

BIMTEK KEPALA LABORATORIUM
UNIVERSITAS PENDIDIKAN INDONESIA (UPI) BANDUNG
GELOMBANG KE-40 TAHUN 2024



TUGAS 8A
INOVASI PEMBELAJARAN LABORATORIUM
OLEH : AZRIANSYAH,S.Pd
KELOMPOK : B / 40012
SMA NEGERI 1 MADAPANGGA BIMA NUSA TENGGARA BARAT

Yuk, Kenali Lebih Dekat Partikel penyusun atom

Tujuan

Setelah mempelajari Materi ini siswa diharapkan dapat :

1. Memahami konsep dasar partikel penyusun atom (proton, neutron, dan 2sotop2)
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 2sotop2.

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!

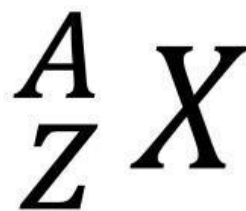
Menurut teori atom Dalton, atom adalah bagian terkecil penyusun materi, akan tetapi penyelidikan yang lebih lanjut menunjukkan bahwa atom masih memiliki partikel-partikel yang lebih kecil lagi yang disebut partikel subatom. partikel- partikel subatom itu antar lain adalah tiap partikel tersebut memiliki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

Aktivitas 2 : Nomor Atom Dan Nomor Massa

Pada thn 1914, **Henry Moseley** melakukan eksperimen yaitu menembakan sinar katode ke anode, penembakan itu menghasilkan sinar X dengan panjang gelombang yang 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 satu proton ditambah massa neutron, massa itu selanjutnya disebut massa atom

Susunlah gambar-gambar Notasi atom berikut



Simbol
atom

Nomor
massa

Nomor
Atom

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
Na
Br
Cl
Ar
K

17
3
19
30
35
18

Daftar pustaka

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