



INSTRUMENTO DE EVALUACION

LISTA DE COTEJO PARA EVALUAR REPORTE CON EVIDENCIAS

NOMBRE DE LA MATERIA: QUIMICA	GRUPO: 101-C
	INSTITUTO: ITSSAT
PROFESOR: JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ	UNIDAD: 2
ALUMNO: BELLI ARRES LUIS MAURI	FECHA DE APLICACIÓN: 31 /10/2023

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		ENTREGA CON UN DIA DE DIFERENCIA



TECNOLÓGICO
NACIONAL DE MÉXICO

GUIA DE OBSERVACION PARA QUIMICA

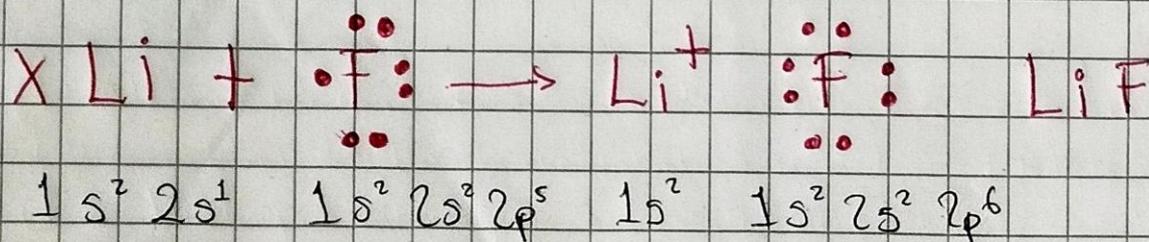
NOMBRE DE LA MATERIA: QUIMICA	GRUPO: 101C
	INSTITUTO: ITSSAT
PROFESOR: JOSE DEL CARMEN LARA MARQUEZ	UNIDAD: 2
ALUMNO: BELLI ARRES LUIS MAURI	FECHA DE APLICACIÓN: 31/10/2023

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	90			

2.5- Enlace iónico

El enlace iónico ocurre cuando hay transferencia completa de electrones de un átomo a otro. El átomo que pierde electrones se transforma en ion positivo o catión, y el que acepta se convierte en ion negativo o anión. El número de electrones perdidos o ganados determina la valencia o número de oxidación del elemento. En este enlace los átomos se mantienen unidos debido a la atracción electrostática. A este enlace se le conoce también como enlace electrovalente.

La fuerza electrostática que une a los iones en un compuesto iónico se denomina enlace iónico. Por ejemplo, la reacción entre litio y flúor produce fluoruro de litio, un polvo blanco venenoso que se usa para disminuir el punto de fusión de la soldadura y en la fabricación de cerámica. La configuración electrónica del litio es $1s^2 2s^1$ y la del flúor es $1s^2 2s^2 2p^5$. Cuando estos átomos entran en contacto, el electrón de valencia $2s^1$ del litio se transfiere al átomo de flúor. Al usar los símbolos de puntos de Lewis, la reacción se representa como:



Numerosas reacciones comunes llevan a la formación de enlaces iónicos. Por ejemplo, la combustión de calcio en oxígeno de calcio:

$$2 \text{Ca(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{CaO(s)}$$

Supongan que la molécula diatómica de oxígeno O_2 , se separa primero en átomos de oxígeno. Entonces, se puede representar la reacción con los símbolos de Lewis.

Química "Unidad 2"

2.3 Clasificación de los Enlaces Químicos.

llamamos enlaces químicos a la fuerza por la que los átomos de un compuesto se mantienen unidos. Se trata de fuerzas electromagnéticas que, como dan lugar a diferentes tipos de enlaces químicos.

¿Por qué se forma un enlace químico?

Un átomo está formado por un núcleo rodeado de electrones, que tienen carga negativa. Al tener cargas opuestas, estas dos partes del átomo se atraen entre ellas. Sin embargo, por esta misma razón los electrones también se ven atraídos hacia los núcleos de otros átomos.

Regla del Octeto

Los átomos tienden a formar enlaces químicos porque cuando se unen a otros átomos alcanzan una situación más estable, es decir, la que les supone un consumo de energía menor. Esto ocurre cuando el número de electrones de su último nivel es igual a ocho, lo que se conoce como la regla del octeto. Es cierto que no es una norma que se pueda aplicar a todos los átomos, pero sí a la mayoría.

Para cumplir con la regla del octeto, los átomos pueden ceder electrones, ganarlos o incluso compartirlos con otro átomo. Como resultado se obtienen varios tipos de enlaces químicos distintos.

Tipos de enlaces químicos: Características y Propiedades.

Los principales tipos de enlaces químicos entre átomos son tres: enlaces iónicos, covalentes y metálicos. Se trata de enlaces fuertes y duraderos, que unen a un átomo con otros átomos o grupo de átomos. El tipo de enlace que se genere influirá fuertemente en las propiedades de los compuestos químicos formados: