



**EVALUACIÓN DE BACHILLERATO
PARA EL ACCESO A LA UNIVERSIDAD (EBAU)
FASE DE OPCIÓN
CURSO 2017-2018**

MATERIA: QUÍMICA

CONVOCATORIA _____

(3)

CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

OPCIÓN A

Pregunta	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Pregunta 1	1-2 20% / 20%	5--14-15-17
a) Identificar si es un metal o un no metal Grupo, periodo y símbolo b) Señalar dos elementos que tengan mayor energía de ionización que él dentro de su grupo c) Formulación adecuada del posible compuesto iónico Formulación adecuada del posible compuesto covalente d) Por cada compuesto bien nombrado (x5)		0,20 0,30 0,25 c/u 0,25 0,25 0,10 c/u
Pregunta 2	1-4 20% / 20%	5-57-58
a) b) c) - Cada tipo de isomería - Los isómeros correctamente formulados d) Por cada compuesto bien formulado o nombrado (x5)		0,25 c/u 0,25 c/u 0,10 c/u
Pregunta 3	1-3 20% / 60%	5-37
a) Por cálculo correcto en moles/ litro de la solubilidad Por la expresión del equilibrio correcto y ajustado La concentración de Ca ²⁺ y F ⁻ b) Por cálculo correcto de la solubilidad		0,10 0,40 0,35 c/u 0,80
Pregunta 4	1-3 20% / 60%	5-34-35-36
a) Cálculo correcto de la concentración del amoníaco - Por sólo el planteamiento correcto de las ecuaciones implicadas - Cálculo correcto del grado de disociación c) Cálculo del pH de la disolución		0,20 0,80 0,40 0,60
Pregunta 5	1-3 20% / 60%	5-48-49-50
a) Por respuesta correcta y bien justificada b) Por respuesta correcta y bien justificada Por la reacción global ajustada incluyendo semirreacciones c)) Por respuesta correcta y bien justificada Por la reacción global ajustada incluyendo semirreacciones		0,40 0,40 0,40 0,40 0,40



**EVALUACIÓN DE BACHILLERATO
PARA EL ACCESO A LA UNIVERSIDAD (EBAU)
FASE DE OPCIÓN
CURSO 2017-2018**

MATERIA: QUÍMICA

CONVOCATORIA ____

(3)

CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

OPCIÓN B

Pregunta	Bloque de contenido/ Porcentaje de la matriz	Estándares evaluables
Pregunta 1	1-2 20% / 20%	5-20-21
a) Cada geometría de una molécula bien razonada (x2) b) Por el número de pares de electrones no compartidos c) Por la justificación correcta de la polaridad d) Por cada compuesto bien nombrado (x5)		0,25 c/u 0,25 c/u 0,50 0,10 c/u
Pregunta 2	1-4 20% / 20%	5-57-58-59
a) Por tipo de isomería puede presentar el 2-bromobutano Por cada isómero bien formulado y nombrado b) Por fórmula y nombre correcto del ácido Por fórmula y nombre correcto del alcohol c) Por respuesta correcta y bien justificada d) Por cada compuesto bien formulado o nombrado (x5)		0,20 0,15 c/u 0,25 0,25 0,50 0,10 c/u
Pregunta 3	1-3 20% / 60%	5-4-35
a) Por expresión correcta del equilibrio y bien ajustado Por expresión de las concentraciones molares en el equilibrio Por expresión de la Kc Por expresión de la Kc sustituida Por cálculo de kc b) Cálculo correcto de la presión total en el equilibrio		0,30 0,30 0,10 0,20 0,50 0,60
Pregunta 4	1-3 20% / 60%	5-34-35-36
a) Por cálculo correcto de la concentración de las especies b) Por cálculo correcto del pH Por cálculo correcto del grado de disociación		1,00 0,60 0,40
Pregunta 5	1-3 20% / 60%	5-57-58-59
a) Por cada semirreacción Por la reacción global b) Por indicar el ánodo y cátodo c) Por la notación de la pila Por cálculo de la fuerza electromotriz		0,30 c/u 0,40 0,40 0,30 0,30

