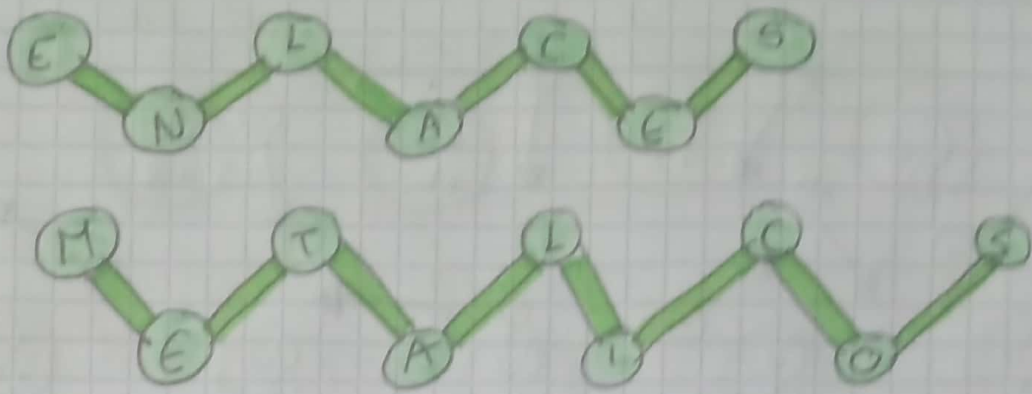


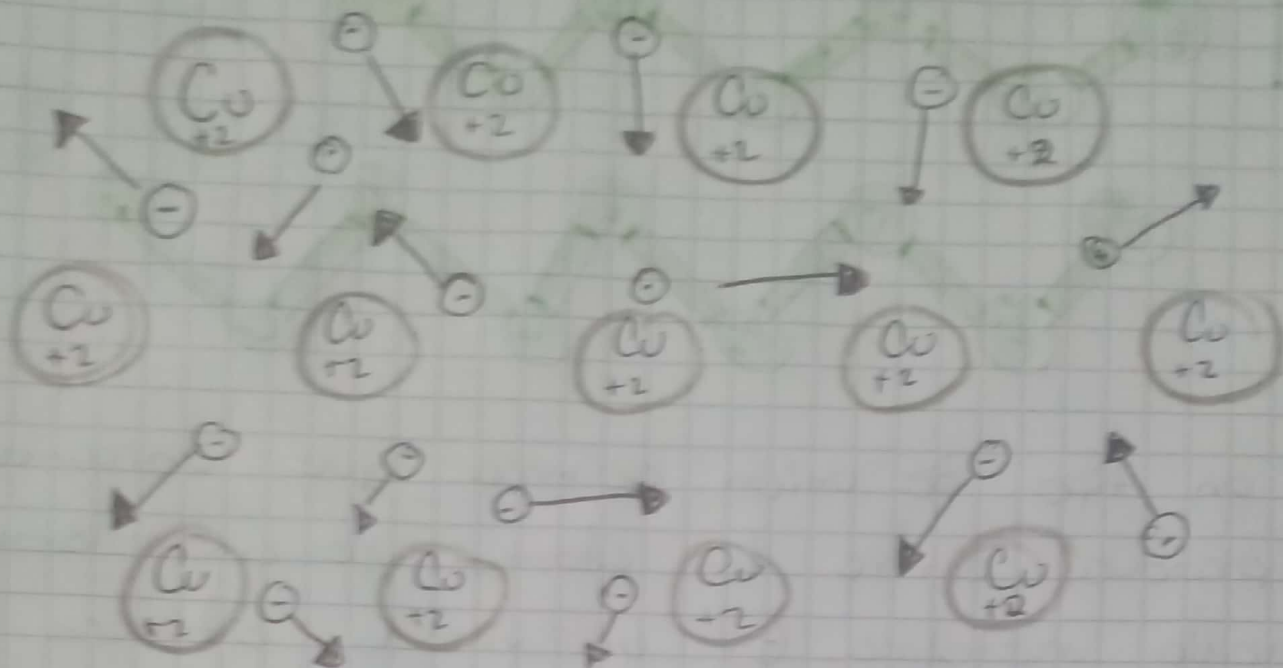
LUN
25



Es un tipo de unión química que únicamente se produce entre los átomos de un mismo elemento metálico. Es un vínculo atómico muy fuerte y primario, exclusivo de átomos de la misma especie. En el caso de los enlaces metálicos, lo que ocurre con los electrones es que abandonan sus órbitas acostumbradas alrededor del núcleo atómico cuando este se junta con otro, y permanecen alrededor de ambos como una especie de nube. De esta manera las cargas positivas y negativas.

Ejemplos:

Siempre que no se encuentre mezclados con otros metales y elementos, se mantendrá unidos mediante enlaces metálicos.



Mar de electrones

El enlace metálico es un caso "particular" del enlace covalente (también llamado mar de electrones), este enlace se explica con el modelo de bandas, en el cual los electrones se encuentran todos en el mismo nivel energético, esto les permite moverse libremente a través del metal, SIN romper o crear nuevos enlaces.

morfil

Propiedades

El enlace metálico explica muchas características físicas de metales, tales como maleabilidad, ductilidad, buenas en la conducción de calor y electricidad y con brillo o lustre (donde la mayor parte de la energía luminosa que reciben)