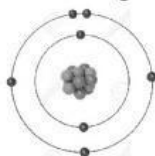


Pilihlah jawaban yang paling tepat! (20 poin)

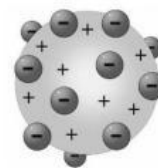
- Pernyataan berikut yang merupakan postulat dalton adalah
 - Atom dari suatu unsur dapat diubah menjadi atom unsur lain
 - Unsur terdiri dari atom-atom yang berbeda
 - Senyawa terdiri dari atas dua atau lebih jenis atom
 - Atom tidak dapat dibagi lagi
 - Atom terdiri dari partikel subatom
- Pada percobaan tabung sinar katoda dihasilkan fakta sebagai berikut
 - Sinar datang bergerak lurus dari arah katoda
 - Sinar berbelok menjauhi kutub negatif
 - Sinar dapat memutar "pedal/baling-baling"
 Fakta percobaan yang menunjukkan bahwa cahaya memiliki sifat partikel dan bermuatan negatif adalah
 - I saja
 - II saja
 - III saja
 - I dan II
 - II dan III
- Gagasan utama teori atom Bohr didasari atas percobaan...
 - Pengamatan pasir di pantai
 - Penembakan sinar alfa
 - Percobaan sinar katoda
 - Spektrum gas hidrogen
 - Prinsip dualisme elektron
- Pada percobaan penembakan lempeng emas dengan sinar alfa, sebagian besar sinar alfa diteruskan. Makna dari hasil percobaan tersebut adalah....
 - Atom memiliki inti atom bermuatan positif
 - Sebagian besar atom terdiri dari ruang kosong
 - Pusat massa atom terdapat di inti atom
 - Terdapat elektron yang mengelilingi inti atom
 - Sinar alfa bermuatan negatif sehingga dapat diteruskan
- "Apabila cahaya memiliki sifat partikel, maka partikel juga memiliki sifat gelombang" pernyataan tersebut dikemukakan oleh....
 - J.J. Thomson
 - Ernest Rutherford
 - Werner Heisenberg
 - Louis de Broglie
 - Erwin Schrodinger
- Perhatikan gambar model atom di bawah ini!



Gambar tersebut merupakan model atom yang dikemukakan oleh...

- J.J Thomson
- Ernest Rutherford
- Niels Bohr
- Erwin Schrodinger

- John Dalton
- Partikel dalam atom yang terletak di dalam inti adalah
 - Elektron
 - Proton
 - Neutron
 - Elektron dan proton
 - Neutron dan proton
 - Perpindahan elektron dari tingkat energi yang rendah ke tingkat energi yang lebih tinggi disebut....
 - Eksitasi
 - Deeksitasi
 - Eksistensi
 - Deeksistensi
 - Ekstasi
 - Perhatikan gambar model atom di bawah ini!



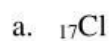
Gambar tersebut merupakan model atom yang dikemukakan oleh....

- J.J Thomson
 - Ernest Rutherford
 - Niels Bohr
 - Erwin Schrodinger
 - John Dalton
- "Jika cahaya memiliki sifat partikel, maka partikel juga memiliki sifat gelombang (cahaya)". Pernyataan tersebut merupakan salah satu yang mendasari munculnya teori mekanika kuantum yang dikemukakan oleh....
 - Louis de Broglie
 - Werner Heisenberg
 - Erwin Schrodinger
 - Albert Einstein
 - Max Plank

Tulislah jawaban yang benar dengan singkat! (10 poin)

- Spektrum yang dihasilkan oleh gas hidrogen bersifat....
- Perpindahan elektron yang disertai pelepasan energi disebut....
- Jumlah maksimum elektron yang dapat berada pada subkulit 3d adalah....
- "Posisi dan momentum elektron tidak dapat ditentukan secara bersamaan" merupakan pernyataan yang dikemukakan oleh....
- Unsur-unsur yang memiliki jumlah proton berbeda namun memiliki nomor massa sama disebut...

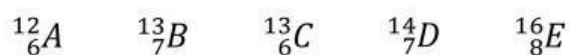
16. Tuliskan konfigurasi elektron (**penyingkatan**) dari atom dan ion berikut! (30 poin)



17. Lengkapi tabel berikut ini! (20 poin)

No.	Notasi	Jumlah			
		Proton	Elektron	Neutron	Nomor massa
a.	$^{39}_{19}\text{K}$		39
b.	$^{31}_{15}\text{P}$	15	31
c.	$^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$
d.	$^{19}_{9}\text{F}$	9	10	10

18. Kelompokkan atom-atom berikut yang termasuk isotop, isoton, dan isobar! (10 poin)



Isotop	
Isoton	
Isobar	