

Ejercicio 1.20



Orbitales

(página 70)

1. Para repasar el tema y aplicar los conocimientos que has adquirido sobre los números cuánticos, resuelve las siguientes preguntas:

Cuando $n = 4$, l puede valer 3 en lo que se conoce como orbitales f .

- a) ¿Cuántos orbitales f hay?
 - b) ¿Cuántos electrones pueden contener?
 - c) Lista los valores de n , l y m_l de los siguientes orbitales: $6d$, $4s$, $5p$
2. Compara tus respuestas con las de tus compañeros, en caso de haber diferencias, pregunta a tu profesor(a) para aclarar dudas.