

ASESEMEN FORMATIF

NAMA :

KELAS :

Perhatikan Teori atom dan penemu atom di bawah ini, kemudian cocokkanlah/pasangkanlah Teori atom dengan penemu yang benar dengan menarik garis dari Teori atom ke nama penemu

TEORI ATOM

Atom merupakan bola pejal yang tidak bermuatan. Selain itu, menurut teori atom ini, atom merupakan kesatuan terkecil yang tidak bisa dibagi-bagi lagi. Unsur kimia yang berbeda akan memiliki jenis atom yang berbeda-beda pula.

Berbentuk seperti roti kismis. Hal itu dikarenakan atom merupakan bola padat bermuatan positif dengan partikel negatif (elektron) yang tersebar didalamnya. Selain itu, muatan positif dan negatif pada atom tersebut jumlahnya sama

Setiap atom mengandung inti atom yang bermuatan positif dengan elektron yang mengelilingi dalam lintasannya. Selain itu, massa atom ini terpusat di inti atom dan sebagian besar volume atom tersebut merupakan ruang hampa,

Atom terdiri dari inti atom yang mengandung proton dan neutron dan dikelilingi oleh elektron yang berputar dalam orbitnya (tingkat energi tertentu). Orbit ini dikenal sebagai kulit atom.

Atom terdiri dari inti atom bermuatan positif dan awan-awan elektron yang mengelilinginya. Daerah kebolehjadian ditemukannya elektron dinamakan orbital.

PENEMU

ERWIN SCRODINGER

NIELS BOHR

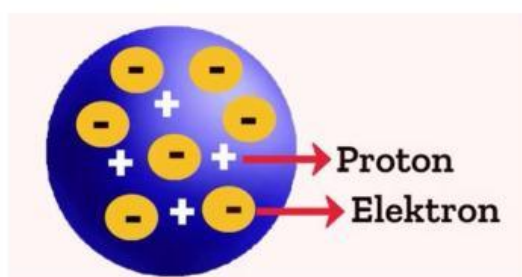
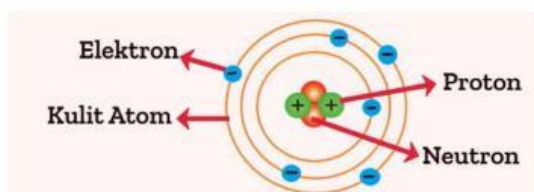
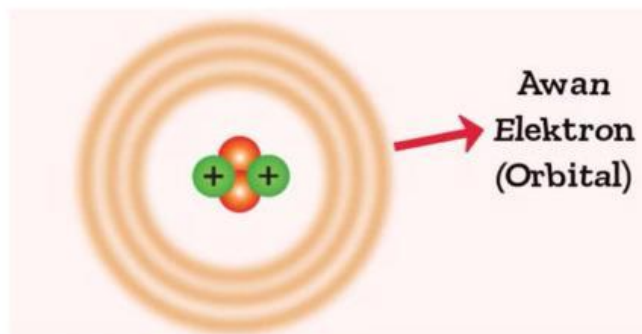
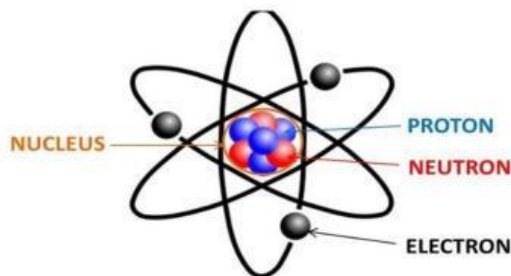
E. RUTHERFORD

JJ THOMSON

JOHN DALTON

Perhatikan Gambar model atom dan penemu atom di bawah ini, kemudian cocokkanlah/pasangkanlah gambar model atom dengan penemu yang benar dengan menarik garis dari gambar Model atom ke nama penemu

MODEL ATOM



PENEMU

JJ THOMSON

E. RUTHERFORD

JOHN DALTON

NIELS BOHR

ERWIN SCRODINGER