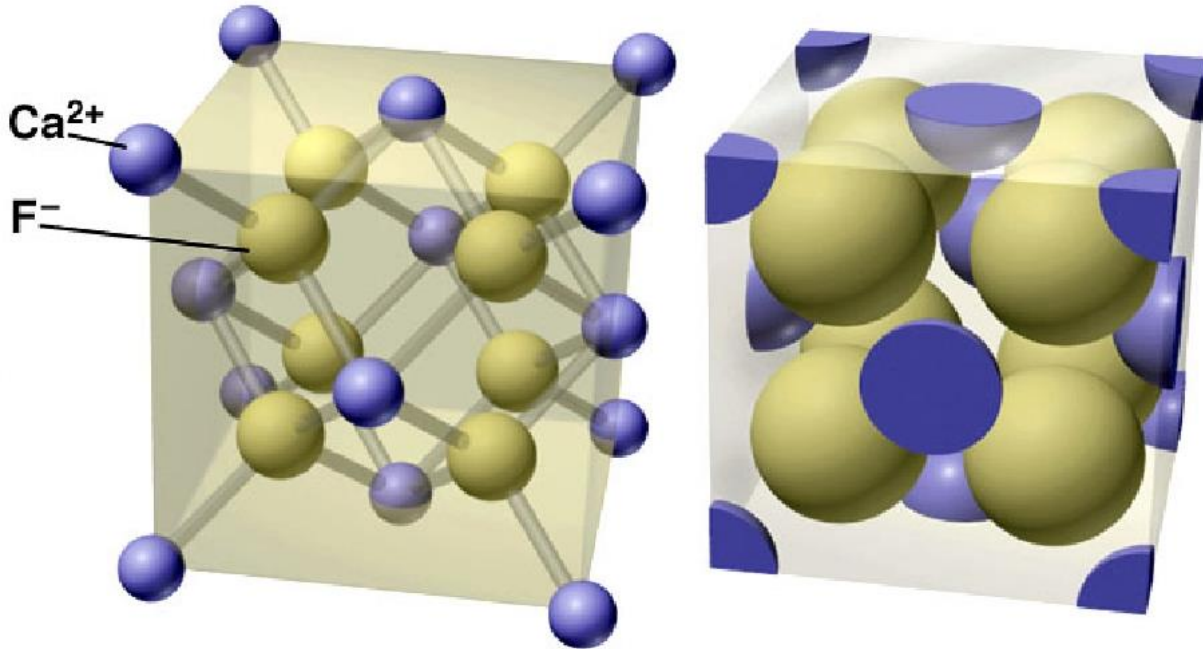


FLUORITA



Compuesto formado por iones calcio e iones flúor. El calcio es un metal, por lo que perderá electrones, y el flúor es un no metal, por lo que ganará/aceptará electrones. Se trata de un COMPUESTO IÓNICO.

Sus propiedades químicas son:

- 1. No conduce la corriente eléctrica en estado sólido, pero sí fundido o en disolución acuosa. Esta propiedad es típica de los compuestos iónicos y la cumplen todos ellos.
- 2. La atracción electrostática es fuerte, ya que el flúor es el elemento más electronegativo de la tabla periódica y el calcio es un elemento muy electropositivo. Además el tamaño de los iones es similar, por lo que se espera que las atracciones entre iones de distinto signo sean bastante fuertes y difíciles de romper, por lo tanto se esperan puntos de fusión y ebullición elevados.
- 3. Por lo comentado en el punto anterior es de esperar que sea un compuesto sólido a temperatura ambiente.
- 4. Sin datos de la energía de red del compuesto iónico (es decir, de la fortaleza de los enlaces iónicos que se dan entre los iones de distinto signo que forman la red cristalina) no podemos decir que sea o no soluble en agua, aunque a bote pronto podemos predecir que esta energía de red será alta, ya que por lo comentado en el punto 2, esperamos que los enlaces iónicos sean bastante fuertes y por lo tanto el compuesto iónico no será soluble en agua (tendrá una energía de red bastante alta).