

ACTIVIDAD INDIVIDUAL

1. Dibujar los diagramas de Lewis que expresen los enlaces en los siguientes compuestos:
 - a) SiH_4
 - b) BaF_2
 - c) H_2SO_4
 - d) Hidrogeno y selenio.
 - e) Boro y cloro.
 - f) Cesio y azufre.
2. Esquematizar el enlace que ocurre entre el cloro y el aluminio.
¿A qué clases de enlace pertenece?
3. Entre cuales de los siguientes pares de elementos cabe esperar un enlace covalente. Demostrar.
 - a) Hidrogeno y cloro.
 - b) Cloro y magnesio.
 - c) Hidrogeno y oxígeno.
 - d) Nitrógeno e hidrogeno.
 - e) Carbono y cloro.
 - f) Sodio y potasio
4. En cada uno de los siguientes grupos escoja el elemento con la electronegatividad más baja:
 - a) F – Cl – Br
 - b) Ge – As – Sn – Sb
 - c) Rb – Cs – Fr

