

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

(1)

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 periodo y familia (grupo) correcta de cada elemento (x2) b) Por los iones y su valencia iónica (x2) c) Por la justificación del mayor valor de la Ei - Solo indicar de el de mayor Ei d) Por cada compuesto bien nombrado o formulado (x5)		0,25 puntos (c/u) 0,25 puntos (c/u) 0,50 puntos. 0,10 puntos. 0,10 puntos (c/u)
Propuesta (B)	1-2 20% / 20%	5-17-20-21
a) Por estructura de Lewis correcta y pares electrones no compart.(x2) 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 bien nombrado y/o formulado (x5) b) Por la justificación correcta y bien razonada c) Por la fórmula y nombre del compuesto orgánico (x2) d) Por la justificación de la isomería.		0,10 puntos (c/u) 0,50 puntos. 0,25 puntos (c/u) 0,50 puntos.
Propuesta (B)	1-4 20% / 20%	5-57-58-59
a) Por cada compuesto adecuadamente nombrado o formulado (x5) b) Por los compuestos y nombre, y el tipo de reacción c) Por la fórmula y nombre del isómero d) Por las fórmulas y nombres de los isómeros		0,10 puntos (c/u) 0,50 puntos 0,50 puntos 0,50 puntos
PREGUNTA 3	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	5-34-35
a) Cálculo correcto de la constante de concentraciones (Kc) b) Cálculo correcto de las concentraciones molares en el equilibrio - Solo planteamiento correcto de los moles en el equilibrio c) Cálculo correcto de la presión total en el equilibrio - Solo cálculo de los moles totales en el equilibrio		0,50 puntos. 1,00 puntos. 0,50 puntos. 0,50 puntos. 0,25 puntos.

Propuesta (B)	1-3 20% / 60%	5-37-40
a) Por la expresión del equilibrio correcto y ajustado Por cálculo de la solubilidad molar b) Por el cálculo correcto de la concentración de OH ⁻ c) Por razonamiento correcto del efecto ion común		0,60 puntos. 0,40 puntos. 0,50 puntos. 0,50 puntos.
PREGUNTA 4	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	5-42-45
a) Reacción correctamente escrita y cálculo de la concentración de OH ⁻ Cálculo correcto del pH b) Reacción de neutralización correctamente escrita Cálculo correcto de los moles de NaOH Cálculo correcto de los moles de HCl Cálculo correcto de los moles en exceso Cálculo correcto de la concentración de OH ⁻ Cálculo correcto del pH		0,30 puntos. 0,30 puntos. 0,30 puntos. 0,10 puntos. 0,10 puntos. 0,40 puntos. 0,20 puntos. 0,30 puntos.
Propuesta (B)	1-3 20% / 60%	5-42
a) Por la expresión del equilibrio correcto - Por el cálculo de la concentración de ácido acético b) Por el cálculo correcto del grado de disociación c) Por el cálculo de la masa de cloruro de hidrógeno		0,50 puntos. 0,50 puntos. 0,50 puntos. 0,50 puntos.
PREGUNTA 5	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Propuesta (A)	1-3 20% / 60%	5-47-53
a) Por las reacciones en los electrodos, nombre y signo (x2) b) Por cálculo correcto del tiempo necesario para el proceso b) Por cálculo correcto del volumen de cloro - Sólo cálculo correcto del número de moles de cloro desprendidos		0,30 puntos (c/u) 0,60 puntos 0,80 puntos 0,40 puntos
Propuesta (B)	1-3 20% / 60%	5-47-48-50
a) Reacciones correctas en cada electrodo con su signo (x2) b) Reacción global correcta. c) Notación de la pila correcta. d) Cálculo correcto de la fuerza electromotriz de la pila.		0,25 puntos (c/u) 0,50 puntos. 0,50 puntos. 0,50 puntos.