

NOMBRE DE LA ESC: UDS

**NOMBRE DEL MAESTRO: ALDRIN DE
JESUS MALDONADO VELASCO**

**NOMBRE DEL ALUMNO: KEVIN GARCIA
RANGEL**

GRADO: 1 SEMESTRE

GRUPO: D5

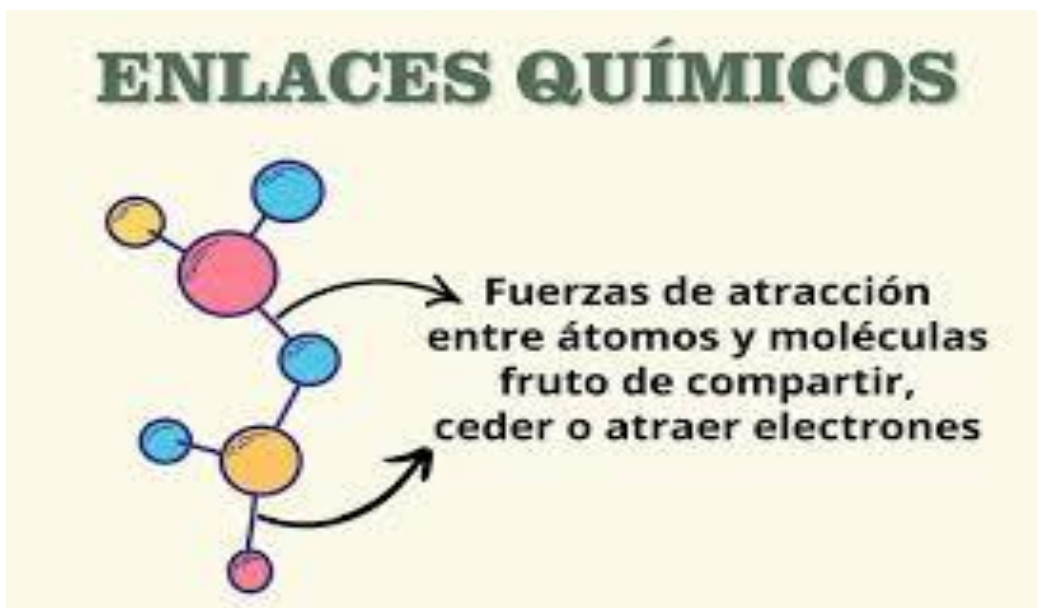


ACTIVIDAD:

ENLACES “QUIMICOS”

¿ QUE ES UN ENLACE QUIMICO Y POR QUE ES IMPORTANTE?

Un enlace químico es la fuerza de atracción entre átomos que los mantiene unidos en moléculas y compuestos estables. .



¿TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS?

Los tres tipos principales de enlaces químicos son el iónico, el covalente y el metálico.



¿IÓNICO?

Un enlace iónico es un tipo de enlace químico que se forma por la transferencia completa de uno o más electrones de un átomo a otro, generalmente entre un metal y un no metal.

¿COVALENTE?

Un enlace covalente se forma cuando dos átomos

| Característica | Enlace iónico | Enlace Covalente | Enlace Metálico |
|-------------------|---|--|---|
| Formación | Transferencia de electrones de un metal a un no metal. | Compartición de electrones entre no metales. | Deslocalización de electrones entre átomos metálicos. |
| Tipo de elementos | Metal y no metal. | Dos no metales. | Dos o más metales. |
| Propiedades | Sólidos cristalinos duros, altos puntos de fusión y ebullición. | Pueden ser gases, líquidos o sólidos. Su solubilidad y conductividad varían. | Sólidos (generalmente), buenos conductores de calor y electricidad, maleables y dúctiles. |
| Ejemplo | Cloruro de sodio (NaCl), NaCl . | Agua (H_2O), dióxido de carbono (CO_2). | Hierro (Fe), cobre (Cu). |

comparten pares de electrones para alcanzar una capa de valencia estable, generalmente para completar el octeto

¿METALICO?

El enlace metálico es la fuerza de atracción entre los cationes de un metal y una "nube" de electrones deslocalizados que se mueven libremente a través de la estructura cristalina

