

NOMBRE:		<b>EXAMEN DE QUÍMICA</b>  <b>3<sup>er</sup> CBU</b> <b>17 de Setiembre 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.

Se consideran los siguientes sistemas:

- I) Sal, pedregullo y limaduras de hierro**  
**II) Vino**

- Clasifica ambos sistemas en homogéneos y/o heterogéneos. Explica.
- Explica como separarías los componentes del sistema que clasificaste como homogéneo.
- En un recipiente se disuelven 15 g de azúcar con 150 mL de agua a determinada temperatura. Calcula el coeficiente de solubilidad del azúcar.

**EJERCICIO 2.**

Puntaje 3 puntos.

 Un elemento de la tabla periódica de los elementos se encuentra en el **grupo VIA período 3**:

- Indica el número atómico, realiza la distribución electrónica e indica el símbolo químico.
- Indica el número de protones, el número de electrones y el número de neutrones de este átomo sabiendo que  $^{32}\text{X}$ .
- ¿Por qué el  $^{14}_8\text{O}$  y el  $^{14}_6\text{C}$  son isóbaros?

**EJERCICIO 3.**

Puntaje 3 puntos.

- Escribe el nombre de los siguientes compuestos: **i) Na<sub>2</sub>O** **ii) CaO** **iii) SO<sub>2</sub>** **iv) I<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**
- Formula los siguientes compuestos: **i) Óxido de manganeso** **ii) Monóxido de di Flúor**
- Clasifica cada compuesto de la parte a) y b) como óxido básico u óxido ácido. Justifica

**EJERCICIO 4.**

Puntaje 3 puntos.

 Se consideran las siguientes especies químicas:  $^3\text{Li}$   $^{17}\text{Cl}$ 

- Realiza la representación de Lewis para cada una.
- ¿Qué tipo de enlace químico las une? Justifica
- Representa el enlace.