

ULANGAN KIMIA

KELOMPOK D

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 H_2O (titik didih 100°C) dan H_2S (titik didih -60°C). Kedua unsur dan berada pada golongan yang sama (Golongan VIA).

Alasan :

Jenis Ikatan :

H_2O

H_2S