

INSTRUMEN EVALUASI



Universitas Negeri Malang
PPG Daljab Kimia Angkatan 2
Kemenag Tahun 2022

SIFAT-SIFAT PERIODIK UNSUR

Periodic Table of the Elements

Legend:

- Alkali Metals
- Alkaline Earths
- Transition Metals
- Metals
- Nonmetals
- Halogens
- Noble Gases
- Lanthanide Series
- Actinide Series

Disusun oleh :
Nurhikmawati
NIM : 223127912428

INSTRUMEN PENILAIAN

SIFAT-SIFAT PERIODIK UNSUR

Nama Sekolah : MAN 3 PALEMBANG Tahun Ajaran : 2022/2023
Mata Pelajaran : Kimia Jumlah soal : 5 butir
Kelas : X Fase : E

Untuk soal No 1-4, pilihlah jawaban yang paling tepat !

1. Pernyataan yang benar untuk atom $_{12}\text{Mg}$ dan $_{13}\text{Al}$ adalah
 - A. jari-jari atom $\text{Mg} < \text{Al}$.
 - B. keelektronegatifan $\text{Mg} > \text{Al}$.
 - C. afinitas elektron $\text{Mg} > \text{Al}$.
 - D. energi ionisasi $\text{Mg} > \text{Al}$.
 - E. titik didih $\text{Mg} > \text{Al}$.
2. Nilai energi pengionan pertama sampai dengan keenam untuk suatu unsur pada golongan utama berturut-turut adalah 1087, 2353, 4620, 6223, 37831 dan 47277 kJ/ mol. Berdasarkan data tersebut, dapat disimpulkan bahwa unsur tersebut berada pada golongan
 - A. IIIA
 - B. IV A
 - C. VA
 - D. VIA
 - E. VIIA
3. Data nomor atom dan nomor massa untuk lima atom diberikan dalam tabel berikut:

Nomor Atom	Simbol	Nomor Massa
9	Q	19
12	R	24
14	S	28
16	T	32
17	U	35,5

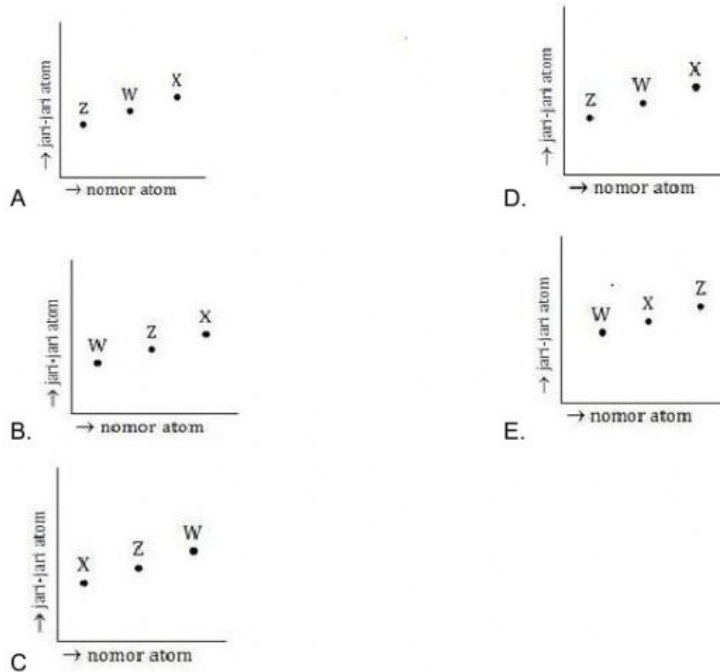
Urutan jari-jari atom dari yang paling kecil sampai paling besar adalah ...

- A. R Q U T S
- B. Q R S T U
- C. Q U T S R
- D. S T U R Q
- E. R U T S Q

4. Perhatikan notasi unsur berikut!



Gambar yang menunjukkan jari-jari atom ketiga unsur tersebut adalah



Untuk soal No 5. Pilihlah :

- A. Jika pernyataan benar, alasan benar dan keduanya menunjukkan hubungan sebab dan akibat
- B. Jika pernyataan benar, alasan benar tetapi keduanya tidak menunjukkan hubungan sebab akibat
- C. Jika pernyataan benar dan alasan salah
- D. Jika pernyataan salah dan alasan benar
- E. Jika pernyataan dan alasan keduanya salah

5. Petunjuk soal No 5. Unsur-unsur alkali tanah dalam sistem periodik dari atas ke bawah makin sukar melepas elektron

SEBAB

Keelektronegatifan alkali tanah bertambah dari atas ke bawah

Jawaban