

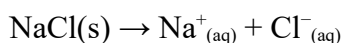
ENLACE QUÍMICO

Problema 321: La sal común es el cloruro de sodio: a) ¿Cuál es su fórmula?, b) Disocia en iones esta sal, c) ¿Cuál es la configuración electrónica de estos iones, y di si cumplen la Regla del octeto?, d) Dibuja la red cristalina sabiendo que presenta una estructura cúbica centrada en las caras.

a)



b)



c)

$[_{11}\text{Na}] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ $[_{11}\text{Na}^+] = 1s^2 2s^2 2p^6$ Configuración de gas noble, por tanto cumple la regla del octeto.

$[_{17}\text{Cl}] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ $[_{17}\text{Cl}^-] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ Configuración de gas noble, por tanto cumple la regla del octeto.

d)

