



Evaluación Final: Química, Cuarto año medio

Nombre: _____ Fecha: ____ Curso: 4° Medio. Asignatura: Química

ITEM I	ITEM II	ITEM III	ITEM IV	ITEM V	TOTAL PUNTAJE	PUNTAJE CRITICO	PUNTAJE OBTENIDO	NOTA
10 puntos	12 puntos	12 puntos	6 puntos	4 puntos	44 puntos	26 puntos		
Instrucciones Generales: - Evite el uso de corrector - Utilice lápiz pasta y letra legible								
Objetivo: Evaluar aprendizajes respecto a reacciones de óxido reducción								
Habilidades: Conocer, comprender, diferenciar, clasificar, aplicar								

ITEM I.- Seleccione con un círculo la alternativa que considere correcta. El uso de borradores o corrector anulará su respuesta. (1 pto c/u) (Total Ítem 10 puntos)

<p>1.- Tomando en cuenta la reacción química: $\text{Cu} + \text{HgCl}_2 \rightarrow \text{Hg} + \text{CuCl}_2$</p> <p>a) Cu^{2+} se reduce b) Hg^{2+} es reductor y oxidante c) Cu se reduce d) Hg^{+2} se reduce e) Cl^- se oxida</p>	<p>2.- En cuál de las siguientes especies Mn ha disminuido su E.O. comparado con MnO_2</p> <p>I.- MnCl_2 II.- KMnO_4 III.- Mn</p> <p>a) Solo I b) Solo I y II c) Solo I y III d) Solo II y III e) I, II y III</p>
<p>3.- En la siguiente especie $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, cromo posee</p> <p>a) 3+ b) 0 c) 6+ d) 1 e) 5+</p>	<p>4.- El agente reductor es aquella especie que:</p> <p>a) Se oxida b) Se reduce c) No participa d) Disminuye su estado de oxidación e) N.A.</p>
<p>5.- La semireacción sgte es de: $\text{SR: } 2\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$</p> <p>a) Dismutación b) Oxidación c) Reducción d) Disociación e) Corrosión</p>	<p>6.- En una reacción se puede identificar el agente oxidante porque:</p> <p>a) Capta e^- b) Cede e^- c) Acepta Protones d) Entrega e^- e) Ninguna de las anteriores</p>

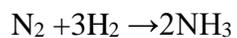
<p>7.- Respecto a las reacciones “Redox” se puede afirmar que</p> <p>I.- Existen transferencia de electrones II.- Son simultáneos III.- Pueden ocurrir de manera separada</p> <p>a) Solo I b) Solo II c) I y II d) I y III e) I, II y III</p>	<p>8.- Según la ecuación: $\text{NO}_2^- + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{NO}_3^-$</p> <p>I.-Nitrógeno pasa de E.O: 3 a 5+ II.- Manganeso de E.O. +7 a 4+ III.- Oxígeno de E.O. -2 a -1</p> <p>a) Solo I y II b) Solo II c) Solo I d) II y III e) I y III</p>
<p>9.- Para la ecuación $\text{Cu}^{2+} + \text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$ es <u>incorrecto</u> decir:</p> <p>a) Fe se oxida b) Cu se reduce c) Fe Acepta dos electrones d) Fe libera dos electrones e) Cu^{2+} acepta 2 electrones</p>	<p>10.- En la siguiente ecuación: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>a) Potasio se Oxida b) Cromo se oxida c) Ion cloruro se oxida d) Hidrogeno se oxida e) Oxigeno se reduce</p>

Ítem II: Identifique el estado de oxidación para cada especie seleccionada en cada caso. Fundamente o indique el desarrollo en cada caso.

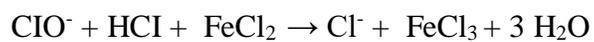
(2 punto c/u) (Ítem 12 puntos)

<p>CO₂</p>	<p>HBr</p>
<p>S⁻²</p>	<p>H₂SO₃</p>
<p>O₂</p>	<p>PO₄⁻³</p>

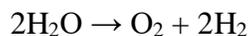
Ítem III: Señale la oxidación y reducción para las siguientes ecuaciones. Además identifique Agente oxidante y reductor. (4 puntos c/u) (12 puntos)



Agente Oxidante:
Agente Reductor:



Agente Oxidante:
Agente Reductor:



Agente Oxidante:
Agente Reductor:

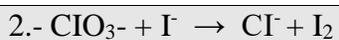


Agente Oxidante:
Agente Reductor:

ÍTEM IV.- Escriba las semireacciones presentes en cada ecuación. Luego iguale la cantidad de electrones liberados y aceptados. (3 pto c/u) (Total Ítem 6 puntos)



--



--

ÍTEM V: Responde las preguntas en relación al trabajado en las guías, clases y la evaluación (1 pto c/u) (Total 4 puntos)

1.- ¿Qué he logrado aprender?	2.- ¿Cómo lo he aprendido?
3.- ¿Qué te ha resultado más fácil? ¿Qué te ha resultado más difícil?	4.- ¿Cómo puedo mejorar?