

e-LKPD Kimia: Mengungkap Rahasia Atom

Materi: Konfigurasi Elektron Mekanika Kuantum & Sistem Periodik Unsur

Fase E | Kelas X

◆ Identitas Penjelajah

Nama Lengkap :

Kelas :

Nomor Absen :

; Petunjuk Petualangan:

1. Tarik napas dalam-dalam, fokuskan pikiranmu (Mindful).
2. Amati materi dan video yang telah ditayangkan di kelas.
3. Jawablah pertanyaan dengan berdiskusi bersama tim penelitimu.
4. Ketikan jawabanmu pada kolom yang tersedia.

Tahap 1: Memahami (Orientasi Masalah)

Setelah kalian mengamati animasi orbital dan pergerakan elektron, mari kita uji daya ingatmu!

1. Jelaskan dengan bahasamu sendiri, apa inti dari **Prinsip Aufbau** saat pengisian elektron?
2. Jika atom Nitrogen (N) memiliki nomor atom 7, tuliskan konfigurasi elektronnya secara lengkap!
3. Bagaimana cara menentukan **Golongan** suatu unsur dari subkulit terakhirnya?

Tahap 2: Mengaplikasikan (Penyelidikan Lab) 切

Kalian adalah asisten peneliti! Kalian menemukan 3 sampel unsur misterius. Tentukan konfigurasinya agar bisa dikembalikan ke rak SPU yang tepat!

► Unsur Misterius A

Konfigurasi:

Elektron valensi:

Golongan:

Periode:

► Unsur Misterius B

Konfigurasi:
Elektron valensi:
Golongan:
Periode:

► Unsur Misterius C

Konfigurasi:
Elektron valensi:
Golongan:
Periode:

► Unsur Misterius D

Konfigurasi:
Elektron valensi:
Golongan:
Periode:

► Unsur Misterius E

Konfigurasi:
Elektron valensi:
Golongan:
Periode:

► Unsur Misterius F

Konfigurasi:
Elektron valensi:
Golongan:
Periode:

► Unsur Misterius G

Konfigurasi:
Elektron valensi:
Golongan:
Periode:

Tahap 3: Merefleksikan (Evaluasi Diri) 仔

Mari sejenak meninjau proses belajar kita hari ini!

1. Bagian mana dari materi hari ini yang menurutmu paling menantang atau membingungkan?

2. Hambatan apa yang kelompokmu alami tadi, dan bagaimana cara kalian mengatasinya?

3. Cek Pemahaman Diri: Seberapa jauh kamu menguasai materi ini? (Berikan tanda centang ✓)

- ☐ Sangat paham dan siap membantu teman!
- ☐ Cukup paham, tapi butuh sedikit latihan lagi.
- ☐ Masih bingung, aku akan bertanya ke guruku.