

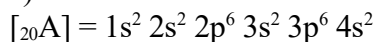
Problema324: Os elementos químicos A e B teñen número atómico 20 e 35, respectivamente.

Argumenta:

(a) os ións máis estables que formarán cada un deles;

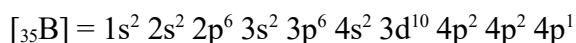
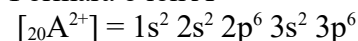
(b) as propiedades do composto formado por A e B.

a)

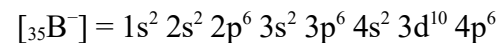


Tenderá a perder dous electróns para completar o octeto e conseguir configuración de gas nobre.

Formará o ión A^{2+}



Tenderá a gañar un electrón para completar o octeto e conseguir configuración de gas nobre. Formará o ión B^-



b)

O composto formado por A e B terá fórmula, AB_2 . Será un composto iónico, forma unha rede cristalina na que cada ión dun signo rodéase do maior número de ións de signo contrario. Será soluble en auga e disolventes polares, terá altos puntos de fusión e ebulición, conducirá a corrente fundido ou disolto en auga, será duro pero fráxil aos golpes.