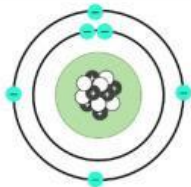
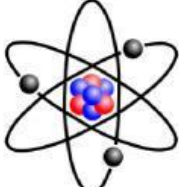
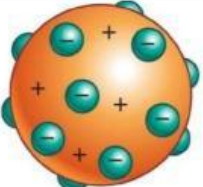


Mata pelajaran : Kimia	Nama :	Nilai:
Materi : Struktur atom dan Sistem Periodik Unsur	Kelas :	
TP : 11.1.1. Menganalisis dan mendeskripsikan bilangan kuantum dan hubungannya dengan konfigurasi elektron pada teori mekanika kuantum	Hari, tanggal :	

Kerjakanlah soal-soal berikut sebagai bahan ulasan untuk materi selanjutnya

1. Lengkapi tabel berikut

Model atom				
Penjelasan model				
Pencetus teori				

2. Lengkapi tabel berikut.

No	Nama Unsur	Nomor Atom	Nomor Massa	Jumlah			Lambang Atom
				Proton	Elektron	Neutron	
1	Karbon	6	12	...	...	...	...
2	Belerang	16	...	...	...	16	...
3	Kalium	...	39	19	...	...	...

3. Pasangkanlah dengan istilah yang sesuai.

Kelompok atom dengan jumlah proton yang sama	●	●	Isobar
Kelompok atom dengan jumlah neutron yang sama	●	●	Isotop
Kelompok atom dengan massa yang sama	●	●	Isoelektron
Kelompok atom dan ion dengan jumlah elektron yang sama	●	●	Isoton

4. Tentukanlah konfigurasi elektron dari unsur-unsur berikut

No	Unsur	Nama Unsur	Konfigurasi Elektron
a.	${}^6_6\text{C}$		
b.	${}^{19}_{19}\text{K}$		
c.	${}^{22}_{22}\text{Ti}$		

5. Tentukan elektron valensi, golongan, dan periode dari unsur-unsur berikut.

No	Unsur	Konfigurasi elektron	Elektron valensi	Golongan	Periode
a	${}^{10}_{10}\text{Ne}$				
b	${}^{13}_{13}\text{Al}$				
c	${}^{25}_{25}\text{Mn}$				
d	${}^{29}_{29}\text{Cu}$				
e	${}^{33}_{33}\text{As}$				