PEMERINTAH PROVINSI BANTEN
DINAS PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIT PELAKSANA TEKNIS
SMA NEGERI 1 JAWILAN
Alamat : Jl. Perum Taman Sejahtera Ds/Kec. Jawilan
Kab. Serang 42177 Prov. Banten

Nama : .....

Kelas : X .....

Mapel : **Kimia**

Pokok Bahasan : **Sifat-sifat Periodik Unsur**

Untuk menguji kompetensi kalian tentang materi ini, yuk kalian kerjakan latihan soal di bawah ini .

Untuk **soal nomor 1 sampai dengan 6**, jawablah pertanyaan berikut dengan cara memilih (**bisa memilih lebih dari satu**) jawaban yang tepat!

1. Pernyataan yang benar tentang sifat keperiodikan unsur adalah....
   A. Unsur-unsur dalam satu periode semakin besar nomor atomnya semakin panjang jari-jari atomnya.
   B. Jari-jari atom unsur ditentukan oleh jumah kulit dan muatan inti atau jumlah proton.
   C. Jari-jari atom dalam satu periode dari kiri ke kanan semakin panjang.
   D. Dalam satu golongan, jari- jari atom semakin bertambah panjang bila nomor atomnya bertambah.
2. Di antara sifat keperiodikan berikut yang benar adalah....
   A. Energi ionisasi dari kiri ke kanan semakin besar
   B. Afinitas elektron dari kiri ke kanan semakin tinggi
   C. Dalam satu periode, makin besar nomor atomnya makin lemah sifat logamnya
   D. Jari-jari atom dalam satu golongan dari atas ke bawah semakin panjang
3. Harga energi ionisasi suatu unsur tergantung pada...
   A. Jari-jari atom unsur tersebut
   B. Muatan inti dari atom tersebut
   C. Jumlah elektron di kulit dalam
   D. Perbandingan jumlah proton dan elektron
4. Pernyataan tentang jari-jari atom berikut yang benar adalah....
   A. Semakin banyak jumlah proton suatu atom, semakin panjang jari-jari atomnya.
   B. Semakin banyak jumlah kulit elektron, semakin panjang jari-jari atomnya.
   C. Dalam satu periode, semakin besar nomor atomnya semakin panjang jari-jari atomnya.
   D. Dalam satu golongan, semakin besar nomor atomnya semakin panjang jari-jari atomnya.
5. Pernyaaan berikut yang benar tentang keelektronegatifan unsur adalah....
   A. Merupakan kecenderungan suatu unsur membentuk ion negatif.
   B. Semakin panjang jari-jari atom, semakin tinggi harga keelektronegatifannya.
   C. Unsur yang keelektronegatifannya paling kecil adalah unsur yang berada pada kiri atas.
   D. Merupakan kecenderungan suatu atom dalam menarik pasangan elektron yang digunakan bersama dalam membentuk ikatan.

LIVEWORKSHEETS

6. Kelompok unsur di bawah ini yang disusun menurut naiknya afinitas elektron adalah....
   A. B- C- N-O- F
   B. F- Cl- Br- I- At
   C. Si- P- S- Cl- Ar
   D. B- C- N- O- Ar

Untuk **soal nomor 7 sampai dengan 10**, jawablah pertanyaan berikut dengan cara memilih satu jawaban yang tepat!

7. Konfigurasi elektron dari dua buah unsur adalah sebagai berikut:
   X: [Ne] $3s^1$
   Y: [Ne] $3s^2 3p^5$
   Pernyataan yang benar tentang sifat-sifat periodik kedua unsur tersebut adalah...
   A. Titik didih Y lebih tinggi titik didih X.
   B. Jari-jari atom Y lebih besar dari jari-jari atom X.
   C. Energi ionisasi X lebih tinggi dari energi ionisasi Y.
   D. Keelektronegatifan Y lebih besar dari keelektronegatifan X.
   E. Afinitas electron X lebih besar dari afinitas electron Y.
8. Perhatikan data unsur-unsur dengan konfigurasi elektron berikut:
   P: [He] $2s^1$
   Q: [He] $2s^2 2p^5$
   R: [He] $2s^2 2p^6$
   S: [Ne] $3s^2 3p^5$
   T: [Ar] $4s^1$
   Unsur yang memiliki energi ionisasi tertinggi adalah....
   A. P
   B. Q
   C. R
   D. S
   E. T
9. Unsur-unsur Li, O, F, Na, dan K mempunyai nomor atom berturut-turut 3,8,9,11, dan 19. Unsur yang memiliki jari-jari paling besar adalah....
   A. Li
   B. O
   C. F
   D. Na
   E. K
10. Di antara unsur $_{11}$A, $_{17}$B, $_{18}$C, $_{20}$D, dan $_{37}$E, yang memiliki keelektronegatifan tertinggi adalah....
   A. $_{11}$A
   B. $_{17}$B
   C. $_{18}$C
   D. $_{20}$D
   E. $_{37}$E

LIVEWORKSHEETS