

TALLER

- ① ¿para que los atomos se unen en un enlace quimico?
- ② ¿que es la regla del octeto?
- ③ ¿cuales son los tipos de enlaces quimicos
- ④ ¿que propiedades Periodicas interviene en los enlaces?
- ⑤ Explique que es un enlace ionico y escribir 3 ejemplos y luego lo graficamos con la regla del octeto

Solucion

① Se unen porque aislados no son estables, y al unirse a otros átomos les permite pasar a una situación de menor energía, lo que supone también mayor estabilidad.

② La teoría del octeto, enunciada en 1916 por el físicoquímico Gilbert Newton Lewis, dice que los átomos de los elementos del sistema periódico tienen la tendencia a complementar sus últimos niveles de energía con una cantidad de 8 electrones, de tal forma que adquiera una configuración muy estable.

③ Un enlace químico es el proceso químico responsable de las interacciones atractivas entre átomos y moléculas, y que confiere una estabilidad a los compuestos químicos diatómicos y poliatómicos.

La explicación de tales fuerzas atractivas, es una tarea compleja

que está descrita por las leyes de la química cuántica.

④ De todas las propiedades periódicas, la más relevante a la hora de interpretar un enlace químico es la electronegatividad... Si son átomos idénticos se dice que el enlace es covalente apolar. Si son átomos distintos, ese enlace tiene cierta componente de polaridad.

⑤ Un enlace iónico es un tipo de enlace químico que ocurre cuando un átomo cede un electrón al otro, a fin de que ambos alcancen estabilidad electrónica. Este tipo de unión normalmente se produce entre elementos metales y no metales con diferente electronegatividad.

- ⑤.
1. Óxido de magnesio (MgO)
 2. Sulfato de cobre (III) ($CuSO_4$)
 3. Ioduro de potasio (KI)
 4. Hidróxido de zinc ($Zn(OH)_2$)
 5. Cloruro de sodio ($NaCl$)