

PROPÓSITO:

Que el estudiante identifique los tipos de enlaces químicos en diferentes compuestos para entender como los átomos logran la estabilidad electrónica

MOTIVACIÓN:

EXPLICACIÓN:

<https://drive.google.com/file/d/1wu-y43Eiu7Wh4ESUB...>

<http://www.educaplus.org/game/enlace-ionico>

EJERCICIOS:

ACTIVIDAD N° 1

Elabore un mapa conceptual que defina que es un enlace químico, sus clases y de ejemplos de los diferentes tipos de enlaces.

ACTIVIDAD N° 2

1. Resuelva las siguientes preguntas.

- a) ¿Qué es un enlace químico?
- b) ¿Qué nos dice la regla del octeto?
- c) ¿Cuántos electrones tienden a tener los átomos en su último nivel?
- d) ¿A qué se debe la formación de enlaces?
- e) ¿Cuáles son los dos tipos de enlaces?
- f) ¿Cuándo se presenta un enlace iónico?
- g) ¿Por qué se forma un enlace covalente?
- h) ¿Qué ocurrirían si no existieran los enlaces químicos?
- i) Escriba tres diferencias entre un enlace iónico y uno covalente.

EVALUACIÓN:

Tome evidencias de los siguientes ejercicios.

<https://www.cerebriti.com/juegos-de-ciencias/enlaces-quimicos-sjmo>

<https://www.cerebriti.com/juegos-de-ciencias/enlaces-quimikos>

Copie cada pregunta con sus respuestas y explicación respectiva.

<https://www.youtube.com/watch?v=uD5MLrVxj28>

BIBLIOGRAFÍA:

Brown T., LeMay Jr., Bursten B., Química. La ciencia central. Editorial Prentice Hall Hispanoamericana SA. 1998. Séptima edición

Umland J. y Bellama J. Química General. Editorial ITE Latin América. 2004. Tercera Edición.

<http://auladetecnologias.blogspot.com/2009/09/videos-sobre-enlaces-quimicos.html>

<http://blog.educastur.es/eureka/4%C2%BA-fyq/enlace-quimico/>