



PPG
prajabatan

Kurikulum
Merdeka

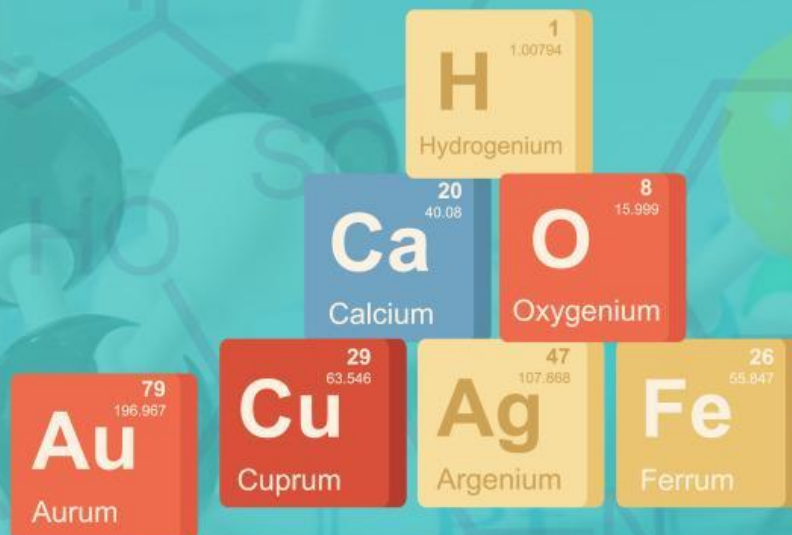
MERDEKA
BELAJAR

Merdeka
Mengajar



LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik



Kestabilan Unsur

Untuk SMA/MA

Karman Maulana, S.Pd.
PPG Prajabatan Kimia
Universitas Muhammadiyah Cirebon



CAPAIAN PEMBELAJARAN



Peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari-hari; menerapkan konsep kimia dalam pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global; menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum-hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi.

TUJUAN PEMBELAJARAN



- Peserta didik dapat menentukan hubungan konfigurasi elektron dengan kestabilan unsur melalui kegiatan observasi dan diskusi kelompok dengan tepat.
- Peserta didik dapat mengidentifikasi cara suatu unsur/atom untuk mencapai kestabilan melalui kegiatan observasi dan diskusi kelompok dengan tepat.
- Peserta didik menentukan susunan dari atom/unsur yang mencapai kestabilan melalui kegiatan observasi dan diskusi kelompok dengan tepat.

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

- Baca dan pahami perintah yang terdapat dalam Lembar Kegiatan Peserta Didik
- Diskusikan dengan teman kalian mengenai jawaban yang paling tepat untuk menjawab pertanyaan dalam LKPD.
- Carilah informasi dari berbagai sumber yang relevan untuk menjawab pertanyaan dalam LKPD.





IDENTITAS

KELOMPOK :

KELAS :

ANGGOTA KELOMPOK

.....

.....

.....

.....

.....

.....



SOAL

A. Mengapa unsur-unsur yang ditemukan di alam ditemukan dalam keadaan membentuk senyawa dengan unsur lain?

.....

.....

.....

B. Jelaskan cara suatu unsur dalam mencapai kestabilan.

.....

.....

.....

C. Diketahui konfigurasi elektron beberapa unsur adalah sebagai berikut.



Tentukan unsur apa saja yang melepas, menerima atau sudah stabil.

.....

.....

.....

D. Lengkapilah data-data yang terdapat dalam tabel berikut.

No.	Unsur	Konfigurasi Elektron	Melepas/ Menerima Elektron	Konfigurasi Elektron Stabil	Duplet/ Oktet
1	${}_9\text{F}$				
2	${}_{13}\text{Al}$				
3	${}_{16}\text{S}$				
4	${}_{20}\text{Ca}$				