LKPD KIMIA

Konfigurasi Elektron Niels Bohr

Elektron Valensi

Disusun Oleh :
Pebi Okta Dwi Lestari

LIVEWORKSHEETS

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 dama menyelesaikan setiap pemasalahan yang diberikan pada LKPD
6. Setiap kelompok harus menyampaikan kesimpulan sementara untuk hasil diskusi kelompoknya mengenai permasalah yang terdapat pada LKPD

LIVEWORKSHEETS

Cermati dan Pahami Narasi Berikut!

Kembang api akan menimbulkan berbagai warna saat meletus di langit. Warna-warna yang ditimbuulkan 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). Tentukan lah konfigurasi kulit dan elektron valensi pada setiap atom tersebut!

LIVEWORKSHEETS