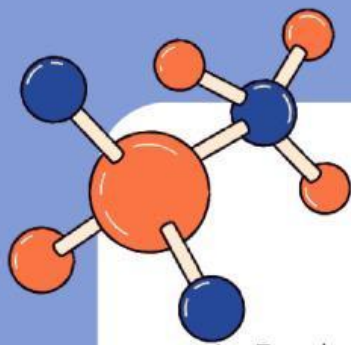




LATIHAN SOAL

BILANGAN KUANTUM

1. Tentukan harga keempat bilangan kuantum elektron terakhir dari:

a. ^{18}Ar

Konfigurasi elektron:



Bilangan Kuantum utama (n) =

Bilangan Kuantum azimuth (ℓ) =

Bilangan Kuantum magnetik (m) =

Bilangan Kuantum spin (s) =

b. ^{30}Zn

Konfigurasi elektron:



Bilangan Kuantum utama (n) =

Bilangan Kuantum azimuth (ℓ) =

Bilangan Kuantum magnetik (m) =

Bilangan Kuantum spin (s) =

c. ^{20}Ca

Konfigurasi elektron:



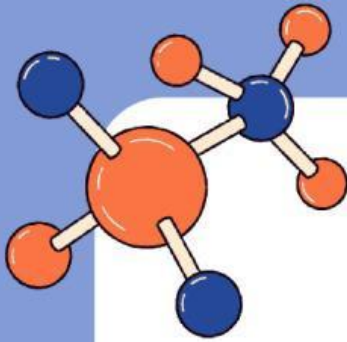
Bilangan Kuantum utama (n) =

Bilangan Kuantum azimuth (ℓ) =

Bilangan Kuantum magnetik (m) =

Bilangan Kuantum spin (s) =





2. Tentukan nomor atom dari unsur yang memiliki harga keempat bilangan kuantum elektron terakhir sebagai berikut:

a. $n = 3 ; l = 1 ; m = +1 ; s = +\frac{1}{2}$

Dengan menggunakan data harga keempat bilangan kuantum elektron terakhir di atas, maka Konfigurasi elektron yang tepat yaitu:



Sehingga, unsur tersebut memiliki nomor atom sebesar

b. $n = 3 ; l = 2 ; m = -2 ; s = -\frac{1}{2}$

Dengan menggunakan data harga keempat bilangan kuantum elektron terakhir di atas, maka Konfigurasi elektron yang tepat yaitu:



Sehingga, unsur tersebut memiliki nomor atom sebesar

