

NOMBRE:		EXAMEN DE QUÍMICA  3^{er} CBU 25 de Noviembre 2019	CALIFICACIÓN ESCRITO.	
APELLIDO:			CALIFICACIÓN ORAL.	
Puntaje Ejercicio 1			FALLO	
Puntaje Ejercicio 2				
Puntaje Ejercicio 3				
Puntaje Ejercicio 4				

EJERCICIO 1.

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.

EJERCICIO 2.

Se consideran los siguientes sistemas materiales:

- Limaduras de hierro, Agua y Sal disuelta.
- Harina y azúcar.

- Clasifica ambos sistemas según el número de fases. Justifica.
- Realiza la separación de fases del sistema i).
- Se sabe que a 25°C se pueden disolver 34 g de cloruro de potasio en 100 mL de agua. Calcula que cantidad de cloruro de potasio se podrá disolver en 80 mL de agua. ¿Es una solución saturada o insaturada? Justifica.

EJERCICIO 3.

- Escribe el nombre de los siguientes óxidos: i) CaO ii) CO_2 iii) MnO iv) I_2O_5
- Escribe la fórmula de los siguientes compuestos: i) **Óxido de Sodio**
ii) **Dióxido de Azufre**

EJERCICIO 4.

a) Completa la siguiente tabla:

Símbolo	Elemento	Z	A	p ⁺	e ⁻	nº	Grupo	Período
		25	55		25			
				12	12			
					13	14	IIIA	3

- Realiza la distribución electrónica del átomo que tiene número atómico 13.
- ¿Qué son los isótopos?