

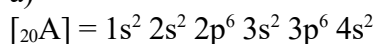
Problema324: Los elementos químicos A y B tienen número atómico 20 y 35, respectivamente.

Indica razonadamente:

(a) los iones más estables que formarán cada uno de ellos;

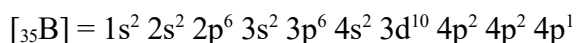
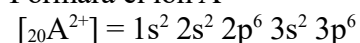
(b) las propiedades del compuesto formado por A y B.

a)

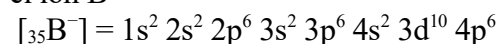


Tenderá a perder dos electrones para completar el octeto y conseguir configuración de gas noble.

Formará el ion  $\text{A}^{2+}$



Tenderá a ganar un electrón para completar el octeto y conseguir configuración de gas noble. Formará el ion  $\text{B}^-$



b)

El compuesto formado por A y B tendrá fórmula,  $\text{AB}_2$ . Será un compuesto iónico, forma una red cristalina en la que cada ion de un signo se rodea del mayor número de iones de signo contrario. Será soluble en agua y disolventes polares, tendrá altos puntos de fusión y ebullición, conducirá la corriente fundido o disuelto en agua, será duro pero frágil a los golpes.