



TALLERES	Código: GA-FI-F-25	Versión: 2	Página 1 de 4
-----------------	---------------------------	-------------------	----------------------

AUSENCIA		PERIODO		PLAN DE MEJORA	X	RECUPERACIÓN	
FECHA				PERIODO	2°		
NOMBRE DEL ESTUDIANTE							
GRADO		Décimo		GRUPO			1, 2 y P3
DOCENTE		Anderson A. Clavijo Cortés		ASIGNATURA			Química

I. COMPETENCIA

Uso comprensivo del conocimiento científico.

II. ACTIVIDADES:

- .1. Taller de preguntas de selección múltiple con única respuesta (TIPO I), tomado con fines didácticos y pedagógicos de los manuales de instruimos.
2. El taller debe ser resuelto en las hojas y anexarle la sustentación de la respuesta.
3. El taller se resuelve individualmente.
4. El taller se debe entregar en las fechas establecidas desde Coordinación académica.

III. ACTIVIDADES DE EVALUACIÓN

Sustentación escrita.

IV. METODOLOGÍA DE TRABAJO

- El taller se descarga de la plataforma TEAMS.
- El estudiante empieza a resolver en su hogar y va consultando los diferentes recursos que el docente le ha compartido.

V. BIBLIOGRAFÍA

Pruebas Instruimos del segundo período año 2014. Grado Décimo

VI. PORCENTAJE DE VALORACIÓN.

De acuerdo al valor establecido para un plan de mejora según el SIE.

VII. CONDICIONES DE ENTREGA AL DOCENTE.

- Resuelto en hojas tamaño block.
- Buena presentación.
- Se debe sustentar por escrito cada elección.

Con base en la siguiente información conteste las preguntas 73 a 77.

En la figura se muestran las representaciones de átomos diferentes por medio de figuras geométricas de lados curvos y rectos, donde éstos últimos representan los electrones de valencia de cada uno, que precisamente son los que les permiten formar enlaces



73. Según esto, los elementos del mismo grupo son:

- A. A y B
- B. D y F
- C. C y E
- D. todos son de grupos diferentes.

La estructura de Lewis se usa para saber la cantidad de electrones de valencia de un elemento que interactúan con otros o entre su misma especie, formando enlaces ya sean simples, dobles o triples; estos se encuentran íntimamente en relación con los enlaces químicos entre las moléculas, su geometría molecular y la distancia que hay entre cada enlace formado. Así, para la molécula del agua, se tiene que la estructura de Lewis es:



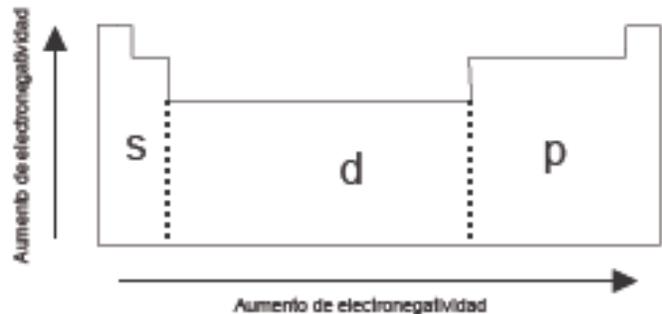
Cumple ley del Octeto

74. El tipo de enlace que une la molécula diatómica (O_2) teniendo en cuenta la ley del Octeto debe ser

- A. iónico.
- B. covalente simple.
- C. covalente doble.
- D. covalente triple.

75. De los siguientes compuestos, cuyos enlaces son todos simples, el único en el cual el elemento F cumple con la ley del octeto es

- A. FA_2
- B. F_2B
- C. FC_3
- D. FE_3



Los enlaces entre elementos se catalogan entre polares y no polares. Los polares son los que se forman entre elementos cuya diferencia de electronegatividad es más significativa.

76. Si los átomos A, B, C, D, E y F pertenecen a los elementos representativos de la tabla periódica, es decir, sus configuraciones electrónicas terminan en s y p, entonces de los siguientes enlaces el más polar es:

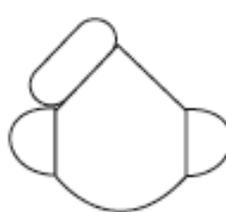
- A. FD
- B. FC
- C. AD
- D. BE

77. De las siguientes estructuras la que representa correctamente el compuesto EDC_2 es:

A.



B.



C.



D.



De acuerdo con la siguiente información, responde las preguntas 78 y 79.

En la siguiente tabla se muestra la electronegatividad de algunos elementos de los grupos IA y VIIA

Período \ Grupo	IA	VIIA
1	Litio 0,98	Flúor 4,00
2	Sodio 0,93	Cloro 3,16

Las propiedades físicas de los compuestos iónicos que se forman entre ellos se presentan a continuación:

Nombre	Fórmula	Masa molecular	Características generales	Punto de fusión	Punto de ebullición
Cloruro de litio	LiCl	42,4	Sólido blanco, delcuescente	614 °C	1360 °C
Fluoruro de litio	LiF	25,94	Sólido blanco	870 °C	1670 °C
Cloruro de sodio	NaCl	58,45	Sólido incoloro o blanco	800 °C	1413 °C
Fluoruro de sodio	NaF	42	Mineral llamado villaumitia	992 °C

78. De los datos consignados en la tabla se puede inferir que

- las temperaturas de fusión y ebullición aumentan cuando aumenta la diferencia de electronegatividad
- las temperaturas de fusión y ebullición disminuyen cuando aumenta la diferencia de electronegatividad
- la masa molecular aumenta cuando aumenta la diferencia de electronegatividad
- la electronegatividad disminuye cuando aumenta la masa atómica de los elementos

