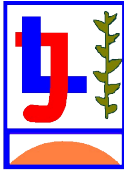


NOMBRE:		<b>EXAMEN DE QUÍMICA</b>  <b>3<sup>er</sup> CBU</b> <b>3 de Julio 2019</b>	CALIFICACIÓN ESCRITO.	
APELLIDO:			CALIFICACIÓN ORAL.	
Puntaje Ejercicio 1			<b>FALLO</b>	
Puntaje Ejercicio 2				
Puntaje Ejercicio 3				
Puntaje Ejercicio 4				
EJERCICIO 1.		Puntaje 3 puntos.		
<p>Se consideran los siguientes sistemas:</p> <p style="text-align: center;"><b>I) Azúcar, limaduras de hierro y pedregullo.</b>  <b>II) Agua y sal disuelta</b></p> <p>a) Clasifica ambos sistemas en homogéneos y/o heterogéneos. Explica.  b) Explica como separarías las fases del sistema que clasificaste como heterogéneo.  c) En el sistema II) se disolvieron 22,2 g de sal en 60 mL de agua a 50°C. Calcula el coeficiente de solubilidad de esta sal a 50°C. ¿Porqué este sistema es una solución?</p>				
EJERCICIO 2.		Puntaje 3 puntos.		
<p>Se consideran las siguientes especies químicas: <math>_{11}\text{Na}</math>      <math>_{17}\text{Cl}</math></p> <p>a) Realiza la representación de Lewis para cada una.  b) ¿Qué tipo de enlace químico las une? Justifica  c) Representa el enlace.</p>				
EJERCICIO 3.		Puntaje 3 puntos.		
<p>a) Escribe el nombre de los siguientes compuestos: <b>i) MgO    ii) Na<sub>2</sub>O    iii) CO<sub>2</sub>    iv) Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub></b>  b) Formula los siguientes compuestos: <b>i) Óxido de aluminio    ii) Óxido de calcio    iii) Dióxido de azufre</b>  c) Clasifica cada compuesto de la parte a) y b) como óxido básico u óxido ácido. Justifica</p>				
EJERCICIO 4.		Puntaje 3 puntos.		
<p>Un elemento de la tabla periódica de los elementos se encuentra en el <b>grupo VA período 3:</b></p> <p>a) Indica el número atómico, realiza la distribución electrónica e indica el símbolo químico.  b) Indica el número de protones, el número de electrones y el número de neutrones de este átomo sabiendo que <math>^{31}\text{X}</math>.  c) ¿Porqué el <math>^{34}_{17}\text{Cl}</math> y el <math>^{35}_{17}\text{Cl}</math> son isótopos?</p>				