

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK
MADRASAH ALIYAH NEGERI 2 KEBUMEN TAHUN 2023/2024
MATA PELAJARAN KIMIA
MATERI KEPERIODIKAN SIFAT UNSUR

Nama:

Kelas:

1. Sistem periodik dapat dianggap sebagai awal dari sistem periodik modern. Jika kita perhatikan tabel periodik unsur (sistem periodik unsur modern) unsur-unsur disusun dan diurutkan berdasarkan kenaikan
2. Diantara model pengelompokan unsur pada tabel periodik unsur modern yaitu unsur-unsur dikelompokkan menjadi dua kelompok besar yang kemudian disepakati adalah sebagai unsur golongan dan
3. Selain hal tersebut, pada tabel periodik unsur modern juga dikenal ada istilah periode dan golongan.
 - a. Periode adalah dan nomor periode menunjukkan
 - b. Golongan adalah dan nomor golongan menunjukkan , selain itu secara umum unsur-unsur yang terletak pada golongan yang sama adalah memiliki kemiripan
4. Ion X^{2+} memiliki konfigurasi elektron $[\text{Ne}] 3s^2 3p^6$. Tentukan letak periode dan golongan unsur X pada sistem periodik unsur.
.....
.....
.....
5. Pada tabel periodik unsur, diantaranya terdapat lima keperiodika sifat unsur yaitu:
 - a. Jari-jari atom
 - b. Energi Ionisasi
 - c. Elektronegatifitas
 - d. Afinitas elektron dan
 - e. Sifat logam

Jari-jari atom

Jari-jari atom adalah

Dalam satu periode dari kiri ke kanan jari jari atom semakin

Hal tersebut disebabkan

Dalam satu golongan dari atas ke bawah jari jari atom semakin

Hal tersebut disebabkan

Elektronegatifitas

Elektronegatifitas adalah

Dalam satu periode dari kiri ke kanan elektronegatifitas semakin

Hal tersebut disebabkan

Dalam satu golongan dari atas ke bawah elektronegatifitas semakin

Hal tersebut disebabkan

Afinitas Elektron

Afinitas elektron adalah

Dalam satu periode dari kiri ke kanan afinitas elektron semakin

Hal tersebut disebabkan