 2,0 puntos**

##### Pregunta 2

a) Definición y utilidad concepto electronegatividad. **Hasta 1,0 puntos**

b) Deducción orden covalencia. **Hasta 1,0 puntos**

##### Pregunta 3

a) Semirreacciones y reacción iónica ajustada (0,8 puntos) y molecular (0,2 puntos). **Hasta 1,0 puntos**

b) Volumen de ácido sulfúrico. **Hasta 0,5 puntos**

c) Volumen de dibromo líquido. **Hasta 0,5 puntos**

##### Pregunta 4

a) Cálculo pH de la disolución. **Hasta 1,0 puntos**

b) Volumen disolución de NaOH. **Hasta 1,0 puntos**

##### Pregunta 5

a) Definición, fórmula general y ejemplo de alcano. **Hasta 0,6 puntos**

b) Definición, fórmula general y ejemplo de alqueno. **Hasta 0,7 puntos**

c) Definición, fórmula general y ejemplo de alquino. **Hasta 0,7 puntos**

#### BLOQUE B

##### Pregunta 1

a) Nombre orbitales atómicos  $n = 3$  y  $l = 2$ . **Hasta 0,5 puntos**

b) Número de orbitales del conjunto. **Hasta 0,5 puntos**

c) Valores permitidos de  $m_l$  para  $n = 3$  y  $l = 2$ . **Hasta 0,5 puntos**

d) Números cuánticos para un electrón 5s. **Hasta 0,5 puntos**

##### Pregunta 2

a) Cálculo del valor de la entropía estándar. **Hasta 1,0 puntos**

b) Justificación magnitud y signo. **Hasta 1,0 puntos**

##### Pregunta 3

a) Cálculo presión mezcla de gases. **Hasta 0,8 puntos**

b) Cálculo presiones parciales. **Hasta 0,8 puntos**

c) Leyes de los gases utilizadas. **Hasta 0,4 puntos**

##### Pregunta 4

a) Cálculo de la solubilidad de AgBr en agua. **Hasta 0,8 puntos**

b) Cálculo de la solubilidad de AgBr en bromuro sódico. **Hasta 1,0 puntos**

c) Comparación y justificación valores. **Hasta 0,2 puntos**

##### Pregunta 5

a) Cálculo del volumen de KOH. **Hasta 1,5 puntos**

b) Proceso seguido y material utilizado. **Hasta 0,5 puntos**