LKPD 3
KONFIGURASI ELEKTRON PRINSIP AUFBAU

Tujuan Pembelajaran :
peserta didik diharapkan mampu :

1. Menggunakan prinsip Aufbau, aturan Hund dan asas larangan pauli dalam pola penulisan konfigurasi elektron berdasarkan sub kulit dengan tepat.
2. Menganalisis hubungan konfigurasi elektron berdasarkan sub kulit dengan golongan dan periode dengan benar.

Pelajari materi mengenai konfigurasi elektron prinsip Aufba menggunakan sumber berikut:

1. Buku Paket IPA Kimia Kelas X
2. Gunakan Congklak Konfigurasi (Congki)
3. Website https://bit.ly/3XJdwvW

Pilihlah sumber belajar sesuai dengan yang kalian minati!

Tuliskan konfigurasi elektron dan diagram orbital menggunakan prinsip aufbau, aturan hund dan larangan pauli dan tentukan pula letak unsur tersebut dalam tabel periodik!

Ag^{2+}

47

konfigurasi elektron singkat — Kr

Diagram Orbital

Golongan

Periode

- **Bagaimanakah cara kita menghitung konfigurasi elektron dalam suatu orbital atom?**
- **Mengapa dalam suatu orbital maksimal ditempati oleh 2 elektron?**
- **Bagaimana hubungan konfigurasi elektron dengan letak unsur dalam golongan dan periode dalam tabel periodik?**

KIMIA X
NITA WAHYUNI, S.SI
SMAN 1 CIDAHU-SUKABUMI

LIVEWORKSHEETS

Au

79

konfigurasi elektron singkat

Diagram Orbital

Golongan

Periode

Hg^{2+}

80

konfigurasi elektron singkat

Diagram Orbital

Golongan

Periode

LIVEWORKSHEETS