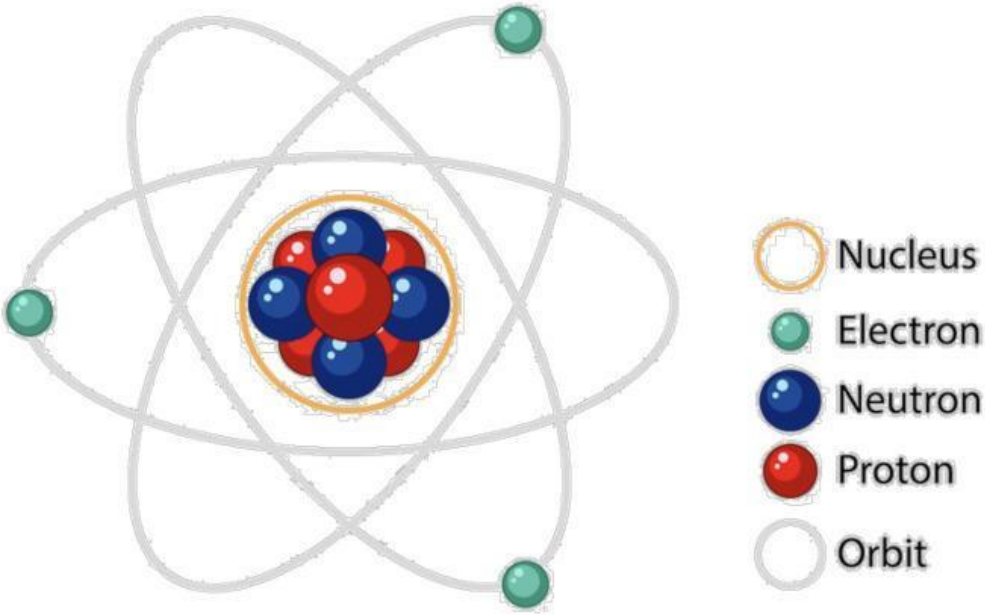
Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

MENJELAJAHI DUNIA ATOM



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

LIVEWORKSHEETS

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:

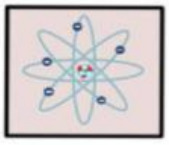
2. Jika telah selesai, silakan klik "**Finish**", pilih "**email my answers to my teacher**", dan tuliskan alamat e-mail berikut ini: ycnshinta@gmail.com

Aktivitas 1. Mengingat Kembali Model Atom

Pasangkanlah model atom dibawah ini !

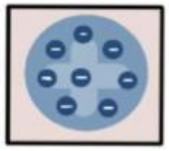
John Dalton

J.J Thomson



Erwin Schrodingier

Niels Bohr



Rutherford

LIVEWORKSHEETS

Aktivitas 2. Unsur Kimia

Lengkapi unsur kimia dibawah ini !

19 39,098	55 132,91
Mg Magnesium 24,30	37 Rb Rubidium

K Kalium	Cs Sesium
12	85

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

Isilah pertanyaan dibawah ini dengan benar dan tepat !

12 Mg Magnesium 24,305	19 K Kalium 39,098	1 H Magnesium 1,008
Nomor Atom :	Nomor Atom :	Nomor Atom :
Massa Atom :	Massa Atom :	Massa Atom :
Proton :	Proton :	Proton :
Elektron :	Elektron :	Elektron :
Neutron :	Neutron :	Neutron :

LIVEWORKSHEETS

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 Azaz Larangan Pauli		
4	Azaz Larangan Pauli menyatakan tidak boleh terdapat dua elektron dalam satu atom yang keempat bilangan kuantumnya sama		

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS