

Tras la pista de la estructura de los materiales

- 4) ¿Qué elementos son los menos electronegativos? _____
- 5) ¿Qué elementos son los más electronegativos? _____
- 6) ¿Entre qué elementos se dará un enlace iónico? _____
- 7) ¿Entre qué átomos el enlace será predominantemente covalente? _____

8) De acuerdo con su ubicación en la tabla periódica, contesta lo que se pide de los siguientes pares de átomos.

a) ¿Cuál átomo atrae con más fuerza a los electrones de enlace y qué tan grande o similar será la fuerza de atracción respecto al otro? _____

Li–Cl _____
 Br–Br _____
 S–O _____
 Na–N _____
 Al–F _____

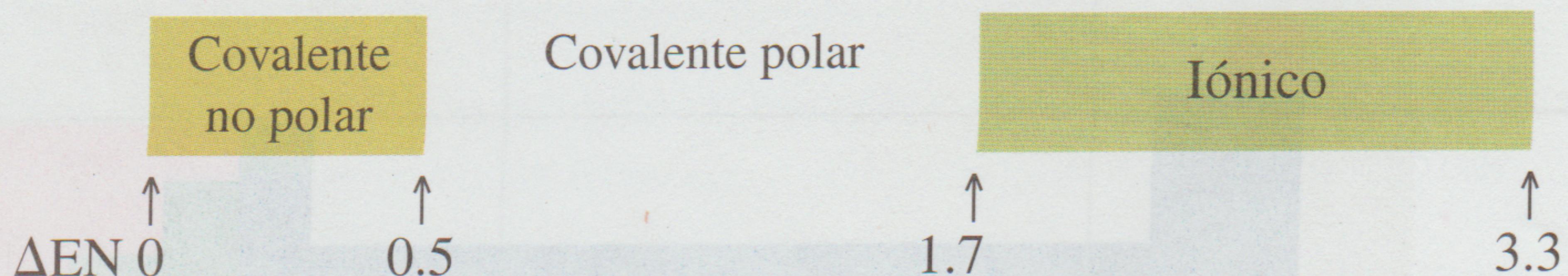
Mg–S _____
 K–O _____
 H–H _____
 S–H _____
 Ag–I _____

b) ¿Qué tipo de enlace presentarán?

Li–Cl _____
 Br–Br _____
 S–O _____
 Na–N _____
 Al–F _____

Mg–S _____
 K–O _____
 H–H _____
 S–H _____
 Ag–I _____

c) Confirma tus predicciones calculando la diferencia de electronegatividades (ΔEN). Toma en cuenta la siguiente escala.



Ejemplo: H–O

$$\begin{array}{rcl} O & = 3.5 \\ H & = 2.1 \\ \hline \Delta EN & = 1.4 \end{array}$$