



SMA METHODIST 2 PALEMBANG
PERGURUAN KRISTEN METHODIST INDONESIA – 2
TERAKREDITASI A

Jl.Kolonel.Atmo No.422/450 Palembang Telp.(0711) 351473 Fax.(0711) 374155

Web: www.methodist2.sch.id Email: methodist2palembang@gmail.com

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

KIMIA

Nama :

Kelas :

TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mengikuti proses pembelajaran, peserta didik dapat :

1. Mengidentifikasi teori sistem periodic unsur
2. Menentukan golongan dan periode
3. Memahami sifat keperiodikan

Silahkan pelajari PowerPoint berikut :

1. Jika unsur-unsur disusun berdasarkan kenaikan nomor massa atom, sifat unsur tersebut akan berulang pada unsur kedelapan. Pernyataan ini dikenal dengan hukum oktaf yang dikemukakan oleh
 - a. Dobereiner
 - b. Newlands
 - c. Mendeleyev
 - d. Moseley
 - e. Dalton
2. Di antara sifat periodik berikut, sifat yang benar dalam satu golongan dari atas ke bawah adalah
 - a. Jari-jari atom makin pendek
 - b. Elektronegativitas makin tinggi
 - c. Energi ionisasi makin rendah
 - d. Afinitas elektron makin tinggi
 - e. memiliki kesamaan dalam jumlah kulit
3. Berikut ini merupakan ciri-ciri golongan, **kecuali**...
 - a. ditulis dengan angka romawi
 - b. lajur yang memanjang dari kiri ke kanan
 - c. terdiri dari golongan utama dan transisi
 - d. terdiri dari 2 jenis golongan yaitu, A dan B
 - e. nomor golongan diambil dari elektron valensi
4. Di bawah ini yang bukan merupakan unsur - unsur golongan alkali adalah
 - a. Hydrogen
 - b. Litium
 - c. Natrium
 - d. Kalium
 - e. Rubidium
5. Unsur yang jari-jari atomnya terbesar adalah
 - a. Na (No.atom 11)
 - b. Al (No.atom 13)
 - c. Si (No.atom 14)
 - d. Mg (No.atom 12)
 - e. H (No atom 1)

6. Konfigurasi elektron unsur T yang paling tepat adalah....
- a. $1s^2 2s^2 2p^6$
 - b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 - c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
 - d. $1s^2 2s^2 2p^5$
 - e. $1s^2 2s^2 2p^4$

Perhatikan tabel periodik unsur berikut!

7. Diberikan data unsur sebagai berikut:

 ${}_{20}\text{Ca}, {}_{19}\text{K}, {}_{18}\text{Ar}, {}_{16}\text{S}, {}_{11}\text{Na}$

Dari kelima unsur tersebut yang memiliki energi ionisasi makin besar adalah

- a. Na
 - b. Ar
 - c. S
 - d. Ca
 - e. K
8. Pernyataan yang benar tentang sifat-sifat keperiodikan dalam satu periode dari kiri ke kanan adalah ...
- a. sifat logam bertambah
 - b. jari-jari atom berkurang
 - c. energi ionisasi berkurang
 - d. keelektronegatifan berkurang
 - e. Energi ionisasi bertambah
9. Suatu atom X memiliki massa atom relatif 35 dan 18 neutron. Atom X dalam sistem periodik terletak pada
- a. golongan IA periode 3
 - b. golongan IVA periode 4
 - c. golongan VIIIA periode 3
 - d. golongan VIIA periode 3
 - e. golongan IIA periode 4
10. Unsur golongan IIB terletak pada blok
- a. s
 - b. p
 - c. d
 - d. f
 - e. g