

Konfigurasi Elektron dan Sistem Periodik Unsur

Nama :

Kelompok :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Literasi	SIKAP			
	Mandiri	Kreatif	Kerjasama	Bernalar Kritis

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. Bacalah Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD) dengan seksama.
2. Siapkan buku referensi sebagai penunjang proses pembelajaran.
3. Mintalah bantuan kepada guru apabila terdapat hal yang tidak dipahami

A) MENGORIENTASI PESERTA DIDIK PADA MASALAH

Amatilah susunan product di dalam sebuah Mini market:



Apakah dalam penyusunan Produk-produk tersebut, disusun secara acak. Ataukah ada dasar dari penyusunan semuanya.

Gambar 1. Susunan Produk

Sumber : <https://ayoguruberbagi.kemdikbud.go.id/>

Amatilah tabel sistem periodik unsur berikut.

**TABEL PERIODIK
UNSUR KIMIA**

Diagram illustrating the periodic table of elements, showing the arrangement of elements based on their atomic number and chemical properties. The table is color-coded by groups: s-block (blue), p-block (orange), d-block (green), and f-block (red). The table includes element symbols, atomic numbers, and names. The title is "TABEL PERIODIK UNSUR KIMIA".

Legend:

- IIA - Alkali Earth Metals
- IIIA - Boron Group
- IVA - Carbon Group
- VA - Nitrogen Group
- VIA - Oxygen Group
- VIIA - Halogens
- 0 - Noble Gases

Legend:

- IA - Alkali Metals
- IIA - Alkali Earth Metals
- IIIA - Boron Group
- IVA - Carbon Group
- VA - Nitrogen Group
- VIA - Oxygen Group
- VIIA - Halogens
- 0 - Noble Gases

Gambar 2 Sistem Periodik Unsur
Sumber : Mastah.Org

Silahkan perhatikan video berikut ini : <https://www.youtube.com/watch?v=fZKFW2JzOXU>



B) MENGORGANISASIKAN KEGIATAN PEMBELAJARAN

Berdasarkan gambar dan orientasi materi awal, jawablah beberapa pertanyaan yang akan dibahas bersama pada kolom di bawah ini

1. Bagaimana cara menggambarkan susunan elektron-elektron di dalam suatu atom yang terdapat pada sistem periodik unsur ?
2. Apa saja bagian-bagian yang terdapat pada sistem periodik unsur ?
3. Bagaimana hubungan konfigurasi electron dengan letak unsur?

C) MEMBIMBING PENYELIDIKAN MANDIRI DAN KELOMPOK

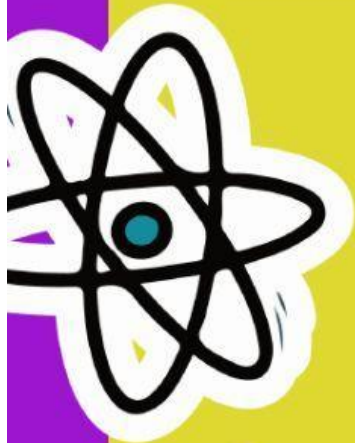
Tuliskan jawaban pertanyaan yang telah dibuat pada kolom di bawah ini.

1	
2	
3	

D) MENGEMBANGKAN DAN MENYAJIKAN HASIL KARYA

Ayo Berlatih

Carilah data nomor atom dan nomor massa dari unsur aluminium dan unsur kalsium pada tabel sistem periodik. Buatlah konfigurasi elektron kedua unsur tersebut menggunakan diagram teori model atom Bohr. Tentukan jumlah kulit dan jumlah elektron valensinya.



Unsur	Nomor Atom	Nomor Massa	Kulit ke -					Elektron Valensi
			K (1)	L (2)	M (3)	N (4)	O (5)	
Kr								
Te								
Sn								
Ba								
Ca								

Jumlah Kulit Unsur Krypton =

Jumlah Kulit Unsur Telurium =

Jumlah Kulit Unsur Stannum =

Jumlah Kulit Unsur Barium =

Jumlah Kulit Unsur Calsium =

Letak Unsur Krypton =

Letak Unsur Telurium =

Letak Unsur Stannum =

Letak Unsur Barium =

Letak Unsur Calsium =

E) MENGANALISIS DAN MENGEVALUASI PROSES PEMECAHAN MASALAH

Setelah menyelesaikan kegiatan belajar ini, tuliskan kesimpulan Anda

F) LATIHAN SOAL

Lengkapi tabel data beberapa unsur di bawah ini.

Unsur	Nomor Atom	Nomor Massa	Kulit ke -						Elektron Valensi	Letak Unsur
			K (1)	L (2)	M (3)	N (4)	O (5)	P (6)		
F	9	19								
Se	34	79								
Cs	55	133								
Ag	47	108								
Cu	29	63,5								
Lu	71	175								