

**Nama : Desmiyanti Jamaludin**

**Npm : 03292211002**

**Semester : V (lima)**

**Mata Kuliah : Penilaian Hasil Belajar Kimia**

---

### **Soal**

#### **1. Soal Essay**

Jawablah pertanyaan dibawah ini dengan tepat!

**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

### 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                                     |   | Kolom B |  |
|---|---|---------|--|
| 1. Konfigurasi elektron dari Oksigen (O)    | • | •       | A. [Ar] 4s <sup>1</sup> 4d <sup>10</sup> |
| 2. Konfigurasi elektron dari Klorin (Cl)    | • | •       | B. [He] 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>  |
| 3. Konfigurasi elektron dari Natrium (Na)   | • | •       | C. [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>  |
| 4. Konfigurasi elektron dari Tembaga (Cu)   | • | •       | D. [Ne] 3s <sup>1</sup>                  |
| 5. Konfigurasi elektron dari Magnesium (Mg) | • | •       | E. [Ne] 3s <sup>2</sup>                  |

## **5. Soal Melengkapi**

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

**Soal :**

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

## **6. Soal Jawaban Pendek**

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

**Soal :**

Konfigurasi elektron dari unsur Neon adalah....