

EVALUACIÓN DE BACHILLERATO PARA EL ACCESO A LA UNIVERSIDAD (EBAU) FASE DE OPCIÓN CURSO 2022-2023

(4)

MATERIA: QUÍMICA

CONVOCATORIA:

CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

PREGUNTA 1	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-2 20% / 20%	5-14-16-17
a) Por el cálculo del número de protones, neutrones y electrones b) Por indicar el menos electronegativo Por justificación c) Por justificación del tipo de enlace Por la fórmula del compuesto correcta d) Cada compuesto correctamente nombrado o formulado (x5)		0,50 puntos 0,20 puntos 0,30 puntos 0,30 puntos 0,20 puntos 0,10 puntos (c/u)
Propuesta (B)	1-2 20% / 20%	5-17-20-21
a) Por cada estructura de Lewis correcta b) Por cada geometría correcta y justificada. (x2) c) Por polaridad de cada molécula justificada (x2) d) Cada compuesto correctamente 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	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-4 20% / 20%	5-57-58
a) Cada compuesto correctamente nombrado o formulado (x5) b) Por justificar si algún compuesto posee isomería óptica. c) Por cada isómero y su nombre (x2) d) Por señalar si tienen isómero de posición (x2) Por la justificación (x2)		0,10 puntos (c/u) 0,50 puntos 0,25 puntos(c/u) 0,10 puntos (c/u) 0,15 puntos (c/u)
Propuesta (B)	1-4 20% / 20%	5-57-58-59
a) Por cada reacción completa y su tipo (x4) b) Por cada isómero y su nombre (x2) c) Por cada compuesto adecuadamente nombrado o formulado (x5)		0,25 puntos(c/u) 0,25 puntos(c/u) 0,10 puntos (c/u)

PREGUNTA 3	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	5-34-36
a) Por cálculo del número de moles totales en el equilibrio Por el cálculo de cada presión parcial en (x2) b) Por cálculo de α c) Por el cálculo correcto de K_p y K_c		0,60 puntos 0,20 puntos (c/u) 0,50 puntos 0,50 puntos
Propuesta (B)	1-3 20% / 60%	5-37-38-40
a) Por la expresión del equilibrio correcto y ajustado Por cálculo correcto de las concentraciones molares b) Por el cálculo correcto de K_s c) Por razonamiento correcto del efecto ion común.		0,60 puntos. 0,40 puntos. 0,40 puntos. 0,60 puntos.
PREGUNTA 4	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	5-42-45
a) Por la expresión del equilibrio correcto y ajustado Por cálculo correcto de las concentraciones de las especies iónicas(x2) b) Por el cálculo de α c) Por el cálculo del pH		0,60 puntos 0,30 puntos (c/u) 0,40 puntos 0,40 puntos
Propuesta (B)	1-3 20% / 60%	5-42-45
a) Reacción correctamente escrita y cálculo de la concentración de H_3O^+ Cálculo correcto del pH b) Cálculo de los gramos de HCl c) Reacción de neutralización correctamente escrita Cálculo correcto de los moles de HCl Cálculo correcto de los moles de $Mg(OH)_2$ Cálculo correcto de los gramos de $Mg(OH)_2$		0,30 puntos. 0,20 puntos. 0,50 puntos. 0,30 puntos. 0,10 puntos 0,30 puntos 0,30 puntos
PREGUNTA 5	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	5-47-48-49
a) Por identificar la especie que se oxida y la que se reduce Por las semirreacciones Por el ajuste de átomos Por el ajuste de electrones Por la combinación de semirreacciones y dar la reacción iónica ajustada b) Por reacciones ajustadas de cada metal con el ácido (x2) Por cada justificación (x2)		0,20 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,20 puntos 0,25 puntos (c/u) 0,25 puntos (c/u)
Propuesta (B)	1-3 20% / 60%	5-47-53
a) Reacción correcta en el cátodo y ánodo y su polaridad b) Cálculo de la masa de Ni depositada c) Por el cálculo de los moles de dicloro desprendidos Por el cálculo del volumen de dicloro desprendido		0,40 puntos 0,80 puntos. 0,40 puntos. 0,40 puntos.