

**SILAHKAN KERJAKAN SOAL BERIKUT INI YA. JANGAN LUPA
LIHAT MATERI YANG SUDAH SAYA BAGIKAN. LANGSUNG
TULIS DISINI SAJA YA JAWABANNYA!**

Selamat Mengerjakan !

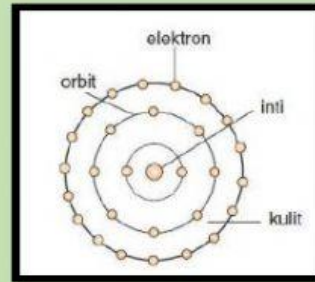
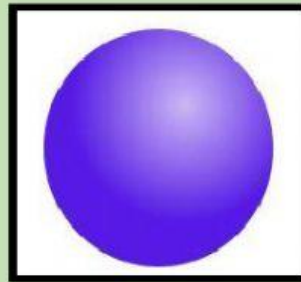
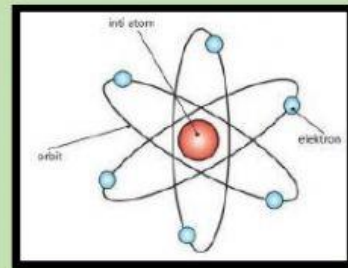
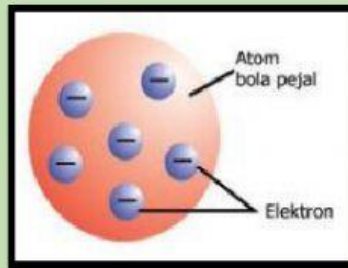
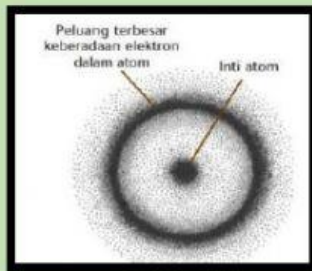
PERKEMBANGAN TEORI ATOM

❖ **Isi titik-titik berikut ini !**

- 1) Urutan ilmuwan yang mengembangkan teori atom adalah
.....
- 2) Bola tolak peluru merupakan penggambaran dari model atom
oleh
.....
- 3) Menurut Dalton, atom tidak dapat
.....
- 4) Dalton berjasa dalam menggambarkan model atom pertama kali
namun sayangnya teori Dalton tidak dapat menjelaskan
.....
.....
- 5) Menurut JJ Thomson, menggambarkan atom seperti bola pejal,
yaitu bola padat yang bermuatan positif. Di permukaannya,
tersebar
.....
- 6) Teori atom Thomson juga memiliki kekurangan, yaitu
.....
.....

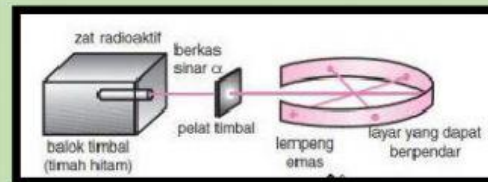
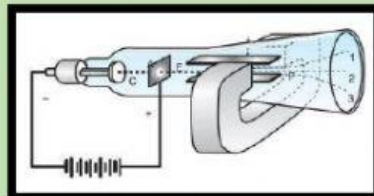
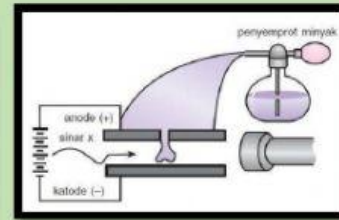
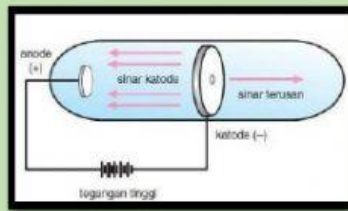
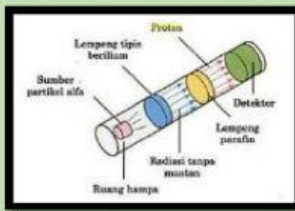
- 7) Rutherford membuat model atom seperti tata surya. Model ini persis seperti bagaimana planet mengelilingi matahari. Rutherford berjasa mengenalkan konsep
.....
- 8) Niels Bohr mengemukakan bahwa atom terdiri dari
.....
.....
- 9) Kedudukan elektron-elektron pada tingkat-tingkat energi tertentu yang disebut
.....
- 10) Ketika elektron berputar mengelilingi inti atom berada pada lintasan atau tingkat energi tertentu memiliki energi yang
.....
- 11) Elektron bisa berpindah dari satu lintasan ke lintasan yang lain dengan cara
.....
- 12) Schrodinger menjelaskan kulit-kulit elektron bukan kedudukan yang pasti dari suatu elektron, namun hanya
.....
- 13) Werner Heisenberg juga mengembangkan teori mekanika kuantum dengan prinsip
- 14) Awan elektron adalah
.....
- 15) Kulit terdiri dari
.....

❖ **Drag gambar model atom yang sesuai dengan teori atomnya!**



Model Atom Dalton	Model Atom Thomson	Model Atom Rutherford
Model Atom Bohr	Model Atom Mekanika Kuantum	

❖ **Drag gambar percobaan yang sesuai dengan hasil temuannya !**



Penemuan Elektron Percobaan Thomson	Penemuan Muatan Elektron Percobaan Milikan	Penemuan Proton Percobaan Goldstein
Penemuan Inti Atom Percobaan Rutherford	Penemuan Neutron Percobaan Chadwick	