

Nama :

Kelas:

VIDEO PEMBELAJARAN

Perkembangan Model Atom

Tonton video pembelajaran di bawah ini kemudian jawab pertanyaan yang telah disediakan dengan memilih 1 jawaban yang benar!

- 1 Siapakah ilmuwan yang pertama kali mengemukakan model atom sebagai bola pejal yang tidak dapat dibagi lagi?

☐ J.J. Thomson

☐ Ernest Rutherford

☐ John Dalton

☐ Niels Bohr

- 2 Model atom Thomson sering disebut 'model roti kismis'. Mengapa demikian?

☐ Karena atom berbentuk bulat seperti roti

☐ Karena elektron tersebar dalam muatan positif seperti kismis dalam roti

☐ Karena proton tersebar seperti kismis di dalam inti

☐ Karena atom bisa dimakan seperti roti

3 Percobaan Rutherford menggunakan hamburan sinar alfa pada lempeng emas tipis. Kesimpulan utama yang dihasilkan adalah...

Atom memiliki inti bermuatan positif yang sangat kecil dan padat

Elektron bergerak dalam orbit yang statis

Atom tidak memiliki inti

Proton dan neutron memiliki massa yang sama

4 Dalam model atom Bohr, elektron bergerak mengelilingi inti pada...

Lintasan sembarang asalkan tidak jatuh ke inti

Lintasan berbentuk elips yang terus berubah

Lintasan (orbit) tertentu dengan tingkat energi tertentu tanpa memancarkan energi

Awan elektron yang tidak memiliki posisi pasti

5 Model atom mekanika kuantum (model modern) berbeda dari model Bohr karena ...

Posisi elektron dapat ditentukan secara pasti

Elektron berada di dalam inti atom

Posisi elektron tidak dapat ditentukan secara pasti, hanya kebolehjadian (probabilitas) ditemukannya

Atom tidak memiliki proton