Nama : **Desmiyanti Jamaludin**

Npm : **03292211002**

Semester : **V (lima)**

Mata Kuliah : **Penilaian Hasil Belajar Kimia**

Soal

1. **Soal Essay**

   Jawablah pertanyaan dibawah ini dengan teapat!

   Soal :

   Sebutkan dan jelaskan aturan-aturan dasar yang digunakan untuk menentukan konfigurasi elektron dalam atom !

2. **Soal Benar Salah**

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

   Soal :

   Prinsip Aufbau menyatakan bahwa elektron mengisi orbital dengan energi terendah terlebih dahulu.

   a. Benar
   b. Salah

LIVEWORKSHEETS

3. Soal Pilihan Ganda

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

Soal

Aturan mana yang menyatakan bahwa elektron akan mengisi orbital yang sama dengan arah yang sama terlebih dahulu?

a. Prinsip Aufbau
b. Prinsip Larangan Pauli
c. Aturan Hund
d. Aturan Oktet

4. Soal Menjodohkan

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

Soal:

Kolom A	
1. Konfigurasi elektron dari Oksigen (O)	●
2. Konfigurasi elektron dari Klorin (Cl)	●
3. Konfigurasi elektron dari Natrium (Na)	●
4. Konfigurasi elektron dari Tembaga (Cu)	●
5. Konfigurasi elektron dari Magnesium (Mg)	●

Kolom B	
●	A. [Kr] $5s^2$ $4d^{10}$
●	B. [He] $2s^2$ $2p^4$
●	C. [Ne] $3s^2$ $3p^5$
●	D. [Ne] $3s^2$
●	E. [Ne] $3s^2$ $3p^1$

5. Soal Melengkapi

Lengkapilah titik-titik di bawah ini dengan kata yang tepat!

Soal :

Ion positif terbentuk ketika suatu unsur ……. satu atau lebih elektron.

LIVEWORKSHEETS

6. **Soal Jawaban Pendek**

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

Soal :

Konfigurasi elektron dari unsur Neon adalah....

LIVEWORKSHEETS