

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](http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/3e/fisicoquimica/3quincena7/3q7_index.htm) y escribe tres conclusiones sobre lo que te pareció 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:

- Explica en que consiste la ley de las triadas y la ley de las octavas.
- 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 índice, 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...

The screenshot shows a web page with a navigation menu on the left containing: Inicio, Introducción, Propiedades, Clasificación, Estados, Átomos, Tabla periódica, Moléculas e I., and Enlaces. The main content area is titled 'Enlaces entre átomos' and contains text explaining that atoms bond to achieve greater stability, often following the octet rule. It mentions noble gases and the three main types of chemical bonds: ionic, covalent, and metallic. Below the text is a hierarchical diagram titled 'Tipos de enlace'.

```

graph TD
    A[Tipos de enlace] --> B[Iónico]
    A --> C[Covalente]
    A --> D[Metálico]
    B --> E[Sólidos iónicos]
    C --> F[Sustancias moleculares]
    C --> G[Sólidos de red covalente]
    D --> H[Sólidos metálicos]
    E --> E1[Imagen de sólido iónico]
    F --> F1[Imagen de sustancia molecular]
    G --> G1[Cuarzo]
    H --> H1[Cobre]
  
```

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 IÓNICO: 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.

- Ingresar al link de la EXPLICACIÓN 4: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... y desarrollar todas las actividades relacionadas con la tabla periódica.
- Realizar todas las actividades relacionadas con enlace químico que se encuentran en el siguiente link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci...

EVALUACIÓN:

Ingresar al siguiente link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... menú ACTIVIDADES FINALES. desarrollarlas y escribir 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/tabla...>

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

ESTRUCTURA ATÓMICA:

<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 BIOLOGÍA Y GEOLOGÍA

<http://descartes.cnice.mec.es/edad/4esofisicaquimi...> TEMAS DE FÍSICA Y QUÍMICA

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... ESTRUCTURA Y EJERCICIOS DEL ÁTOMO

<http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4e...> ESTRUCTURA ATÓMICA Y ENLACES QUÍMICOS EN PDF

<http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4e...> PÁGINA DE CIDEAD DE ESTRUCTURA ATÓMICA Y TABLA PERIÓDICA http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... PÁGINA PRINCIPAL DE CONCURSO CNICE.MET.ES