

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 “QUÍMICOS”

¿ QUE ES UN ENLACE QUÍMICO Y POR QUÉ 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.



¿IONICO?

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 .	Aqua (H_2O) Hierro (Fe) Cobre (Cu)	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

Tipos de enlaces químicos

Covalente	Iónico	Metálico
		