



Rúbrica de calificación

FECHA DE ENTREGA: lunes 15 de mayo del 2025

HORA DE ENTREGA: 10H00

Entregar de manera física

Nombre:

TIEMPO ESTIMADO DEL 120 min

TEMA: Ejercicios de la unidad 1 y 2

INDICACIONES:

- Realizar el deber a mano escrita (realizar con esfero, letra clara)
- Revisar ortografía
- Realizar la actividad considerando la rúbrica de calificación

Calificación

TALLER:

LECCIÓN:

NOTA TOTAL:

RÚBRICA DE CALIFICACIÓN:

Aspecto	Calificación	Observaciones
Desarrollo de los ejercicios A y B	7	Cada literal tiene un valor de 1 punto
Lección	3	Lección escrita día lunes: Preguntas: 2 preguntas con un valor de 1.5 puntos cada una. Tiempo estimado: 2 minutos.
TOTAL	10	

ACTIVIDAD

A) Reconocer las propiedades periódicas (radio atómico, electronegatividad y carácter metálico) entre los siguientes elementos.

Ejercicio	Elemento		Elemento
1	Hierro	VS	Carbono
2	Calcio		Boro
3	Sodio		Magnesio
4	Níquel		Cloro

B) Convertir 500 g de etanol (C₂H₅OH) a moles.

C) Convertir 0.75 mol de dióxido de carbono (CO₂) a gramos.

D) Un barril de 100 litros tiene 88 lb de petróleo. Determinar: a) La densidad del petróleo en g/cm³

b) La densidad del petróleo en lb/pe³

c) La densidad del petróleo en Kg/m³

d) El peso específico del petróleo en N/m³

e) Si el petróleo se encuentra a una temperatura de 283 K y su temperatura de ebullición es de 200 °C, ¿cuántos grados Fahrenheit aumentará para llegar a su temperatura de ebullición?

E) Completar la tabla considerando realizar todos los cálculos correspondientes

Símbolo	Elemento	Número másico	Número atómico	Carga	Neutrones	Electrones
Zn		65	30	0		
		122		0	71	
			9			11
			6	-2	6	

F) Realizar la configuración electrónica y hallar los números cuánticos de los siguientes compuestos.

Kr: Z=36

Te: Z=52