

QUÍMICA

PAU 2026

QUÍMICA

Criterios generales de evaluación

- El ejercicio numérico, o el apartado, bien planteado que ofrezca un resultado erróneo pero lógico, se puntuará con un 80 % de la calificación.
- El ejercicio, o apartado, bien planteado con resultado erróneo y disparatado, o que presente dos o más errores encadenados, se calificará con cero en su conjunto.
- No escribir de forma adecuada u omitir las unidades en el valor final de un resultado, supondrá una reducción del 10% del valor del apartado o ejercicio donde se produzca.
- El ejercicio, o apartado, que contenga afirmaciones contradictorias o cuando la respuesta no corresponda a la pregunta formulada, se calificará con cero en su conjunto.
- Los dos primeros errores ortográficos (grafías, tildes) no se penalizan. Cuando se repita la misma falta ortográfica se cuenta como una sola. A partir de la tercera falta ortográfica se deduce -0,1 puntos hasta un máximo de un punto.

Criterios Específicos de Calificación: junio 2026 (QUÍMICA)

Pregunta 1.

- a) 0,25 puntos si representa correctamente la estructura de Lewis e indica correctamente los pares de electrones no enlazantes del PF_3 y 0,25 puntos si representa correctamente la estructura de Lewis e indica correctamente los pares de electrones no enlazantes del OCS .
- b) 0,25 puntos si justifica correctamente la polaridad del PF_3 y 0,25 puntos si justifica correctamente la polaridad del OCS .
- c) 0,25 puntos si indica correctamente a que grupo pertenece y 0,25 puntos si indica correctamente a que periodo pertenece.
- d) 0,50 puntos si escribe correctamente un conjunto de números cuánticos para el Sr.

Pregunta 2.

- a) 0,25 puntos si razona correctamente la geometría de la molécula y 0,25 puntos si justifica correctamente la hibridación del átomo central.

- b) 0,50 puntos si justifica correctamente la diferencia en los puntos de ebullición.
- c) 0,50 puntos si escribe correctamente cuatro números cuánticos posibles.
- d) 0,25 puntos si justifica cuantos electrones de valencia presenta y 0,25 puntos si justifica correctamente cuantos electrones desapareados.

Pregunta 3.

- a) 1,00 punto si calcula correctamente el calor desprendido.
- b) 0,50 puntos si calcula correctamente la variación de energía libre y 0,50 puntos si razona correctamente la espontaneidad de la reacción.

Pregunta 4.

- a) 1,00 punto si ajusta correctamente la reacción por el método del ion-electrón.
- b) 0,25 puntos si explica correctamente la especie oxidante y su variación en los números de oxidación y 0,25 puntos si explica correctamente la especie reductora y su variación en los números de oxidación.
- c) 0,50 puntos si calcula correctamente el volumen de permanganato de potasio a emplear.

Pregunta 5.

- a) 0,75 puntos si calcula correctamente el grado de disociación.
- b) 0,50 puntos si determina correctamente el pH de la disolución.
- c) 0,75 puntos si razona correctamente el carácter básico de la disolución.

Pregunta 6.

- a) 0,50 puntos si calcula correctamente la K_c .
- b) 0,50 puntos si calcula correctamente el número de moles de O_2 en el equilibrio.
- c) 1,00 punto si razona correctamente como se modifica el equilibrio al aumentar la presión total.

Pregunta 7.

a1) 0,25 puntos si justifica correctamente que presenta isomería geométrica y 0,25 puntos si justifica correctamente que no presenta isomería óptica.

a2) 0,25 puntos si escribe y nombra un isómero estructural de cadena y 0,25 puntos si escribe y nombra un isómero de posición.

b1) 0,50 puntos si escribe correctamente los productos esperados e indica correctamente el tipo de reacción.

b2) 0,50 puntos si escribe correctamente los productos esperados e indica correctamente el tipo de reacción.

Pregunta 8.

a1) 0,50 puntos si escribe correctamente la fórmula semidesarrollada y justifica correctamente la isomería espacial.

a2) 0,50 puntos si escribe correctamente la fórmula semidesarrollada y justifica correctamente la isomería espacial.

b1) 0,50 puntos si escribe y ajusta correctamente la reacción e indica correctamente el tipo de reacción.

b2) 0,50 puntos si escribe y ajusta correctamente la reacción e indica correctamente el tipo de reacción.