

**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 silang (X) pada jawaban yang tepat!

**Soal :**

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

- a. Benar
- b. Salah

#### **3. Soal Pilihan Ganda**

Berilah tanda silang (X) 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 <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> |
| •       | B. [He] 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>  |
| •       | C. [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>  |
| •       | D. [Ne] 3s <sup>2</sup>                  |
| •       | E. [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>  |

#### 5. Soal Melengkapi

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

**Soal :**

Ion positif terbentuk ketika suatu unsur ..... 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....