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

LIVEWORKSHEETS

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!

LIVEWORKSHEETS