

Penilaian Sumatif

Perkembangan Model Atom



NAMA :

KELAS:

NIS :

Menghubungkan

1. Pasangkanlah ilmuwan berikut dengan teori model atomnya !



John Dalton



Joseph John Thompson



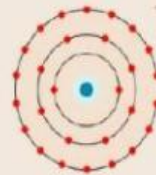
Ernest Rutherford



Niels Bohr



Erwin Schrödinger



Penilaian Sumatif

Perkembangan Model Atom



Isian Singkat

- Thomson Mengemukakan sebuah model atom yang biasa dikenal dengan model . Menurut Thomson, atom adalah sebuah bola bermuatan dan di dalam bola tersebut terdapat elektron yang tersebar merata
- Rutherford dengan eksperimen menggunakan lempeng emas tipis yang ditembakkan dengan partikel sinar

Isian Singkat

- Teori atom yang dapat menerangkan adanya spektrum atom hidrogen adalah teori atom
 - Bohr
 - Rutherford
 - Thomson
 - Rydberg
 - Dalton
- Pokok teori atom Thomson dititik beratkan pada
 - Atom terdiri dari elektron - electron
 - Elektron sebagai penyusun utama atom
 - Atom sebagai bola masif yang hanya berisi electron
 - Atom sebagai bola masif bermuatan positif yang di dalamnya tersebar elektron sehingga keseluruhannya bersifat netral
 - proton dan elektron adalah bagian penyusun atom yang keduanya saling meniadakan
- Dibandingkan dengan teori atom Rutherford, teori atom Niels Bohr mempunyai kelebihan dalam hal.....
 - Jumlah proton dan jumlah elektron
 - Massa atom yang terpusat pada inti atom
 - Muatan proton yang sama dengan muatan elektron

Penilaian Sumatif

Perkembangan Model Atom



- D. Keberadaan elektron pada tingkat-tingkat energi tertentu saat mengelilingi inti atom
 - E. Keberadaan proton dan neutron dalam inti atom serta electron mengelilingi inti atom
7. Elektron dapat berpindah dari suatu lintasan ke lintasan yang lain sambil menyerap atau memancarkan energi. Teori yang merupakan penyempurnaan dari teori atom Rutherford ini dinamakan teori
- A. Niels Bohr
 - B. Dalton
 - C. Thomson
 - D. Rutherford
 - E. Mekanika Kuantum