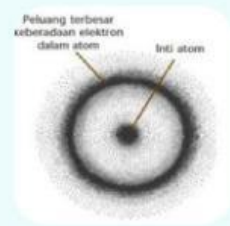
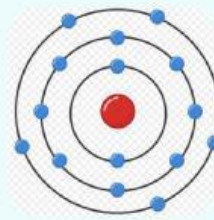
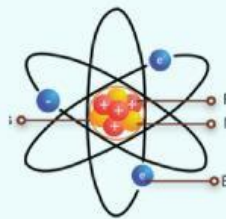
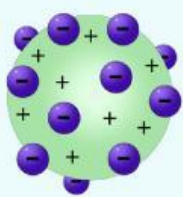


LKPD TEORI PERKEMBANGAN ATOM

Materi



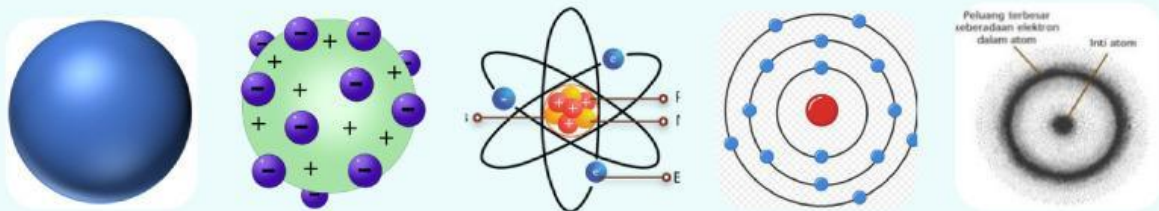
PPT Materi

Game

Berdasarkan gambar, jawablah pertanyaan di bawah ini!

Stimulasi

Suatu hari, seorang siswa bernama Raka sedang membaca buku IPA milik kakaknya yang sudah SMA. Ia menemukan gambar-gambar model atom yang berbeda:

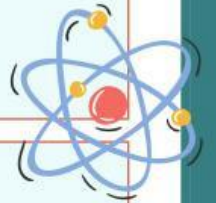


Mengapa model-model atom yang digambarkan oleh para ilmuwan berbeda satu sama lain?

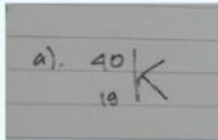
Pilihlah jawaban yang tepat dari jawaban di bawah ini !

Pilihlah pernyataan yang benar di bawah ini !

- ☐ Gambar 1 : model atom berbentuk roti kismis
- ☐ Gambar 2 : model atom berbentuk lintasan
- ☐ Gambar 3 : model atom berbentuk tata surya
- ☐ Gambar 4 : model atom berbentuk lingkaran awan
- ☐ Gambar 5 : model atom berbentuk bola pejal



Hasil dari



- | | |
|---|---|
| ☐ $p = 19, e = 19, n = 21$ | ☐ $p = 19, e = 21, n = 22$ |
| ☐ $p = 19, e = 20, n = 21$ | ☐ $p = 19, e = 21, n = 21$ |
| ☐ $p = 20, e = 19, n = 21$ | |

Tolong ceritakan perkembangan salah satu model atom yang kamu ketahui



Cocokkan ciri khas berikut dengan nama ilmuwan penemunya !

Elektron bergerak mengelilingi inti pada lintasan tertentu (orbit)

John Dalton

Atom merupakan bola pejal padat yang tidak dapat dibagi lagi

J.J. Thomson

Elektron berada pada orbital dengan probabilitas tertentu, bukan lintasan tetap

Ernest Rutherford

Atom seperti roti kismis, elektron tersebar dalam bola positif

Niels Bohr

Menemukan bahwa inti atom sangat kecil namun bermuatan positif

Erwin Schrödinger

Jodohkan nama ilmuwan dengan eksperimen/alat yang digunakan untuk menemukan model atomnya.

J.J. Thomson

Spektrum garis hidrogen

Ernest Rutherford

Spektrum garis hidrogen

Niels Bohr

Hamburan partikel alfa (lembaran emas)

Pendapatmu tentang pembelajaran hari ini (berikan centang sesuai perasaanmu)

☐

Menyenangkan

☐

Menantang Tapi Seru

☐

Biasa Aja

☐

Ingin Belajar Lebih Dalam

☐

Sulit