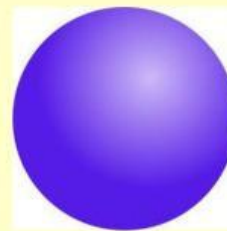
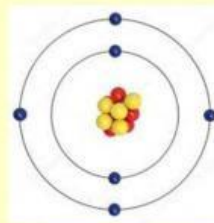
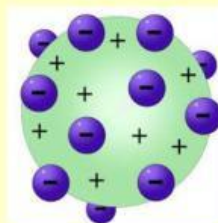
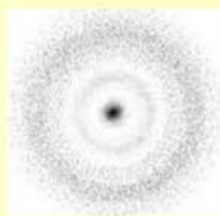
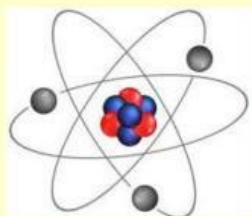


Perkembangan Teori Atom

Kuis 2

✚ Siapakan pencetus masing-masing model atom berikut?



Dalton

Rutherford

Atom Modern

J.J. Thompson

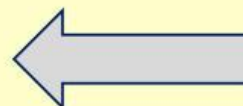
Niels Bohr

✚ Sebutkan pencetus teori atom berikut!

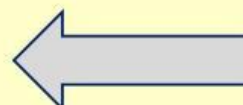
Teori

Pencetus

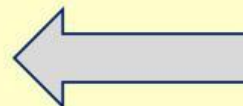
Atom terdiri atas inti atom yang bermuatan positif yang dikelilingi oleh elektron yang bermuatan negatif dengan lintasan-lintasan tertentu. Elektron dapat berpindah dari lintasan stasioner satu ke lintasan stasioner lainnya dengan menyerap atau memancarkan energi.



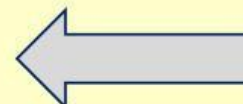
Atom merupakan partikel terkecil penyusun materi yang tidak dapat dibagi lagi yang berbentuk seperti bola pejal.



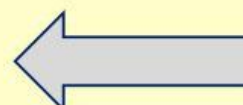
Atom terdiri atas inti atom yang bermuatan positif yang dikelilingi oleh elektron yang bermuatan negatif dengan orbit seperti tata surya. Sebagian besar volume atom adalah ruang kosong.



Elektron tidak dapat ditentukan letaknya secara pasti dan yang dapat ditentukan adalah letak kebolehjadiannya. Letak kebolehjadian terbesar ditemukan elektron disebut orbital.



Atom berbentuk seperti bola pejal yang bermuatan positif dengan elektron yang tersebar merata seperti kismis dalam roti.



 Pasangkanlah kelemahan model atom dengan tepat!

Tidak dapat menjelaskan spektrum atom dengan jumlah elektron yang banyak.

Dalton

Tidak dapat menjelaskan susunan muatan positif dan negatif dalam atom.

J.J. Thompson

Tidak dapat menjelaskan muatan dalam atom

Rutherford

Tidak dapat menjelaskan mengapa elektron tidak kehabisan energi sehingga jatuh ke inti.

Niels Bohr

Good Luck