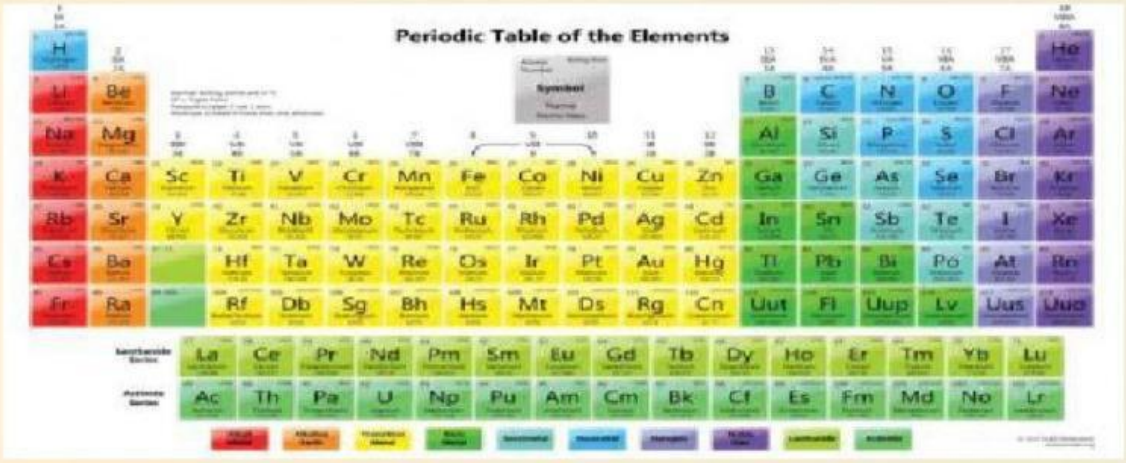
INSTRUMEN EVALUASI

Universitas Negeri Malang
PPG Daljab Kimia Angkatan 2
Kemenag Tahun 2022

SIFAT-SIFAT PERIODIK UNSUR



Disusun oleh :
Nurhikmawati
NIM : 223127912428

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS

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 $_{12}Mg$ dan $_{13}Al$ adalah ....
   A. jari-jari atom Mg < Al.
   B keelektronegatifan Mg > Al.
   C. afinitas elektron Mg > Al.
   D. energi ionisasi Mg > Al.
   E. titik didih Mg > 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

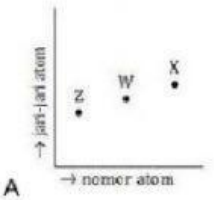
LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS

4. Perhatikan notasi unsur berikut!

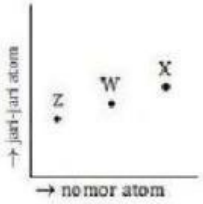
$_{3}X$; $_{11}Z$; $_{19}W$

Gambar yang menunjukkan jari-jari atom ketiga unsur tersebut adalah ....

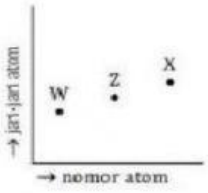
A



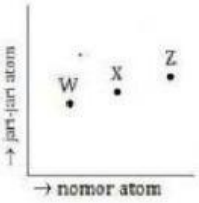
D.



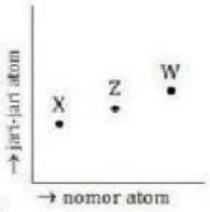
B.



E.



C



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 bawaah makin sukar melepas elektron

SEBAB

Keelektronegatifan alkali tanah bertambah dari atas ke bawah

Jawaban

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS