

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ		
	Proceso: GESTION CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: PLAN DE APOYO		Versión 01	Página
FECHA: Noviembre/2015	PERIODO: 2	CLEI: 6	
ÁREA: QUÍMICA			
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:			
Docente: MARIELA GARCÍA LONDOÑO			

1. Qué dice la regla del octeto? Para qué le sirve a un átomo esta regla?
 2. Qué es un enlace químico?
 - 3.Cuál es la capa de valencia en un átomo?
 4. Cuáles son los electrones de valencia?
 5. Cuáles electrones se representan en la estructura de Lewis?
 6. De qué forma se representa la estructura de Lewis en un átomo?
 7. Qué son los iones?
 8. Cómo se llaman los iones positivos? Cómo se forman?
 9. Cómo se llaman los iones negativos? Cómo se forman?
 10. Qué es un enlace iónico?
 11. Qué es un enlace covalente?
 12. Qué es la electronegatividad?
 13. Según la electronegatividad de los elementos, cómo se sabe si un enlace es iónico o covalente?
14. Completa la siguiente tabla.

ELEMENTO	SÍMBOLO	Z	configuración electrónica resumida	configuración electrónica resumida	Electrones de VALENCIA	Estructura de LEWIS
Fósforo						
Selenio						
Radio						
Plomo						
Cesio						
Cromo						
Silicio						
Boro						

15. El enlace químico es el resultado de la interacción de los electrones de la capa de valencia de dos o más átomos los cuales se representan mediante la estructura de Lewis.
El enlace origina una fuerza que mantiene unidos a los átomos y se realiza por transferencia de electrones o por compartición de los mismos, para lograr una estabilidad, aplicando la regla del octeto.

La regla del octeto consiste en:

- a. Compartir electrones
- b. Regalar y recibir electrones
- c. Tener ocho electrones en la capa de valencia
- d. Alcanzar estabilidad

16. La capa de valencia es:
- El enlace químico
 - La estructura de Lewis
 - La cantidad de electrones del átomo
 - El último nivel de energía
17. Señala la respuesta incorrecta. La estructura de Lewis...
- Representa con puntos los electrones de valencia
 - Muestra el total de electrones del elemento
 - Rodea el símbolo del elemento con **X**
 - Muestra los electrones desapareados
18. El átomo de cloro (Cl), posee una distribución electrónica condensada: 2.8.7. Cuántos puntos o equis lleva la estructura de Lewis?
- a. 2 b. 8 c. 7 d. 17

ENLACES IONICO Y COVALENTE

El enlace iónico se forma cuando un elemento con tendencia a ganar electrones reacciona con otro elemento que pierde electrones. En el enlace iónico se forman iones positivos y negativos
En el enlace covalente se comparten electrones entre los átomos; en el enlace sencillo se comparte un par de electrones, en el doble 2 pares de electrones, en el triple 3 pares de electrones

19. Los iones se forman cuando:
- Se comparten electrones
 - Se ceden, se reciben o se comparten electrones
 - Se ceden o se reciben electrones
 - b y c son correctas
20. Los iones son:
- Cationes y electrones b. Neutrones y aniones
 - Electrones y protones d. Aniones y cationes
21. El átomo que pierde electrones:
- Queda cargado positivamente
 - Queda neutro
 - Queda cargado negativamente
 - No se afecta
22. Los electrones en el enlace covalente se comparten para...
- Formar cationes
 - Formar aniones
 - Tener ocho electrones en la capa de valencia
 - Completar la estructura de Lewis