

EVALUACIÓN DE BACHILLERATO PARA EL ACCESO A LA UNIVERSIDAD (EBAU/PAU) CURSO 2023-2024

MATERIA: QUÍMICA

(1)

CONVOCATORIA:

CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

PREGUNTA 1	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Puntuaciones parciales
Propuesta (A)	1-2 20% / 20%	
a) Por indicar el número de protones, neutrones y electrones de X^{2-} b) Por dar las configuraciones electrónicas de ambas especies (x2) Por justificar su respuesta c) Por razonar el tipo de enlace en base a su posición en la tabla periódica Por la fórmula del compuesto resultante d) Por cada compuesto bien nombrado o formulado (x5)		0,50 puntos 0,20 puntos (c/u) 0,10 puntos 0,25 puntos 0,25 puntos 0,10 puntos (c/u)
Propuesta (B)	1-2 20% / 20%	
a) Cada estructura de Lewis correcta y pares de electrones no compartidos(x2) b) Cada geometría de una molécula bien razonada (x2) c) Por la justificación correcta de la polaridad (x2) d) Por cada compuesto bien nombrado o formulado (x5)		0,25 puntos (c/u) 0,25 puntos (c/u) 0,25 puntos (c/u) 0,10 puntos (c/u)
PREGUNTA 2	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Puntuaciones parciales
Propuesta (A)	1-4 20% / 20%	
a) Cada compuesto bien nombrado o formulado (x5) b) Por la justificación correcta y bien razonada c) Por las fórmulas y nombres de los compuestos orgánicos d) Por completar la reacción e identificar el tipo		0,10 puntos (c/u) 0,50 puntos 0,50 puntos 0,50 puntos
Propuesta (B)	1-4 20% / 20%	
a) Cada compuesto bien nombrado o formulado (x5) b) Por la justificación correcta c) Por las reacciones con HCl d) Por la justificación de los compuestos que presentan isomería óptica		0,10 puntos (c/u) 0,50 puntos 0,50 puntos 0,50 puntos
PREGUNTA 3	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Puntuaciones parciales
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	
a) Por el cálculo correcto de las concentraciones molares en el equilibrio b) Por el cálculo correcto de la K_c c) Por el cálculo correcto de la energía libre de Gibbs Por el razonamiento correcto de la espontaneidad		0,80 puntos 0,40 puntos 0,60 puntos 0,20 puntos

Propuesta (B)	1-3	20% / 60%	
a) Por el cálculo de la solubilidad molar b) Por cálculo de la concentración de iones Ag^+ en g/L c) Por justificación correcta del efecto del ion-común			0,80 puntos 0,60 puntos 0,60 puntos
PREGUNTA 4	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz		Puntuaciones parciales
Propuesta (A)	1-3	20% / 60%	
a) Cálculo correcto del grado de disociación del amoníaco - Por solo el planteamiento de las ecuaciones implicadas b) Cálculo correcto de la concentración de iones amonio c) Cálculo correcto del pH			1,00 puntos 0,50 puntos 0,50 puntos 0,50 puntos
Propuesta (B)	1-3	20% / 60%	
a) Cálculo correcto del pH de la disolución de ácido clorhídrico b) Cálculo correcto del pH de la disolución de hidróxido de potasio c) Por la reacción de neutralización y el pH de la mezcla			0,50 puntos 0,50 puntos 1,00 puntos
PREGUNTA 5	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz		Puntuaciones parciales
Propuesta (A)	1-3	20% / 60%	
a) Por las especies oxidante, reductora, que se oxida y se reduce b) Por la reacción iónica ajustada - Por las semirreacciones - Por el ajuste de átomos - Por el ajuste de electrones - Por la combinación de semirreacciones - Por simplificar el resultado correctamente c) Por la reacción molecular ajustada			0,10 puntos (c/u) 1,00 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,60 puntos
Propuesta (B)	1-3	20% / 60%	
a) Por la justificación de ánodo y cátodo, y la reacción de la pila ajustada b) Por la notación de la pila y el cálculo de su f.e.m. b) Por el razonamiento de la posible reacción con ácido de los 2 metales			0,80 puntos 0,60 puntos 0,60 puntos