

# ULANGAN KIMIA

## KELOMPOK B

Nama

---

---

---

---

Kelas

---

---

---

---



1. Tentukan Proton,  
elektron dan  
Neutron dari unsur  
berikut

1

Proton

Elektron

Neutron

2

Proton

Elektron

Neutron



**2. Tentukan  
Bilangan  
Kuantum  
elektron terakhir  
dari unsur berikut**

Bilangan Kuantum Utama ( $n$ ) = \_\_\_\_\_

Bilangan Kuantum azimut ( $l$ ) = \_\_\_\_\_

Bilangan Kuantum Magnetik ( $m$ ) = \_\_\_\_\_

Bilangan Kuantum Spin ( $s$ ) = \_\_\_\_\_



3. Tentukan posisi unsur-unsur berikut (golongan dan periode) dalam tabel periodik unsur!

Periode =

Golongan =

Periode =

Golongan =



4. Urutkan ketiga unsur tersebut berdasarkan ukuran jari-jari atomnya dari yang terkecil hingga terbesar, serta jelaskan alasannya!

Urutannya :

Alasan



5. Tuliskan reaksi pembentukan ikatan ion antara unsur-unsur berikut beserta rumus kimia senyawa yang terbentuk!

Senyawa yang Terbentuk :

---

---

---

---



6. Gambarkan struktur Lewis molekul Berikut serta tentukan jumlah Pasangan Elektron Ikatan (PEI) dan Pasangan Elektron Bebas (PEB) pada atom pusatnya! (H=1; Cl=17; C=6; O=8; N=7)

Ikatan Kovalen Tunggal : \_\_\_\_\_

Ikatan Kovalen Rangkap dua : \_\_\_\_\_

Ikatan Kovalen Rangkap Tiga : \_\_\_\_\_

Pasangan elektron bebas : \_\_\_\_\_



7. Tentukan bentuk molekul dari senyawa berikut: (B= 5; F=9; Be= 4; Cl=17; C=6; H=1; O=8)

Bentuk Molekul :







8. Diketahui senyawa  $\text{H}_2\text{O}$  (titik didih  $100^\circ\text{C}$ ) dan  $\text{H}_2\text{S}$  (titik didih  $-60^\circ\text{C}$ ). Kedua unsur dan berada pada golongan yang sama (Golongan VIA).

Alasan :

Jenis Ikatan :

$\text{H}_2\text{O}$

$\text{H}_2\text{S}$