

2. LA TEORÍA DEL ENLACE EXPLICA LAS PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS.

2.1. Una clasificación de las sustancias basada en la conductividad eléctrica.

4 y 5 de febrero de 2013

Visualización de los vídeos: CONDUCTIVIDAD.wmv y CONDUCTIVIDAD2.wmv

Actividad en el Cuaderno:

- Esquema del dispositivo que se utiliza para determinar si una sustancia conduce o no la corriente eléctrica (consulta el libro).
- Descripción del objetivo de las actividades observadas en el vídeo.
- Resumen (en forma de tabla u otro formato) indicando qué sustancias conducen la corriente eléctrica y cuáles no, de forma que aparezcan los nombres y fórmulas de todas las sustancias.

Sustancias cuya fórmula no conocéis:

Alcohol o etanol $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

Sacarosa $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

Sulfato de cobre (II) CuSO_4

8-2-2013 Presentación A.06 post clasificando sustancias.pps

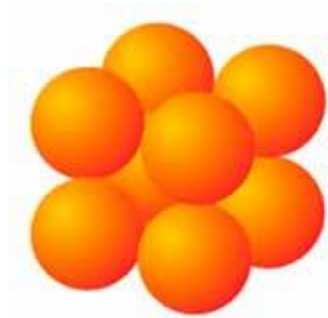
Metales, Electrólitos y No Electrólitos.

2.2 El enlace: unión entre átomos.

Recursos para trabajar en casa:

[Iniciación interactiva a la materia. Enlaces](#)

Curso [CIDEAD PARA 4º ESO](#)



ENLACE METÁLICO

Modelo

Presentación A.06 post el enlace metálico.pps

Justificación de las propiedades

Presentación A.07 el enlace metálico.pps

Actividad: Completa la tabla siguiente, utilizando algunas de las frases que han aparecido en las presentaciones anteriores, por ejemplo: la mayoría de los metales son sólidos a temperatura ambiente, los metales conducen la corriente eléctrica porque imaginamos que en su estructura hay electrones que pueden moverse, en el enlace metálico la estructura está formada por una red cristalina de cationes que ocupan posiciones ordenadas.

PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS METÁLICAS	MODELO DEL ENLACE METÁLICO	JUSTIFICACIÓN DE LAS PROPIEDADES UTILIZANDO EL MODELO

ENLACE IÓNICO

Modelo, propiedades y justificación de propiedades con el modelo

Presentación: A.07 post el enlace iónico.pps

Presentación: A.08 aniones y cationes.pps

Presentación: A.09 propiedades de las sustancias iónicas.pps

ENLACE COVALENTE

Modelo, propiedades y justificación de propiedades con el modelo

Presentación: A.09 zpost el enlace covalente.pps

Presentación: A.10 propiedades de las sustancias covalentes.pps

TIPOS DE ENLACE Y CLASIFICACIÓN DE LAS SUSTANCIAS

Presentación: A.10 zpost tipos de enlace.pps

Presentación: A.11 clasificando sustancias.pps

LAS SUSTANCIAS Y SUS PROPIEDADES

METALES

ELECTRÓLITOS

NO ELECTRÓLITOS

OTRAS PROPIEDADES Y CLASIFICACIONES

EL ENLACE QUÍMICO Y SUS CARACTERÍSTICAS

ENLACE METÁLICO

ENLACE IÓNICO

ENLACE COVALENTE

ENLACE ENTRE LAS MOLÉCULAS COVALENTES