

1.0 Relembrando:

K	L	M	N	O	P	Q

Existem quatro números Quânticos: (n), (l), (m) e (s).

1.1 Níveis Energéticos

(n) Número Quântico Principal
Varia de 1 a 7.

1.2 Subníveis Energético

s	p	d	f
l =	l =	l =	l =

(l) Número Quântico secundário
Varia de 0 a 3.

1.3 Orbitais

Cada subnível comporta um número diferente de orbitais.

Número Quântico Magnético (m)
Varia de -3 a +3

1.4 Spin

Número Quântico de Spin (s)

Exercício: $3p^1$ n = l = m = s =

Faça no caderno : Quais o números quânticos das configurações abaixo:

- $2s^1$ $5d^{10}$ $6s^2$ $7s^1$ $4f^{14}$
- $2p^1$ $3p^5$ $4p^6$ $3s^2$ $1s^1$