**BIMTEK KEPALA LABORATURIUM**

**UNIVERSITAS PENDIDIKAN INDONESIA ( UPI ) BANDUNG**

**GELOMBANG KE-40 TAHUN 2024**

**TUGAS 8A**

**INOVASI PEMBELAJARAN LABORATURIUM**

**OLEH : AZRIANSYAH,S.Pd**

**KELOMPOK : B / 40012**

**SMA NEGERI 1 MADAPANGGA BIMA NUSA TENGGARA BARAT**



LIVEWORKSHEETS

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

# Yuk, Kenali Lebih Dekat Partikel penysusn atom

Tujuan

Setelah mampelajari Materi ini siswa diharapkan dapat :

1. Memahami konsep dasar partikel penyusun atom (proton, neutron, dan 2sotope2)
2. Mengetahui muatan dan massa masing-masing partikel penyusun atom
3. Menjelaskan lokasi partikel penyusun atom dalam model atom
4. Membedakan antara nomor atom, nomor massa, dan 2sotope.

Petunjuk pengisian

1. Silakan lengkapi identitas kalian pada kolom di bawah ini!

**Nama:** **Kelas:**

2. Kerjakan setiap aktivitas yang ada pada LKPD ini dengan cermat!
3. Jika telah selesai, silakan klik "**Finish**", pilih "**Email my answers to my teacher**", dan masukkan alamat e-mail berikut ini: azriansyah185@gmail.com
4.

**Aktivitas 1 : Partikel penyusun Atom**

***Lengkapilah paragraf ini dengan pilihan jawaban yang tepat!***

Menurut teori atom Dalton.atom adalah bagian terkecil penyusun materi,akan tetapi penyelidikan yang lebih lanjut menunjukan bahwa atom masih memiliki partikel-partikel yang lebih kecil lagi yang disebut partikel subatom.partikel- partikel subatom itu antar lain adalah tiap partikel tersebut memiliki muatan yaitu…….



LIVEWORKSHEETS

***Aktivitas 2 : Nomor Atom Dan Nomor Massa***

Pada thn 1914, ***Henry Moseley*** melakukan eksperimen yaitu menembakan sianar katode ke anode,penembakan itu menghasilkan sinar X dengan panjang gelombang yng berbeda,tergantung jenis anode yang digunakan.ternyata ada keteraturan antara jumlah proton dan panjang gelombang sinar X yang dipancarkan.Dengan cara seperti itu ***Mosley*** berhasil menentukan jumlah proton dalam inti atom ,Jumlah proton itu selanjutnya disebut Nomor Atom,Nomor atom merupakan ciri khas dari setiap unsur.Maksudnya setiap unsur memiliki nomor atom sendiri dan tidak ada dua unsur memiliki nomor atom sama

Inti atom terdiri atas proton dan neutron,oleh karena itu massa suatu atom adalah massa sautu proton ditambah massa neutron,massa itu selnjutnya disebut massa atom

***Susunlah gambar-gambar Notasi atom berikut***

$$^{A}_{Z}X$$

LIVEWORKSHEETS

***Aktivitas 3 :***

Dengan melihat table pada sistim periodik unsur,maka cocokkanlah Nama Unsur berikut dengan nomor atomnya dengan menarik garis pada kolom dibawah ini

Perhatikan table dibawah ini :

| | |
|---|---|
| Li | 17 |
| Na | 3 |
| Br | 19 |
| Cl | 30 |
| Ar | 35 |
| K | 18 |



LIVEWORKSHEETS

*Daftar pustaka*

*Alderton,G.M.Brimicombe,B.Dawson,B.McDuell,K.Palfereyman,Dan A.Tiernan. 2001.GCSE Science.oxford:Heinemann*



LIVEWORKSHEETS