

Código: GA-F020 Versión: 1

Vigencia: 30/03/2020

GUÍA DE CLASES

Asignatura: Química Grado: 10 Contenido: Enlace químico Aprendizaje: Identificar los diferentes clases de enlace en la formación de compuestos. Saberes Previos: Metales, no metales, metaloides; electronegatividad y regla del octeto. Actividades **Fases** Recursos Desempeños Un saludo afectuoso a los estudiantes y a todas las familias. En esta guía de aprendizaje trabajarás sobre conceptos y formación de enlaces químicos. Lee con atención y escribe en tu cuaderno los siguientes conceptos: 1. Enlace químico es la unión de dos o más elementos para formar compuestos. 2. Existen tres clases de enlace químico. a. Enlace iónico: Hay transferencia de electrones. Celular, Comprende los pasos a computador o seguir para realizar un Tablet con acceso enlace químico a internet. correctamente. b. Enlace covalente: Se comparten pares de electrones. Cuaderno de INICIO química, bolígrafo, tabla periódica. • Electrones del hidrógeno • Electrones del carbono



Código: GA-F020 Versión: 1 Vigencia: 30/03/2020

GUÍA DE CLASES

Asignatura: Quím	ica	Grado: 10	
Contenido: Enlace		Glado. 10	
	tificar los diferentes clases de enlace en la formación de compuestos.		
	Metales, no metales, metaloides; electronegatividad y regla del octeto.		
Subcies i ievios. i	victures, no metares, metarolices, electronegatividad y regia del octeto.		
Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
	c. Enlace metálico: Se comparten nubes de electrones.		
INICIO	3. los enlaces se presentan por las siguientes uniones: a. Enlace iónico: Metal + No metal b. Enlace covalente: No metal + No metal c. Enlace metálico: Metal + Metal		Identifica los
	Regla del Octeto O; 0-0 N; N=N A Según la cantidad de electrones compartidos el enlace covalente puede ser simple		diferentes tipos de enlace.
	 4. Según la cantidad de electrones compartidos, el enlace covalente puede ser simple, doble o triple. a. Si se comparten dos electrones es covalente simple b. Si se comparten 4 electrones es covalente doble c. Y si se comparten 6 electrones es covalente triple. 		



Código: GA-F020 Versión: 1

Vigencia: 30/03/2020

GUÍA DE CLASES

Asignatura: Química Grado: 10

Contenido: Enlace químico

Aprendizaje: Identificar los diferentes clases de enlace en la formación de compuestos.

Saberes Previos: Metales, no metales, metaloides; electronegatividad y regla del octeto.

Fases	Actividades	Recursos	Desempeños
DESARROLLO	Observa los siguientes videos sobre la formación de los diferentes enlaces químicos dando clic en los enlaces que se dan a continuación: https://youtu.be/85XmStwDdJo https://youtu.be/6sycXHKHYOY https://youtu.be/WnVFcnGvJ-Y https://youtu.be/C4mZpTEgdio https://youtu.be/luSzIG49tJA https://youtu.be/MtfUnu9upJA	Video de cómo se realizan los diferentes ejercicios de enlaces entre los elementos y como clasifica cada tipo de enlace en su cuaderno y posteriormente en Word para enviar por correo.	Realiza y clasifica los enlaces químicos adecuadamente.



Código: GA-F020 Versión: 1 Vigencia: 30/03/2020

GUÍA DE CLASES

Asignatura: Química		a	Grado: 10				
	Contenido: Enlace químico						
	Aprendizaje: Identificar los diferentes clases de enlace en la formación de compuestos.						
Saberes	Saberes Previos: Metales, no metales, metaloides; electronegatividad y regla del octeto.						
Fases		Actividades					
Fa	ses	Individual	Grupal				
CIERRE	DINAMICAS	Los estudiantes realizarán ejercicios de enlace químico en su cuaderno y posteriormente en Word propuestos por el educador donde demostraran su nivel de comprensión del tema.	Estos ejercicios los pueden los pueden analizar con sus compañeros usando internet o con su familia si les pueden colaborar.				
Evaluación (Heteroevaluación, Coevaluación, Autoevaluación) Clasificaran los enlaces como iónicos, covalentes o metálicos y los enviaran a los correo electrónico Jornada P.M: nobles argemiro@gmail.com Jornada A.M: Alfredo Llerena.		a los correo electrónico					
Biblic	https://es.wikipedia.org/wiki/Enlace_qu%C3%ADmico https://www.portaleducativo.net/primero-medio/51/enlace-quimico https://www.todamateria.com/enlaces-quimicos/						