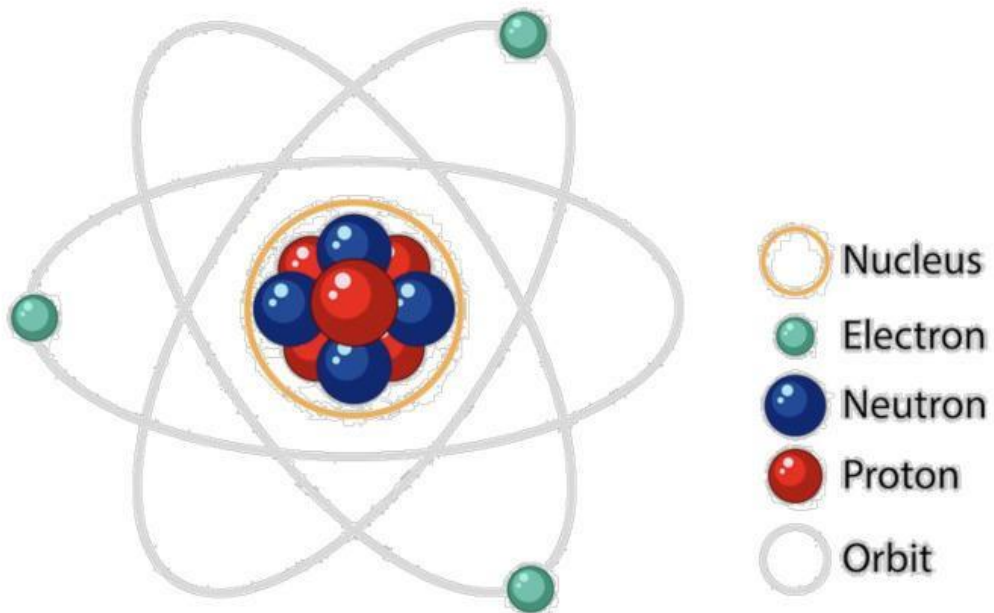


Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

# **MENJELAJAHI DUNIA ATOM**



Penyusun:  
**Yoshinta Corri Nuktie, S.Pd**  
Guru Kimia  
SMAS Tunas Indonesia



## MENJELAJAHI DUNIA ATOM

### Tujuan

Setelah membaca e-LKPD ini, diharapkan peserta didik mampu menjelaskan teori – teori atom, menjelaskan konsep nomor atom dan nomor massa, serta menuliskan konfigurasi elektron.

### Petunjuk Pengisian

1. Tuliskan identitasmu disini :

**Nama:**

**Kelas:**

2. Jika telah selesai, silakan klik **"Finish"**, pilih **"email my answers to my teacher"**, dan tuliskan alamat e-mail berikut ini: [ycnshinta@gmail.com](mailto:ycnshinta@gmail.com)

### Aktivitas 1. Mengingat Kembali Model Atom

Pasangkanlah model atom dibawah ini !

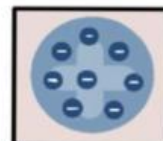
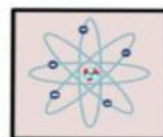
John Dalton

J.J Thomson

Erwin  
Schrodingier

Niels Bohr

Rutherford



## Aktivitas 2. Unsur Kimia

Lengkapi unsur kimia dibawah ini !

|                          |                      |   |                                                                                      |
|--------------------------|----------------------|---|--------------------------------------------------------------------------------------|
| 19<br><br>39,098         | 55<br><br>132,91     | ← | <div><div>K<br/>Kalium</div><div>Cs<br/>Sesium</div><div>12</div><div>85</div></div> |
| Mg<br>Magnesium<br>24,30 | 37<br>Rb<br>Rubidium |   |                                                                                      |

## Aktivitas 3. Mengenal Partikel Penyusun Inti Atom, Nomor Atom dan Massa Atom

Isilah pertanyaan dibawah ini dengan benar dan tepat !

|                                     |                                 |                                  |
|-------------------------------------|---------------------------------|----------------------------------|
| 12<br><br>Mg<br>Magnesium<br>24,305 | 19<br><br>K<br>Kalium<br>39,098 | 1<br><br>H<br>Magnesium<br>1,008 |
|-------------------------------------|---------------------------------|----------------------------------|

Nomor Atom :

Massa Atom :

Proton :

Elektron :

Neutron :

Nomor Atom :

Massa Atom :

Proton :

Elektron :

Neutron :

Nomor Atom :

Massa Atom :

Proton :

Elektron :

Neutron :

#### Aktivitas 4. Konfigurasi Elektron

Bayangkan kamu adalah seorang detektif atom yang ditugaskan untuk mengungkap rahasia susunan elektron dalam atom. Misi kamu adalah untuk menentukan bagaimana elektron-elektron dalam atom tersusun dan terdistribusi dalam orbital-orbitalnya. Petunjuk utama yang kamu miliki adalah nomor atom dan tabel periodik. Nomor atom memberitahu kamu jumlah total proton dalam inti atom, sedangkan tabel periodik memberikan informasi tentang konfigurasi elektron dasar unsur-unsur.

**Simaklah video di bawah ini, kemudian tentukan pernyataan di bawah ini benar atau salah!**



Sumber: <https://youtu.be/c6aQPwRnUw0?si=w2SKAbe93VYtBe6A>

| No | Pernyataan                                                                                                                          | B | S |
|----|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---|---|
| 1  | Konfigurasi elektron adalah penyusunan atau penataan elektron dalam suatu atom                                                      |   |   |
| 2  | Penulisan konfigurasi elektron hanya dapat dilakukan berdasarkan Model Atom Mekanika Kuantum                                        |   |   |
| 3  | Konfigurasi elektron berdasarkan Model Atom Mekanika Kuantum harus memperhatikan Aturan Aufbau, Aturan Hund dan Azas Larangan Pauli |   |   |
| 4  | Azas Larangan Pauli menyatakan tidak boleh terdapat dua elektron dalam satu atom yang keempat bilangannya sama                      |   |   |

### Daftar Pustaka

Tim Penulis Erlangga. (2023). Kimia SMA/MA Kelas X. Jakarta: Erlangga  
Sri Handayani & Rini Purwanti. (2022). Kimia SMA/MA Kelas X. Jakarta: Grasindo