

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

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. [Ar] $4s^1 4d^{10}$
•	B. [He] $2s^2 2p^4$
•	C. [Ne] $3s^2 3p^5$
•	D. [Ne] $3s^1$
•	E. [Ne] $3s^2$

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....