

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

KONFIGURASI ELEKTRON MODEL ATOM BOHR

**Berbasis Problem Based Learning Dengan
Pendekatan Diferensiasi**



Kelompok :

Nama :

Kelas :

Literasi

HOTS

- ♦ Analisis
- ♦ Evaluasi
- ♦ Sintesis

SIKAP

- ♦ Mandiri
- ♦ Kritis, kreatif
- ♦ Gotong royong

Kelompok :

Topik yang dibahas :

Tujuan :

Nama anggota kelompok :

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.

A. MENGORIENTASI PESERTA DIDIK PADA MASALAH

Setelah Kalian memahami posisi proton dan neutron dalam inti atom lalu di manakah posisi elektron? Elektron berada di luar inti atom namun pada bagian manakah? Bagaimana susunan elektron pada atom? Susunan elektron ini dikenal sebagai konfigurasi elektron. Pada pertemuan hari ini akan dibahas singkat dua teori model atom yang mendasari konfigurasi elektron yaitu teori model atom Niels Bohr dan mekanika kuantum. Hari ini akan menggali informasi tentang konfigurasi elektron menurut teori model atom Bohr sedangkan teori mekanika kuantum akan disampaikan di kelas XI. Persamaan kedua teori ini adalah menjelaskan posisi dan susunan elektron pada suatu lokasi di luar nukleus. Apakah perbedaan kedua teori tersebut? Amatilah gambar dan tabel sistem periodik unsur berikut kemudian anda bisa menyimak video berikut ini .



YouTube® konfigurasi bohr kelas 10

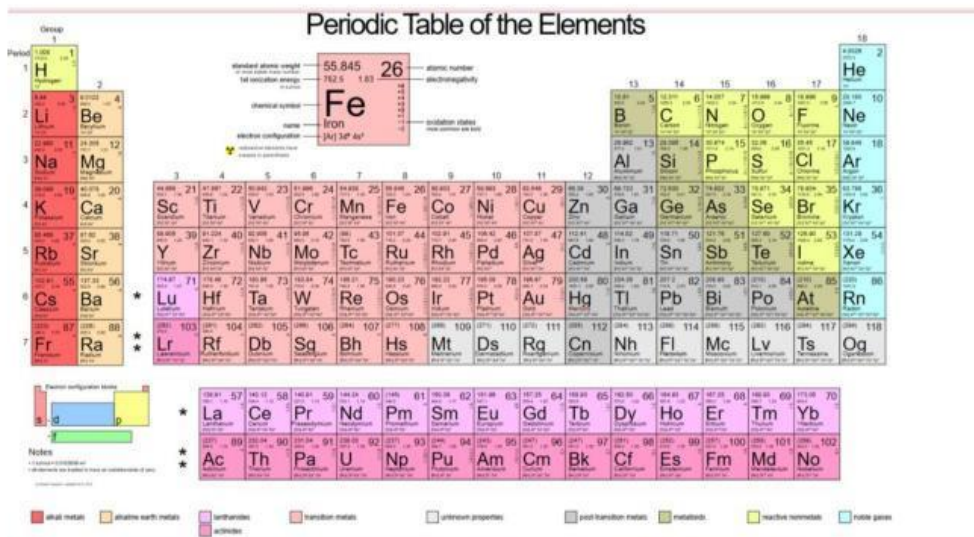
All Shorts Videos Unwatched Watched Recently uploaded Live Playlists Filters



KONFIGURASI ELEKTRON MENURUT TEORI ATOM BOHR & ELEKTRON VALENSI (KIMIA SMA KELAS 10)
108K views · 4 years ago
WIN'S CHEMISTRY CLASS
Video ini berisi penjelasan dan contoh-contoh konfigurasi elektron berdasarkan teori atom Bohr Ralat : Untuk konfigurasi Br ...

Link video : <https://www.youtube.com/watch?v=aINJiSUGhvc>

Periodic Table of the Elements



Legend:

- alkali metals
- alkaline earth metals
- transition metals
- post-transition metals
- metalloids
- nonmetals
- noble gases

Sumber: https://simple.wikipedia.org/wiki/Periodic_table

A. MENGORGANISASIKAN KEGIATAN PEMBELAJARAN

Berdasarkan gambar tabel periodik unsur, jawablah beberapa pertanyaan yang akan dibahas bersama pada kolom di bawah ini.

B. PERTANYAAN

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 ?

C. MEMBIMBING PENYELIDIKAN MANDIRI DAN KELOMPOK

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

D. MENGEMBANGKAN DAN MENYAJIKAN HASIL KARYA

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	No Atom	No Massa	Kulit ke-				Elektron Valensi
			K	L	M	N	
Al							
Ca							

Jumlah Kulit Aluminium (Al) :

Jumlah Kulit Kalsium (Ca) :

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
			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							