

1. Model atom yang menyerupai roti kismis karena elektronnya tersebar seperti kismis, dikemukakan oleh...

- a. Bohr.
- b. Dalton .
- c. Thomson.
- d. Goldstein .
- e. Rutherford.

2. Perbedaan model atom Bohr dengan model atom Rutherford terletak pada

- a. Jumlah proton dan jumlah electron.
- b. Massa atom yang terpusat pada inti atom.
- c. Muatan proton yang sama dengan muatan electron.
- d. Keberadaan elektron pada tingkat-tingkat energi tertentu saat mengelilingi inti atom.
- e. Keberadaan proton dan neutron dalam inti atom serta elektron mengelilingi inti atom.

3. 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. Bohr.
- b. Dalton.
- c. Thomson.
- d. Kuantum.
- e. Mekanika Kuantum.

4. Elektron-elektron dalam atom beredar mengelilingi inti dan berada pada lintasan (tingkat energi) tertentu. Elektron dapat berpindah dari satu tingkat energi ke tingkat energi lainnya disertai penyerapan atau pelepasan energi. Pernyataan ini dikemukakan oleh

- a. Dalton.
- b. Thomson.
- c. Rutherford.
- d. Niels Bohr.
- e. Schrodinger.

5. Teori atom pertama kali dikemukakan oleh

- a. Dalton.
- b. Thomson.
- c. Rutherford.
- d. Chadwick.
- e. Goldstein.

6. Model atom Thomson berbentuk seperti

- a. Bola pejal.
- b. Roti kismis.
- c. Tata Surya.
- d. Lingkaran.
- e. Donat.

7. partikel subatom yang bermuatan negatif dan umumnya ditulis sebagai.....



8. subpartikel atom yang tidak memiliki muatan atau bersifat netral

