



**TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO**

GUIA DE OBSERVACION PARA QUIMICA

NOMBRE DE LA MATERIA: QUIMICA	GRUPO: 102-B
	INSTITUTO: ITSSAT
PROFESOR: JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ	UNIDAD: 2
ALUMNO: ARREZ CARBAJAL KEVIN JOSUE	FECHA DE APLICACIÓN: 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			
	TOTAL	95			



INSTRUMENTO DE EVALUACION

LISTA DE COTEJO PARA EVALUAR REPORTE CON EVIDENCIAS

NOMBRE DE LA MATERIA: QUIMICA	GRUPO: 102-B
	INSTITUTO: ITSSAT
PROFESOR: JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ	UNIDAD: 2
ALUMNO: ARREZ CARBAJAL KEVIN JOSUE	FECHA DE APLICACIÓN: 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			
	TOTAL	94			



INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA

DOCENTE: JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ

ALUMNO: *Andrés Cornejo Horta José*

MATERIA: QUIMICA

EXAMEN: UNIDAD 2



GRUPO: 102B

FECHA:

21 de Octubre del 2025

ACIERTOS: *32/40*

CALF: *32%*

CALIF FINAL:

TEMAS: *5/5*

ACT: *13/13*

¿Que es la afinidad electrónica?, ¿De que forma libera energía?, ¿Cual es el signo de la energía?

¿Que unidades maneja?, ¿Cual es la importancia de la afinidad electrónica?

¿Qué es la carga nuclear efectiva?

¿Como 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?

¿Como influye el radio atómico, energía de ionización en las propiedades atómicas?

Describe los siguientes conceptos: no metales, metales, metaloides, periodo, casilla, numero atomico, 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) Hidrogeno
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 atomico	Distancia entre el núcleo del átomo y su electrón más externo	Disminuye en periodos y aumenta en grupos	Determina el tamaño de un átomo	Varía dependiendo del número de electrones
Radio covalente	La mitad de la distancia entre los núcleos de dos átomos en un enlace covalente	Disminuye en periodos y aumenta en grupos	Determina el tamaño de un enlace covalente	Depende del número de átomos y/o enlaces
Radio iónico	Distancia entre el núcleo y el electrón más externo de un ion	Disminuye en periodos y aumenta en grupos	Determina el tamaño de un ion	Varía dependiendo del número de electrones

- Energía por la cual llevamos a cabo el siguiente proceso:
1. El proceso por el cual juntamos 2 o más reactivos y formamos un solo producto $Q \rightarrow P$
 2. Mediante energía calorífica \rightarrow atracción del electrón al átomo.
 3. Si libera energía es negativo ($\Delta H < 0$), si recibe es positivo ($\Delta H > 0$)
 4. Mide en kJ/mol o Electronegativos (eV).
 5. Mediante ella podemos crear sustancias / productos y saber el tipo de enlace.
 6. Es la carga nuclear neta de un átomo.
 7. $Z_{\text{eff}} = Z - \sigma$
 Z_{eff} = carga nuclear efectiva
 Z = carga nuclear total
 σ = 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 átomo, definida por los protones.
 10. Es el nombre que recibe el valor correspondiente al efecto pantalla.
 11. Afecta los enlaces y reacciones químicas, al igual que la estabilidad de los iones.

- No metales: objetos que no son metálicos, es decir no tienen sus características ni propiedades químicas.
- Metales: objetos resistentes, conductores y p.
- Número atómico: peso total del elemento, correspondiente a un átomo.
- 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.



