

POST TEST

KONFIGURASI ELEKTRON BOHR

NAMA :

KELAS :

Pilihlah jawaban yang tepat !

1.

Penentuan konfigurasi elektron Bohr adalah menggunakan....

Nomor massa

Nomor atom

Nomor atom dan nomor massa

Nomor atom dan neutron

Neutron

2.

Di antara pernyataan di bawah ini yang merupakan perbedaan model atom Bohr dan model atom mekanika kuantum adalah

Model Atom Bohr : Elektron mengelilingi inti atom pada lintasan dengan tingkat energi tertentu

Model Atom Mekanika Kuantum : Elektron mengitari inti atom seperti halnya planet mengelilingi matahari

Model Atom Bohr : Inti atom tersusun atas proton dan neutron
Model Atom Mekanika Kuantum : Inti atom tersusun atas proton saja

Model Atom Bohr : Posisi elektron dapat ditentukan dengan pasti
Model Atom Mekanika Kuantum : Posisi elektron tidak dapat ditentukan secara pasti

Model Atom Bohr : Elektron tersebar merata pada atom yang merupakan bola pejal
Model Atom Mekanika Kuantum : Proton bergerak mengitari elektron tanpa melepaskan sejumlah energi

3.

Tuliskan konfigurasi elektron dari unsur K dengan nomor atom 19....

2 8 9

2 7 10

2 8 7 2

2 8 1 8

2 8 8 1

4.

Suatu atom memiliki 2 elektron dalam kulit pertama, 8 elektron dalam kulit kedua, 8 elektron dalam kulit ketiga dan 2 elektron dalam kulit keempat. Jumlah total elektron dalam subkulit p adalah...

2

12

8

20

10



Pasangkan kotak dibawah ini dengan tepat!



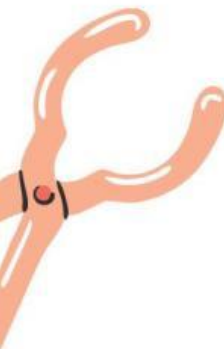
Pada unsur Bromin (Br) memiliki nomor atom 35 dan memiliki elektron valensi sebanyak....

Konfigurasi elektron dari unsur Helium dengan nomor atom 2 adalah....



Jika sebuah atom memiliki jumlah kulit sebanyak 3 dan elektron valensinya 4. maka nomor atomnya adalah....

Suatu unsur mempunyai 4 kulit elektron dengan elektron valensi 4. Jika jumlah neutronnya 40, maka nomor massanya adalah....



7

2

72



14