

SOAL PAT KIMIA

KELAS X SEMESTER GENAP

FASE E

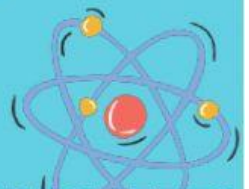
Nama :

Kelas :



Guru Mapel:
Muhibbatul Husnah, S.Si

SMA KHOZAINUL ULUM
BOJOASRI KALITENGAH LAMONGAN





1

TARIK NAMA MODEL ATOM DI BAWAH INI DAN LETAKKAN PADA GAMBAR YANG SESUAI!

Nama Model Atom

☐ Thomson

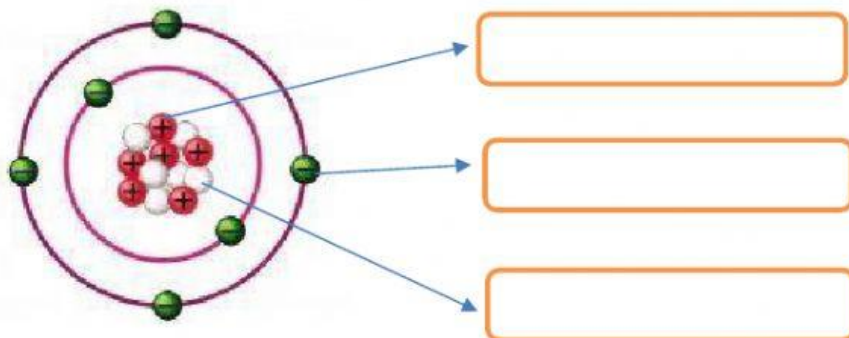
☐ Rutherford

☐ Dalton

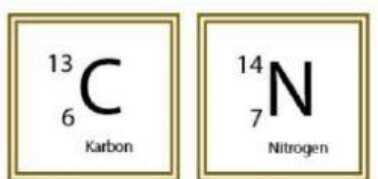
☐ Niels Bohr

☐ Mekanika Kuantum

2. Berikut adalah gambar partikel dasar penyusun atom. Berilah keterangan pada bagian yang ditunjukkan oleh tanda panah!



3. Perhatikan gambar notasi atom berikut!



Gambar di samping menunjukkan pasangan unsur yang termasuk dalam....

- A. Isotop
- B. Isoton
- C. Isobar



4 Uraikan konfigurasi elektron Menurut teori Bohr pada atom-atom berikut!

NO.	ATOM	JUMLAH ELEKTRON	JUMLAH ELEKTRON PADA KULIT ATOM					Elektron valensi
			K	L	M	N	O	
1	${}_4\text{Be}$							
2	${}_{19}\text{K}$							

5. Pasangkanlah konfigurasi electron dan letak unsur dengan unsur di samping dengan benar!

${}_{12}\text{Mg}$ 

 $[\text{Ar}] 4s^2 3d^6$
Periode : 4, Golongan : VIIIB

${}_{26}\text{Fe}$ 

 $[\text{Kr}] 5s^2$
Periode : 5, Golongan : IIA

${}_{38}\text{Sr}$ 

 $[\text{Ar}] 4s^1$
Periode : 4, Golongan : IA

${}_{19}\text{K}$ 

 $[\text{Ne}] 3s^2$
Periode : 3, Golongan : IIA

a. Manakah dari unsur di atas yang terletak dalam satu golongan?

..... dan

b. Manakah dari keempat unsur yang terletak dalam satu periode?

..... dan



6. Tuliskan konfigurasi elektron ^{15}P

Ada berapa elektron dalam orbital 3p ?

Tuliskan semua bilangan kuantum elektron terakhirnya dibawah ini:

- Bilangan kuantum utama =
- Bilangan kuantum azimuth =
- Bilangan kuantum magnetic =
- Bilangan kuantum spin =

7. Lengkapilah kalimat berikut!

- Unsur yang memiliki elektron valensi kurang dari 4 memiliki **energi ionisasi yang rendah**, sehingga akan cenderung untuk.....dan membentuk ion..... atau.....
- Unsur yang memiliki elektron valensi lebih dari 4 memiliki **afinitas elektron yang besar**, sehingga akan cenderung untuk.....dan membentuk ionatau
- Unsur yang melepas elektron atau menerima elektron, jumlah electron valensinya akan menyerupai elektron valensi.....

8. Berikut adalah cara atom Na dan Cl berikatan agar mencapai kestabilan.

(Seret pilihan jawaban yang ada di bawah soal ke dalam kotak soal yang tersedia)



.....

.....



.....

.....



$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

NaCl

$1s^2 2s^2 2p^6 s^2 3p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6$



- NaCl atau garam dapur terbentuk karena adanya transaksi eletron diantara mereka, yaitu berupa..... elektron
- Untuk mencapai kestabilan, atom Na.....elektron sebanyak , sehingga membentuk ion.....
- Untuk mencapai kestabilan, atom Cl.....elektron sebanyak , Sehingga membentuk ion.....
- Ketika ion Na^+ dan ion Cl^- terbentuk, akan terjadi gaya , Sehingga ion Na^+ dan Cl^- akan saling tarik menarik membentuk ikatan.....

Klik finish, kemudian isikan:

Name: Nama Siswa

Subject: Kimia

Grade/Level: 10

Email guru: muhibbatulhusnah57@guru.sma.belajar.id