SISTEM PERIODIK

Nama : .....

Kelas : .....

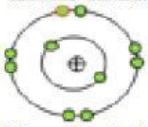
1. Sistem periodik modern disusun berdasarkan ....
   A. kenaikan massa atom dan kemiripan sifat
   B. kenaikan nomor atom dan kemiripan sifat
   C. kenaikan massa atom relatif
   D. kenaikan nomor atom
   E. kemiripan sifat

2. Hukum oktaf dikemukakan oleh ....
   A. Dobereiner
   B. Newlands
   C. Henry Moseley
   D. Mendeleev
   E. Lavoisier

3. Unsur dengan nomor atom 17 pada sistem periodik terletak pada....
   A. periode 3, golongan IIIA
   B. periode 3, golongan IVA
   C. periode 3, golongan VA
   D. periode 3, golongan VIA
   E. periode 3, golongan VIIA

4. Unsur yang terletak pada golongan VA dan periode 3 memiliki nomor atom....
   A. 15
   B. 19
   C. 20
   D. 17
   E. 18

5. Gambar berikut ini adalah konfigurasi ion X^{2-}



   Unsur X terletak dalam tabel periodik pada golongan dan periode....
   A. IIA, 3
   B. IIA, 2
   C. IIIA, 2
   D. VIIIA, 2
   E. VIIIA, 3

6. Suatu atom unsur memiliki bilangan kuantum elektron terluar
   $n = 2, l = 1, m = -1, s = -1/2$
   Unsur tersebut terletak pada golongan dan periode berturut-turut....
   A. IIA dan 2
   B. IVB dan 2
   C. VA dan 2
   D. IVA dan 2
   E. VIA dan 2

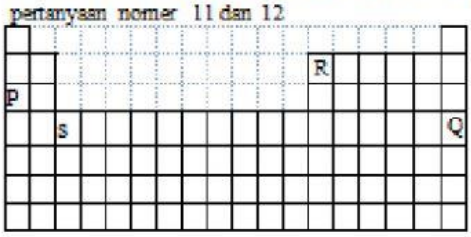
7. Konfigurasi elektron ion M^{3+} adalah:
   $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}$
   Dalam sistem periodik atom unsur M terletak pada
   A. periode 3 golongan VIA
   B. periode 3 golongan VIIA
   C. Periode 4 golongan VB
   D. periode 4 golongan VIA
   E. periode 4 golongan VIB

8. Diantara pasangan unsur berikut yang memiliki kemiripan sifat adalah....
   A. $_7N$ dan $_8O$
   B. $_{17}Cl$ dan $_{19}K$
   C. $_{11}Na$ dan $_{19}K$
   D. $_{11}Na$ dan $_{12}Mg$
   E. $_7N$ dan $_{17}Cl$

9. Dalam sistem periodik moderen, unsur-unsur golongan lantanida dan aktinida terletak pada periode ....
   A. 3 dan 4
   B. 4 dan 6
   C. 5 dan 6
   D. 6 dan 7
   E. 7

10. Jika unsur-unsur diurutkan dari atas ke bawah dalam golongan yang sama maka ...
    A. sifat logam berkurang
    B. jari-jari atom berkurang
    C. energi ionisasi berkurang
    D. jumlah proton unsur bertambah
    E. pembentukan ion negatip makin mudah

Perhatikan tabel periodik berikut untuk menjawab pertanyaan nomer 11 dan 12



11. Pada tabel periodik unsur P dan Q termasuk golongan....
    A. Alkali dan halogen
    B. Alkali dan gas mulia
    C. Alkali tanah dan gas mulia
    D. Alkali tanah dan oksigen
    E. Boron dan halogen

12. Pada tabel periodik unsur R terletak pada...
    A. Periode 2 golongan IIIA
    B. Periode 3 golongan IIA
    C. Periode 3 golongan IA
    D. Periode 4 golongan VIIIA
    E. Periode 5 golongan VIA

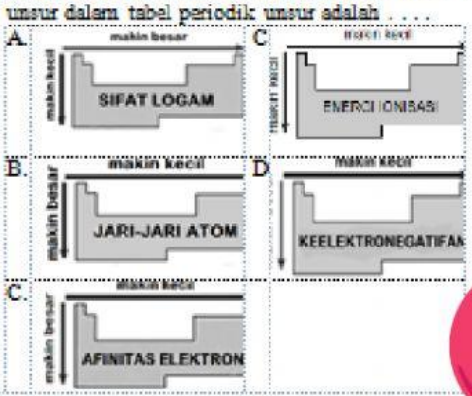
13. Pada tabel periodik unsur S terletak pada blok..
    A. s
    B. p
    C. d
    D. f
    E. g

14. Data sifat periodik unsur sebagai berikut Unsur:

Sifat Periodik	P	Q	R	S
Energi Ionisasi	903	592,2	739,2	550,2
Titik leleh	1280	850	650	800

    Berdasarkan data di atas urutan keempat unsur dalam satu periode adalah ...
    A. P, Q, R dan S
    B. S, Q, R dan P
    C. S, R, Q dan P
    D. R, S, Q dan P
    E. P, R, Q dan S

15. Diagram yang sesuai dengan keperiodikan sifat unsur dalam tabel periodik unsur adalah ....



LIVEWORKSHEETS