

SOLUCIÓN

1. ENLACE METÁLICO: Los enlaces metálicos son un tipo de unión química que se produce entre átomos de un mismo metal. Mediante estos enlaces se logran estructuras muy compactas, ya que los núcleos de los átomos se juntan tanto que comienzan a compartir sus electrones de valencia.

2. PROPIEDADES ENLACES METÁLICOS:

Explica muchas características físicas de los metales, tales como maleabilidad, ductilidad, buenos en la conducción de calor y electricidad y con brillo o lustre (devuelven la mayor parte de la energía luminosa que reciben).

3. EJEMPLOS ENLACES METÁLICOS:

- Enlaces entre los átomos de plata (Ag)
- Enlaces entre los átomos de oro (Au)
- Enlaces entre los átomos de cadmio (Cd)

4. MAR DE ELECTRONES: Para explicar las propiedades características de los metales (su alta conductividad eléctrica y térmica, ductilidad y maleabilidad...) se ha elaborado un modelo de enlace metálico conocido como modelo de la nube o del mar de los electrones:

Los elementos con un enlace metálico están compartiendo un gran número de electrones de valencia, formando un mar de electrones rodeando un enrejado gigante de cationes. Los metales tienen puntos de fusión más altos por lo que se deduce que hay enlaces más fuertes entre los distintos átomos

5 DIBUJO MAR DE ELECTRONES

