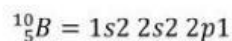


Hubungan Bilangan Kuantum dengan Konfigurasi Elektron

Nama :

Kelas :

Perhatikan contoh berikut:



Bilangan kuantum untuk elektron terakhir pada sub kulit terluar adalah...

- Bilangan kuantum utama: $n = 2$ (lihat nomor kulit terluar)
- Bilangan kuantum azimuth: $l = 1$ (sub kulit terluar adalah p sehingga l -nya 1)
- Bilangan kuantum magnetic: $m = -1$ (untuk sementara kita menganggap bahwa elektron mengisi orbital yang paling kiri adalah -1)
- Bilangan kuantum spin: $s = +\frac{1}{2}$ (karena elektron yang berputar ke atas dulu yang diisi)

Latihan Soal

Tentukan konfigurasi elektron unsur di bawah ini kemudian tentukan harga keempat bilangan kuantum untuk elektron yang terakhir.

1. ${}^{18}_9F$

Konfigurasi elektron =

Elektron terakhir =

Bilangan kuantum utama: $n =$

Bilangan kuantum azimuth: $l =$

Bilangan kuantum magnetik: $m =$

Bilangan kuantum spin: $s =$

2. $^{23}_{11}\text{Na}$

Konfigurasi elektron =

Elektron terakhir =

Bilangan kuantum utama: n =

Bilangan kuantum azimuth: l =

Bilangan kuantum magnetik: m =

Bilangan kuantum spin: s =

3. $^{24}_{12}\text{Mg}$

Konfigurasi elektron =

Elektron terakhir =

Bilangan kuantum utama: n =

Bilangan kuantum azimuth: l =

Bilangan kuantum magnetik: m =

Bilangan kuantum spin: s =

4. $^{52}_{24}\text{Cr}$

Konfigurasi elektron =

Elektron terakhir =

Bilangan kuantum utama: n =

Bilangan kuantum azimuth: $l =$

Bilangan kuantum magnetik: $m =$

Bilangan kuantum spin: $s =$

5. $^{32}_{16}\text{S}$

Konfigurasi elektron =

Elektron terakhir =

Bilangan kuantum utama: $n =$

Bilangan kuantum azimuth: $l =$

Bilangan kuantum magnetik: $m =$

Bilangan kuantum spin: $s =$

6. $^{75}_{33}\text{As}$

Konfigurasi elektron =

Elektron terakhir =

Bilangan kuantum utama: $n =$

Bilangan kuantum azimuth: $l =$

Bilangan kuantum magnetik: $m =$

Bilangan kuantum spin: $s =$