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

LIVEWORKSHEETS

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 keempaat. Jumlah total elektron dalam subkulit p adalah...

- 2
- 12
- 8
- 20
- 10

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS