

# LKPD KIMIA



**Konfigurasi Elektron  
Niels Bohr**

**Elektron Valensi**

**Disusun Oleh :  
Pebi Okta Dwi Lestari**

**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK  
KONFIGURASI ELEKTRON NIELS BOHR  
DAN ELEKTRON VALENSI**

Kelompok :

Anggota Kelompok : 1.

2.

3.

4.

Kelas : X

Tujuan pembelajaran :

1. Peserta didik dapat menjelaskan prinsip dari konfigurasi elektron berdasarkan model atom Niels Bohr
2. Peserta didik dapat menuliskan konfigurasi elektron pada setiap atom
3. Peserta didik dapat menentukan elektron valensi berdasarkan konfigurasi elektron

**PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD**

1. Peserta didik diharapkan memahami kompetensi yang akan dicapai
2. Selama proses pembelajaran peserta didik akan bekerja serta berdiskusi dengan anggota kelompok
3. Guru membimbing langsung setiap proses penyelesaian setiap kegiatan yang ada di LKPD dan menjadi fasilitator
4. Tugas-tugas yang harus dikerjakan oleh peserta didik berbentuk soal-soal yang mendorong pemahaman siswa tentang konsep ikatan kimia.
5. Siswa diharapkan dapat berdiskusi dengan baik dan menyelesaikan setiap permasalahan yang diberikan pada LKPD
6. Setiap kelompok harus menyampaikan kesimpulan sementara untuk hasil diskusi kelompoknya mengenai permasalahan yang terdapat pada LKPD

**Cermati dan Pahami Narasi Berikut!**

Kembang api akan menimbulkan berbagai warna saat meletus di langit. Warna-warna yang ditimbulkan ini disebabkan adanya perbedaan material unsur/atom yang terbakar. Umumnya material yang mengakibatkan warna pada kembang api adalah Litium (warna merah), Potasium (Ungu), Tembaga (Biru), Natrium (Kuning), Besi (Orange) dan Magnesium (Putih). Tentukanlah konfigurasi kulit dan elektron valensi pada setiap atom tersebut!