El **átomo de sodio** (su configuración electrónica es 2, 8 ,1), tiene en su última capa y la capa anterior está formada por el octeto. Por tanto, tiene tendencia a un electrón para adquirir la estructura electrónica de gas noble, formando el **ion Na+**.

El **átomo de cloro** (su configuración electrónica es 2, 8, 7), tiene en su última capa . Por tanto, para adquirir la estructura electrónica de gas noble, tiene tendencia a un electrón formando el **ion Cl-**.  
Al reaccionar ambos átomos, se forman iones de carga opuesta que se atraen fuertemente. La atracción electrostática que los une constituye el .

El **átomo de cloro** (su configuración electrónica es 2, 8, 7), tiene en su última capa . Por tanto, para adquirir la estructura electrónica de gas noble, tiene tendencia a un electrón, consiguiendo una configuración electrónica estable.  
Al encontrarse dos átomos de cloro, lo que ocurre es que un par de electrones, de manera que cada átomo adquieren en su nivel externo, 6 no compartidos y 2 compartidos. El par de electrones compartido constituye el .

1. Al combinarse los átomos de potasio (un metal alcalino) con los átomos de bromo (un no metal del grupo de los halógenos), lo más probable es que entre ellos se establezca:

A.- Enlace covalente B.- Enlace metálico

C.- Enlace por puentes de hidrógeno D.- Enlace iónico

2. Un sólido metálico está formado por:

A.- Iones positivos y una nube de electrones B.- Iones positivos y negativos

C.- Iones negativos y una nube de electrones D.- Átomos neutros que comparten electrones

3. ¿Cuál será la clase de enlace químico más probable que puede establecerse entre los átomos de los siguientes elementos?

A.- Hierro-hierro: B.- Cloro-magnesio:

C.- Carbono-oxígeno: D.- Flúor-flúor: E.- Neón-neón:

4. Señala cuáles de los siguientes compuestos serán de tipo iónico:

A.- CaO (óxido de calcio). B.- O2 (oxígeno).

C.- NaF (fluoruro de sodio). D.- N2O (óxido de dinitrógeno) E.- NH3 (amoníaco).

5. De los sólidos siguientes, marca los que son muy solubles en agua:

A.- Cobre (Cu). B.- Cuarzo (SiO2). C.- Fluorita (CaF2) D.- Hierro (Fe).

E.- Silvina (KCl).