PROPÓSITO:

QUERIDO ESTUDIANTE, AL TERMINAR ESTA UNIDAD, ESTARÁS EN LA CAPACIDAD DE COMPRENDER LAS APLICACIONES DE LA TABLA PERIÓDICA Y SU RELACIÓN CON LOS DIFERENTES TIPOS DE ENLACE QUÍMICO Y SU IMPORTANCIA PARA LA VIDA.

MOTIVACIÓN:

Explora el siguiente link: IMPORTANCIA DEL ENLACE QUÍMICO y escribe tres conclusiones sobre lo que te parecio mas interesante.

EXPLICACIÓN:

SOBRE TABLA PERIÓDICA:

Ingresa y explora el siguiente link: http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/3e...

EXPLICACION 1: ELEMENTOS: Elabora una tabla donde se indique la diferencia de los metales y los no metales

EXPLICACION 2: CLASIFICACIÓN DE LOS ELEMENTOS:

a) Explica en que consiste la ley de las triadas y la ley de las octavas.

b) Explica como mendeliev ordeno la tabla periódica.

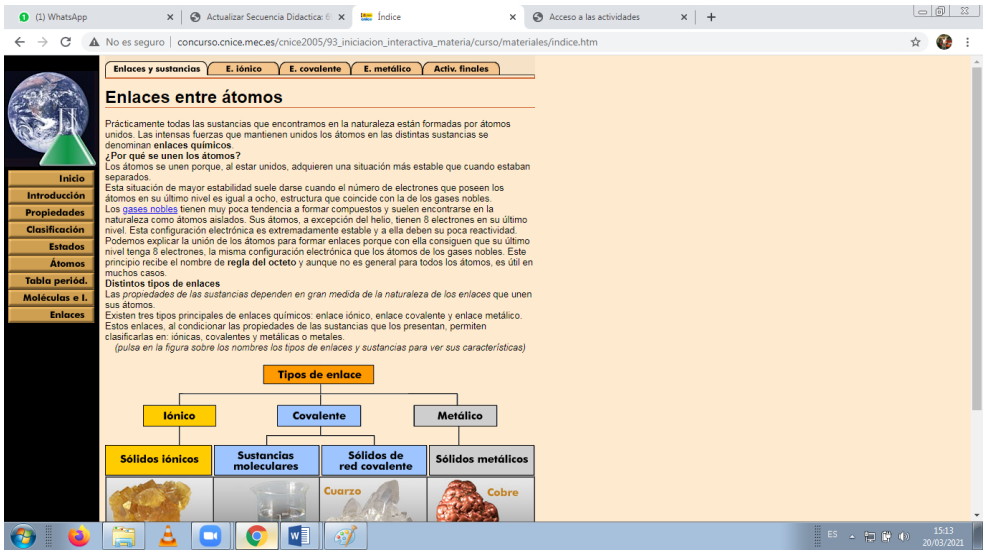
c) Explica la diferencia entre: átomo, molécula, ion y cristal.

EXPLICACION 3: ESTUDIOS DE LOS ELEMENTOS:

a) Explique en que consiste la regla del octeto.

b) Entra en el indice, ESTUDIO DE LOS ELEMENTOS y escribe una conclusión de cada subtema explicado allí.

Explora y estudia el siguiente link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci...



EXPLICACIÓN 4:

a) Ingresa al menú TABLA PERIÓDICA, lee y escribe 5 conclusiones de la explicación que aparece allí

b) Ingresa al menú PROPIEDADES PERIÓDICAS 1, explora y escribe 5 conclusiones.

c) Ingresa al menú PROPIEDADES PERIÓDICAS 2:

- Explica que es radio atómico y como aumenta y disminuye en la tabla periódica.

- Explica que es la electronegatividad y como aumenta y disminuye en la tabla periódica.

- Explica que es la afinidad electrónica y como aumenta y disminuye en la tabla periódica.

SOBRE ENLACE QUÍMICO:

Explora el link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... e ingresa al menú ENLACES:

EXPLICACIÓN 5: Elabora un mapa conceptual sobre los tipos de enlace.

EXPLICACIÓN 6: ENLACE IONICO: representa este enlace mediante un ejemplo.

EXPLICACIÓN 7: ENLACE COVALENTE: representa este enlace mediante un ejemplo.

EXPLICACIÓN 8: ENLACE METÁLICO: representa este enlace mediante un ejemplo.

EJERCICIOS:

1. Ingresa al link de la EXPLICACIÓN 1: http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/3e... y da clic en el menú EJERCICIOS: desarrolla los tres primeros que aparecen allí.

2. Ingresa al link de la EXPLICACIÓN 4: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... y desarrolla todas las actividades relacionadas con la tabla periódica.

3. Realiza todas las actividades relacionadas con enlace químico que se encuentran en el siguiente link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci...

EVALUACIÓN:

Ingresa al siguiente link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... menú ACTIVIDADES FINALES. desarrollarlas y escribe las en esta sección.

BIBLIOGRAFÍA:

http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/3e... TABLA PERIÓDICA Y ENLACE QUÍMICO Y EJERCICIOS.

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... TABLA PERIÓDICA Y ENLACE QUÍMICO.

http://www.quimicaweb.net/category/cidead/ SITIOS INTERACTIVOS DE QUÍMICA.

https://concepto.de/tabla-periodica/ https://es.m.wikipedia.org/wiki/Tabla_peri%C3%B3di...
https://inealpaquimica.jimdofree.com/recursos-dida...
https://www.nationalgeographic.com.es/ciencia/tabl...

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci...TABLA PERIODICA

ESTRUCTURA ATOMICA:

https://culturacientifica.com/2019/05/14/el-concep...
http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci...

http://recursos.cnice.mec.es/biosfera/profesor/rec... TEMAS DE BIOLOGIA Y GEOLOGIA
http://descartes.cnice.mec.es/edad/4esofisicaquimi... TEMAS DE FISICA Y QUIMICA
http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... ESTRUCTURA Y EJERCICIOS DEL ATOMO

http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4e... ESTRUCTURA ATOMICA Y ENLACES QUIMICOS EN PDF

http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4e...PAGINA DE CIDEAD DE ESTRUCTURA ATOMICA Y TABLA PERIODICA http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... PAGINA PRINCIPAL DE CONCURSO CNICE.MET.ES