

Kata Pengantar

Puji Syukur Kehadirat tuhan yang maha esa atas segala rahmat-nya sehingga e-LKPD ini dapat tersusun hingga selesai, tidak lupa juga saya ucapkan terima kasih kepada ibu Dr. Yusnaidar, S,Si, M,Si. sebagai dosen pengampu mata kuliah e-learning dan kak Winda Sitia Elisabeth Sinaga, S.Pd. sebagai asisten dosen yang telah membimbing kami dalam pembuatan e-LKPD ini.

e-LKPD ini disusun dengan harapan mampu mendorong aktivitas dan kreativitas peserta didik dalam proses pembelajaran secara luring maupun daring. e-LKPD ini telah dilengkapi dengan petunjuk penggunaan sehingga memudahkan siswa dalam proses penggunaannya.

Demikian e-LKPD ini dibuat semoga dengan tersusunnya e-LKPD ini dapat memberi manfaat bagi peserta didik secara pribadi dan mendukung kelancaran proses pembelajaran, dan lebih luas lagi mampu meningkatkan mutu pendidikan

Jambi, Mei 2022

Penulis



Daftar Isi

Kata Pengantar	i
Daftar Isi	ii
Pendahuluan.....	1
Kegiatan Inti	2
Melengkapi Data.....	3
Mengolah Data.....	4
Evaluasi.....	4



Pendahuluan

Kompetensi dasar

1. Memahami Cara Penulisan dari konfigurasi elektron serta pola konfigurasi elektron terluar untuk setiap golongan dari tabel periodik unsur
2. Menentukan letak setiap unsur dalam tabel periodik serta sifat-sifatnya berdasarkan konfigurasi elektron.

Indikator

1. Menjelaskan Pengertian Konfigurasi Elektron
2. Menjelaskan cara penulisan konfigurasi elektron serta diagram orbital.
3. Menentukan elektron valensi setiap unsur dari hasil konfigurasi elektron.

Petunjuk Penggunaan

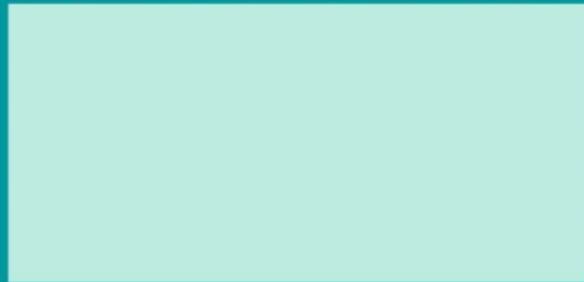
1. Sebelum mengerjakan e-LKPD ini terlebih dahulu membaca Doa.
2. Isi Identitas seperti nama kelompok dan nama anggota pada tempat yang telah disiapkan.
3. Baca Petunjuk penggunaan e-LKPD terlebih dahulu agar tidak terdapat kesalahan.
4. Baca dan pahami kompetensi dasar serta Indikator pada e-LKPD.
5. Baca Petunjuk pengerjaan soal.
6. Kerjakan soal dari yang paling mudah dipahami
7. Periksa terlebih dahulu jawaban-jawaban yang ada sebelum dikumpulkan kepada guru.

Kegiatan Inti

Mengamati



Scan qr di samping atau lihat video di bawah ini !!!



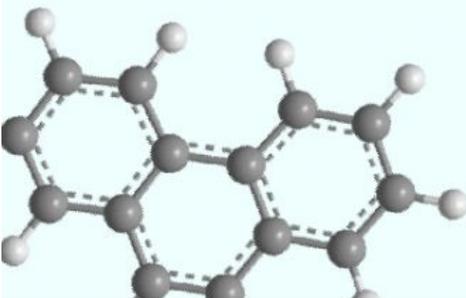
Buatlah resume singkat dari video yang telah diamati, dan berikan kesimpulan yang anda dapatkan dari video tersebut! Buatlah dalam kertas satu lembar

Permasalahan



Buatlah Minimal 3 permasalahan dari video yang telah di amati tadi!

1.
2.
3.



Melengkapi Data



Dari Video yang telah diamati lengkapilah tabel di bawah ini!

Nomor Kulit	Nama Kulit	Jumlah Elektron maksimum
1
2
3
4
5



Mengolah Data



Lengkapi Titik-titik pada tabel di bawah ini!

Unsur-Unsur	Konfiurasi elektron	Jumlah elektron valensi	Letak golongan dalam SPU
4Be	...	2	...
6C	2,4
19K
15P	VA
12Mg

Mengevaluasi



Pilihlah salah satu jawaban yang benar dan berilah tanda (x)

1. Tentukan Konfigurasi elektron dari unsur berikut 11Na .
 - a. 2, 8, 2
 - b. 2,8,1
 - c. 2,8,3
 - d. 2,7
2. Berdasarkan Model Atom Mekanika Kuantum dengan aturan aufbau tentukan konfigurasi elektron dari 14Si.
 - a. 1S² 2S² 2P⁶ 3S² 3P¹
 - b. 1S² 2S² 2P⁶ 3S²
 - c. 1S² 2S² 2P⁶ 3S² 3P²
 - d. 1S² 2S² 2P⁶ 3S² 3P³



Mengevaluasi



3. tentukan konfigurasi elektron dari 17Cr^-
 - a. $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^3$
 - b. $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^4$
 - c. $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^5$
 - d. $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^6$

4. Tentukan unsur yang memiliki konfigurasi elektron $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6$ dan 3S^2
 - a. 12Mg
 - b. 7N
 - c. 17Cl
 - d. 35Br

5. Tentukan unsur yang memiliki konfigurasi elektron Terakhir yaitu 3d^3
 - a. 11Na
 - b. 24Cr
 - c. 17Cl^-
 - d. 24Cr^{3+}

6. Tentukan bilangan kuantum dari unsur 19K
 - a. $n=3 \ l=0 \ m=0 \ s=+1/2$
 - b. $n=4 \ l=0 \ m=0 \ s=+1/2$
 - c. $n=4 \ l=0 \ m=0 \ s=-1/2$
 - d. $n=3 \ l=0 \ m=0 \ s=-1/2$

