



GUIA DE OBSERVACION PARA QUIMICA

<b>NOMBRE DE LA MATERIA:</b> QUIMICA	<b>GRUPO:</b> 102-B
	<b>INSTITUTO:</b> ITSSAT
<b>PROFESOR:</b> JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ	<b>UNIDAD:</b> 2
<b>ALUMNO:</b> ARREZ CARBAJAL KEVIN JOSUE	<b>FECHA DE APLICACIÓN:</b> 22 /10/2025

NO	CARACTERISTICAS DEL PRODUCTO A EVALUAR	REGISTRO DE CUMPLIMIENTO			OBSERVACIONES
		SI	NO	NA	
1	APLICO LA SEGURIDAD E HIGIENE EN EL DESARROLLO DE LA PRACTICA	X			
2	PRESENTA SU MANUAL DE LABORATORIO	X			
3	CUMPLIO CON LOS LINEAMIENTOS DEL REGLAMENTO INTERNO DEL LABORATORIO	X			
4	TRABAJARON EN EQUIPO EN FORMA COORDINADA	X			
5	ENTREGARON EL REPORTE DE MANERA ADECUADA EN TIEMPO Y FORMA ESTABLECIDO POR EL DOCENTE	X			
6	OBTUVIERON LOS RESULTADOS ESPERADOS DE ACUERDO A LOS OBJETIVOS DE LA PRACTICA	X			
7	UTILIZARON CORRECTAMENTE LOS EQUIPOS Y MATERIALES	X			
8	EL REPORTE LO ENTREGO LIMPIO Y ORDENADO	X			
	<b>TOTAL</b>	95			



**INSTRUMENTO DE EVALUACION**

**LISTA DE COTEJO PARA EVALUAR REPORTE CON EVIDENCIAS**

<b>NOMBRE DE LA MATERIA:</b> QUIMICA		<b>GRUPO:</b> 102-B
<b>INSTITUTO:</b> ITSSAT		
<b>PROFESOR:</b> JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ		<b>UNIDAD:</b> 2
<b>ALUMNO:</b> ARREZ CARBAJAL KEVIN JOSUE		<b>FECHA DE APLICACIÓN:</b> 22 /10/2025

NO	CARACTERISTICAS DEL PRODUCTO A EVALUAR	REGISTRO DE CUMPLIMIENTO			OBSERVACIONES
		SI	NO	NA	
1	INVESTIGO LOS CONCEPTOS REQUERIDOS	X			
2	DEFINIO EN FORMA CORRECTA EL CONTENIDO	X			
3	REALIZO SU TRABAJO A MANO	X			
4	ES UN TRABAJO LIMPIO Y ORDENADO	X			
5	LO ENTREGO EN TIEMPO Y FORMA	X			
	<b>TOTAL</b>	94			



## INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA

DOCENTE: JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ  
 ALUMNO: Ayer, Carmen LARA MARQUEZ  
 MATERIA: QUÍMICA  
 EXAMEN: UNIDAD 2



GRUPO: 1015	FECHA: 21 de Octubre del 2025	ACIERTOS: 37/40	CALF: 32/33
CALIF FINAL:		TEMAS: 5/5	ACT: 13/13

- ¿Qué es la afinidad electrónica?, ¿De qué forma libera energía?, ¿Cuál es el signo de la energía?
- ¿Qué unidades maneja?, ¿Cuál es la importancia de la afinidad electrónica?
- ¿Qué es la carga nuclear efectiva?
- ¿Cómo se calcula la diferencia entre la carga nuclear total y el efecto de apantallamiento?
- ¿Qué es el efecto pantalla?, ¿Qué es la carga nuclear?, ¿Constante de apantallamiento?
- ¿Cómo influye el radio atómico, energía de ionización en las propiedades atómicas?
- Describe los siguientes conceptos: no metales, metales, metaloides, periodo, casilla, número atómico, elemento, bloque

## RELACIONA LAS COLUMNAS

a) Utilizado como patrón monetario internacional, en joyería y en equipo científico.	(d) Cobre
b) Son bioelementos esenciales que forman la materia viva y son importantes en la industria.	(f) Hidrógeno
c) Un elemento raro utilizado como combustible nuclear y para la producción de energía.	(b) Carbono, nitrógeno y oxígeno
d) Fundamental por su uso como conductor eléctrico y en la fabricación de aleaciones como el latón y el bronce.	(g) Hierro
e) Crucial para la fabricación de baterías y otras tecnologías.	(c) Uranio
f) Se usa en la producción de amoníaco, la síntesis de metanol y el refinado de petróleo.	(a) Oro
g) Esencial para la industria, la fabricación de acero, cemento y fundiciones.	(e) Litio

## COMPLETA EL CUADRO CON LO QUE SE PIDE

	Definición	Características	Propósito	Variaciones
Radio atómico	distancia entre el núcleo del atomo y su electron más externo	disminuye con <del>distancia</del> y es a base de un solo enlace	determina el tamaño de un atomo	↑ Períodos ↑ Grupos
Radio covalente	la mitad de la distancia entre los nucleos de dos atomos en un enlace covalente	mitad la distancia entre uno o mas enlaces	determina cual es la longitud de un enlace entre los	Depende del numero de atomos y/o enlaces
Radio iónico	distancia entre el nucleo y el electron más externo de un ion	Diferencia de periodos disminuye en grupos	determina la longitud de un enlace iónico	Varia dependiendo del enlace fuerte

energía por la cual llevamos a cabo el siguiente proceso por el cual tenemos  $\frac{1}{2}$  mas reactivos y formamos un solo producto  $O \rightarrow P$

2. Mediante energía calorífica  $\rightarrow$  atracción del electrón al atomo  
3. Si la energía es negativa ( $\Delta H < 0$ ), si recibe os exotícos ( $\Delta H^{\circ} < 0$ )

4. Kilojoules por mol (kJ/mol) o electronvoltios (eV).

5. Mediante ella podemos crear sustancias / productos, y saber el tipo de enlace.

6. Es la carga nuclear neta de un atomo.

7.  $Z_{eff} = Z - \sigma$    
 $Z = \text{carga nuclear total}$   
 $\sigma = \text{constante de apantallamiento}$

8. Es un fenómeno físico en el cual la carga eléctrica de los electrones y de los átomos se reduce.

9. La carga total de un atomo, definido por los protones.

10. Es el nombre que recibe el valor correspondiente al efecto pauli

11. Afecta los enlaces y reacciones químicas, al igual que la estabilidad de los iones.

• No metales: objetos que no son metálicos, no tienen sus características ni propiedades químicas.

• Metales: objetos resistentes, conductores y p

• Número atómico: peso total del elemento; correspondiente a un atomo.

• Elemento: Es la abreviación del elemento químico.

• Período: columna donde se encuentra el elemento.

• Casilla: fila donde se encuentra el elemento.

• Bloque: Familia de elementos que comparten similitudes.

• Metaloides: metales más versátiles.



