

DOCENTE: PROFESOR NEIL H. CRUZ M.	ASIGNATURA: QUÍMICA.	GRADO - CURSO: 701, 702, 703.
CORREO: neil.cruz@iedtecnicointernacional.edu.co	1. TEMA: CARACTERÍSTICAS QUÍMICAS.	
CÓDIGO: III - 03-10-01-2021	FECHA DE ENTREGA: 1 DE OCTUBRE DE 2021.	

I. INTRODUCCIÓN:

CORDIAL SALUDO, ESPERO QUE SE ENCUENTREN BIEN DE SALUD Y EN UNIÓN CON SUS SERES QUERIDOS. LES DESEO BUENA DISPOSICIÓN Y OPTIMISMO. LOS ANIMO A SEGUIR CON BUEN INTERÉS, EN ARAS DE QUE ESTA SITUACIÓN TERMINE PRONTO Y VOLVAMOS A ENCONTRARNOS NUEVAMENTE EN NUESTRA INSTITUCIÓN.

CONSULTAR CADA UNO DE LOS CONCEPTOS GENERALES, RESOLVER Y RESPONDER LAS PREGUNTAS A CONTINUACIÓN (EN ACTIVIDADES), EXPLICAR Y DIBUJAR CON EJEMPLOS: A MANO, CON LETRA Y DIBUJOS CLAROS Y LEGIBLES, COLORES Y PARTES EN CADA DIBUJO. (**NO IMPRESOS**).

II. CONCEPTUALIZACIÓN:

1. DESEMPEÑO PARA EVALUAR:

Identifica y conceptúa sobre Electrones de valencia y Electronegatividad.

2. CONCEPTOS GENERALES:

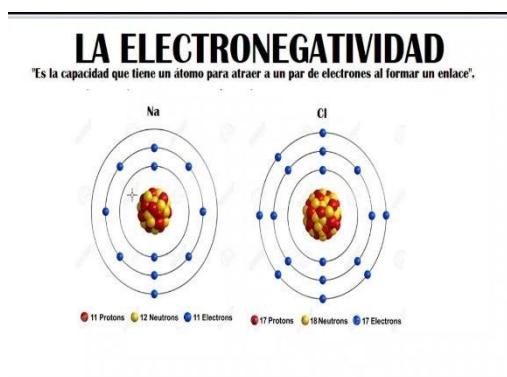
- 2.1. Electronegatividad.
- 2.2. Estructura de Lewis.

III. ACTIVIDADES POR DESARROLLAR:

1. LECTURA: “ELECTRONEGATIVIDAD Y ESTRUCTURAS DE LEWIS”.

La
que
sí los
un
se

perder
(como



electronegatividad de un elemento es la capacidad tiene un átomo de dicho elemento para atraer hacia electrones, cuando forma parte de un compuesto. Si átomo tiene una gran tendencia a atraer electrones dice que es muy electronegativo (como los elementos próximos al flúor) y si su tendencia es a esos electrones se dice que es muy electropositivo los elementos alcalinos).

DOCENTE: PROFESOR NEIL H. CRUZ M.	ASIGNATURA: QUÍMICA.	GRADO - CURSO: 701, 702, 703.
CORREO: neil.cruz@iedtecnicointernacional.edu.co	1. TEMA: CARACTERÍSTICAS QUÍMICAS.	
CÓDIGO: III - 03-10-01-2021	FECHA DE ENTREGA: 1 DE OCTUBRE DE 2021.	

GRUPO	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
# electrones de Valencia	1	2	3	4	5	6	7	8
ELEMENTOS	H•	Be••	B••	C••	N••	O••	F••	Ne••
	Li•	Mg••	Al••	Si••	P••	S••	Cl••	Ar••
	Na•	Ca••	Ga••	Ge••	As••	Se••	Br••	Kr••
	K•	Sr••	In••	Sn••	Sb••	Te••	I••	Xe••
	Rb•	Ba••	Ta••	Pb••	Bi••	Po••	At••	Rn••

La estructura de Lewis, también llamada diagrama de punto y raya diagonal, modelo de Lewis, diagrama de valencia o regla de octeto, es una representación gráfica que muestra los pares de electrones en guiones o puntos de enlaces entre los átomos. Las estructuras de Lewis muestran los diferentes átomos de una determinada causa usando su símbolo químico y líneas que se trazan entre los átomos que se unen entre sí. Representan también si entre los átomos existen enlaces simples, dobles o triples. En ocasiones, para representar cada enlace, se usan pares de puntos en vez de líneas. Los electrones apartados

(los que no participan en los enlaces) se representan mediante una línea o con un par de puntos, y se colocan alrededor de los átomos a los que pertenece. Este modelo fue propuesto por Gilbert Newton Lewis quién lo introdujo por primera vez en 1916.

SEGÚN LA LECTURA:

- ¿Cuál es la relación entre la electronegatividad y las estructuras de Lewis? Explique con ejemplos de elementos químicos y posibles enlaces, como se pueden formar a partir de los valores de electronegatividad, y sus posibles estructuras electrónicas.
- Dibuje un ejemplo de cada tipo de enlace, donde se observe y explique las estructuras de Lewis en cada elemento químico que conforma la molécula, sus electrones de valencia y valores de electronegatividad, cuya diferencia permite la estabilidad de los enlaces presentados.

IV. AUTOEVALUACIÓN:

Cualitativa: Estudiantes describan: ¿qué aprendieron?, ¿qué se les facilitó?, ¿qué se les dificultó?, ¿necesitan refuerzo?