Enlace Metálico



1. Seleccione la característica principal correspondiente al enlace metálico.

Se forma entre átomos con una gran diferencia de electronegatividad.

Los electrones se comparten entre dos átomos de no metales.

Los electrones se comparten de manera equitativa entre los átomos.

Los electrones de valencia se mueven libremente entre los iones metálicos.

1.2 ¿Cuál de las siguientes es una propiedad común de los metales debido al enlace metálico?

Son frágiles y se rompen fácilmente.

Son buenos conductores de electricidad y calor.

No conducen electricidad.

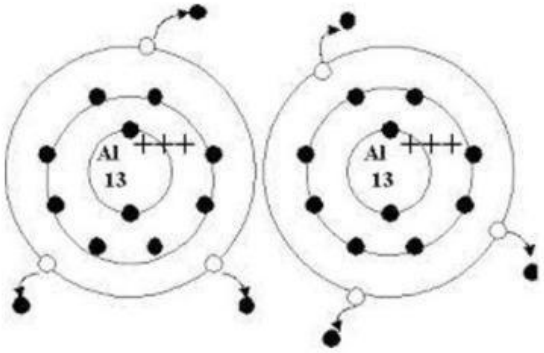
1.3 ¿Cómo se llaman los electrones que se mueven libremente en los enlaces metálicos?

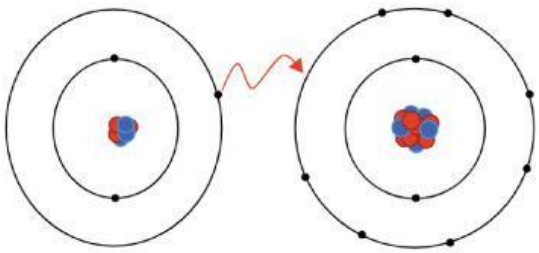
Electrones localizados.

Electrones del núcleo.

Electrones deslocalizados.

2. Según los gráficos que se presentan a continuación indique a que tipo de enlace pertenecen.





LIVEWORKSHEETS

3. Complete la siguiente tabla, indicando si el elemento pertenece a un metal o no metal y especifique el tipo de enlace que forma.

Tipo de elemento		Tipo de enlace
K	**Br**	
H	**Br**	
Fe	**C**	
Na	**Cl**	
Cu	**Sn**	

4. Seleccione la opción correcta los siguiente enunciados

4.1. ¿Por qué los metales son buenos conductores de electricidad?

4.2. ¿Qué es lo que une a los átomos de un metal en un enlace metálico?

5. Haga clic en la opción correcta.

En un enlace metálico, los electrones de valencia se transfieren completamente de un átomo a otro.

verdadero

Falso

LIVEWORKSHEETS