

LKPD

KONFIGURASI ELEKTRON

Prinsip Aufbau

Kelompok :

Kelas :

Anggota :

A. Tujuan Pembelajaran

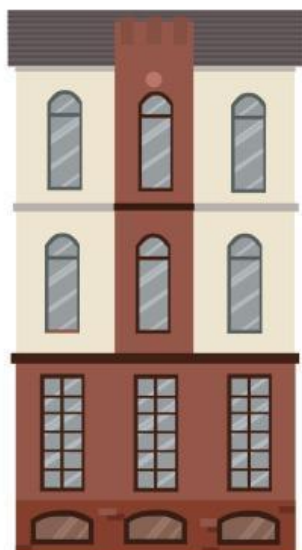
1. Peserta didik mampu menjelaskan aturan konfigurasi elektron berdasarkan prinsip aufbau dengan tepat
2. Peserta didik mampu menuliskan konfigurasi elektron suatu unsur berdasarkan prinsip aufbau dengan tepat.
3. Peserta didik mampu menentukan letak suatu unsur dalam tabel periodik berdasarkan konfigurasi elektron menurut prinsip aufbau dengan tepat.

B. Petunjuk Penggunaan LKPD

1. Bacalah LKPD dengan seksama
2. Siapkan buku referensi atau sumber bacaan lainnya sebagai penunjang proses pembelajaran
3. Mintalah bantuan kepada guru apabila terdapat hal yang tidak dipahami

A. Pemberian Rangsangan

Amatilah gambar di bawah ini!



Dalam konsep konfigurasi elektron, fenomena rumah tingkat berwarna dapat dianalogikan dengan penempatan elektron pada orbital atom.

- Rumah berlantai : menggambarkan tingkat energi (level energi) elektron dalam atom. semakin tinggi lantainya semakin tinggi pula energi yang dimiliki elektron
- Warna rumah: mewakili sublevel energi dalam suatu tingkat energi. Warna yang berbeda menunjukkan sublevel energi yang berbeda pula
- Jumlah penghuni : Menandakan jumlah elektron yang menempati sublevel energi.

Dari wacana diatas, buatlah pertanyaan yang ada di benak kalian terkait permasalahan dari fenomena diatas.

B. Identifikasi masalah

Perhatikanlah video dibawah ini!



C. Pengolahan Data

Jawablah pertanyaan pertanyaan di bawah ini

Lengkapilah!

Unsur	Konfigurasi elektron	Elektron valensi	Golongan	Jumlah kulit	Periode
${}_5\text{B}$					
${}_{11}\text{Na}$					
${}_{15}\text{P}$					
${}_{24}\text{Cr}$					
${}_{27}\text{Co}$					
${}_{30}\text{Zn}$					

D. Pembuktian

Selamat! Kalian sudah menjawab pertanyaan-pertanyaan yang diajukan pada bagian pengolahan data. Sekarang, presentasikan jawaban yang telah kalian temukan. Sertakan hasil diskusi dan tanggapan diskusi!

E. Menarik Kesimpulan

Buatlah hasil kesimpulan dari materi pembelajaran hari ini!