

**Nama : Nurul Harun**

**NPM : 03292211009**

**Semester : V (Lima)**

**Mata Kuliah : Penilaian Hasil Belajar Kimia**

---

**SOAL!**

**A. Benar-Salah**

Berilah tanda (✓) pada huruf B (Benar) jika pernyataan dibawah ini benar, dan huruf S (Salah) jika pernyataan salah!

**Soal :**

Partikel yang memiliki muatan positif di dalam inti atom disebut neutron.

- B
- S

**B. Pilihan Ganda**

Pilihlah jawaban pada salah satu huruf a, b, c, atau d pada jawaban dibawah yang dianggap benar!

**Soal :**

Apa yang dimaksud dengan isotop?

- a. Atom dengan jumlah proton yang berbeda
- b. Atom dengan jumlah neutron yang berbeda
- c. Atom dengan jumlah elektron yang berbeda
- d. Atom dengan jumlah total partikel subatom yang berbeda

### C. Menjodohkan

Tariklah garis dari titik kolom A ke kolom B sesuai dengan pasangannya!

**Soal :**

Kolom A	
Menjelaskan bahwa elektron berada di orbital tertentu	●
Menggambarkan atom sebagai bola padat yang tak dapat dibagi	●
Menggambarkan atom dengan inti positif dan elektron yang mengelilinginya	●
Mengusulkan konsep elektron sebagai gelombang dan partikel	●
Mengembangkan model berdasarkan level energi elektron	●

Kolom B	
●	Teori Atom Dalton
●	Teori Atom Thomson
●	Teori Atom Rutherford
●	Teori Atom Bohr
●	Teori Kuantum

### D. Melengkapi

Isilah titik-titik dibawah ini dengan jawaban yang tepat!

**Soal :**

Atom terdiri dari tiga partikel subatom, yaitu ..... , ..... , dan .....

### E. Jawaban Pendek

Bacalah pertanyaan dibawah ini dengan cermat dan berikan jawaban singkat yang tepat!

Dua jenis partikel subatomik yang ditemukan dalam inti atom adalah...

### F. Essay

Jawablah pertanyaan dibawah ini dengan tepat!

**Soal :**

Apa itu nomor atom dan nomor massa? Jelaskan perbedaannya!