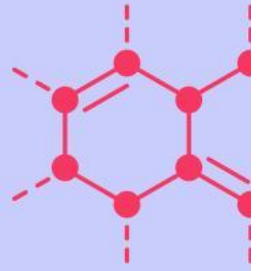






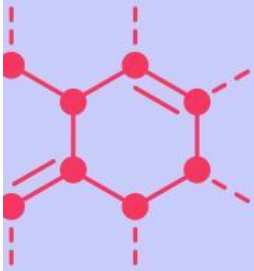
Kurikulum
Merdeka



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Struktur Atom

Kelas X SMA

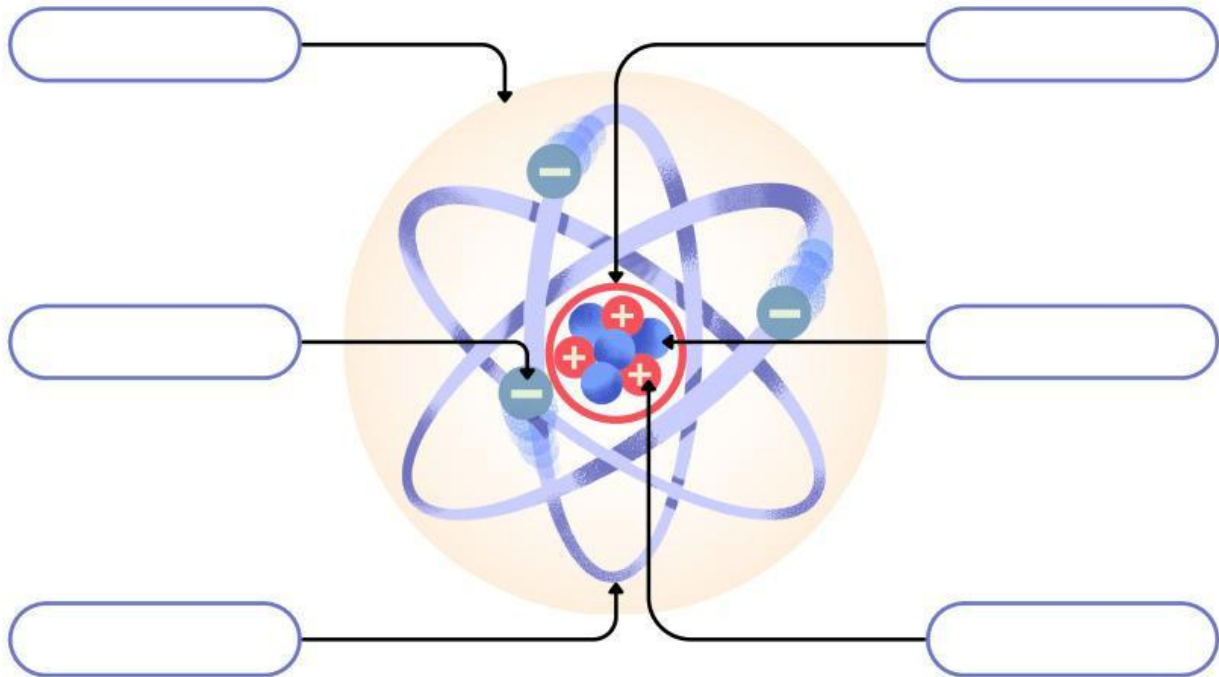


Nama :

Kelas :

No Absen :

Latihan 1: Beri label pada struktur yang ditunjukkan dengan namanya masing-masing



Latihan 2: Cocokkan nama dengan struktur yang dijelaskan dalam kalimat berikut

Bagian atom yang tidak bermuatan / netral	
Bagian atom yang bermuatan positif	
Nomor atom ditentukan oleh ini	
Ia harus memiliki jumlah partikel yang sama	
Bagian atom yang bermuatan negatif	
Nomor massa ditentukan oleh ini	

Latihan 3:

Petunjuk:

1. Isikan informasi yang hilang untuk setiap elemen dalam tabel
2. Nomor atom menyatakan jumlah proton dalam inti atom
3. Nomor massa menyatakan jumlah total proton dan neutron dalam inti atom
4. Hitung jumlah neutron dengan mengurangi jumlah proton dari nomor massa
5. Jumlah elektron sama dengan jumlah proton.

Simbol	Nomor atom	Nomor massa	Nomor proton	Nomor neutron	Nomor elektron
H					
He					
Li					
C					
O					
N					
Na					
Cl					
Ca					
Ne					

Latihan 4:

Bacalah materi mengenai perkembangan teori atom.
Setelah itu, jawablah pertanyaan berikut!

1. Bagaimana bunyi teori dari masing-masing model atom berikut?

a. Dalton....

b. Thomson...

c. Rutherford...

d. Bohr...

e. Mekanika Kuantum....

2. Apa kelebihan dan kekurangan dari masing-masing atom?

a. Dalton....

b. Thomson...

c. Rutherford...

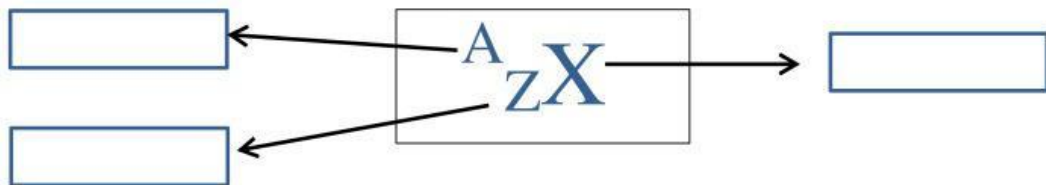
d. Bohr...

e. Mekanika Kuantum....

3. Jelaskan apa saja partikel penyusun atom?

Jawab:

4. Lengkapilah penulisan notasi atom netral berikut! Tentukan mana nomor atom, nomor massa dan lambang unsur.



5. Jelaskan apa yang dimaksud dengan proton, electron dan neutron
Jawab:

6. Apakah yang dimaksud dengan nomor atom dan nomor massa?
Jawab:

7. Apakah ciri-ciri isotop, isobar dan isoton?
Jawab:

8. Lengkapi table berikut!

Tentukan jumlah proton, electron dan neutron pada ion ion berikut....

Notasi	Jumlah proton	Jumlah electron	Jumlah neutron
$^{23}_{11}\text{Na}^+$
$^{16}_8\text{O}^{2-}$

9. Tentukan apakah pasangan atom berikut termasuk isotop, isobar, dan Isoton

Pasangan Atom	Isotop/Isobar/Isoton
$^{47}_{21}\text{Se}$ dan $^{47}_{22}\text{Ti}$	
$^{28}_{14}\text{Si}$ dan $^{31}_{14}\text{Si}$	
$^{60}_{25}\text{Mn}$ dan $^{65}_{30}\text{Zn}$	

10. Berdasarkan kegiatan yang telah dilakukan, buatlah kesimpulan!

Mengetahui,
Guru Pamong SMAN 1 Dumai



Meldafani, S.Pd., M.AP
NIP. 198712112002122004

Dumai, 10 Desember 2024

Dibuat Oleh,
Mahasiswa



Afrilia Amanda Sari
NIM. 21035125

Menyetujui,
Wakil Kurikulum SMA Negeri 1 Dumai



Meldafani, S.Pd., M.AP
NIP. 198712112002122004