LKS KIMIA

SIFAT PERIODIK UNSUR

NAMA:

KELAS:

A. PASANGKAN PERNYATAAN BERIKUT

JARI-JARI ATOM	kecenderungan atau kemampuan atom untuk menarik elektron dalam satu ikatan
ENERGI IONISASI	energi yang terlibat ketika satu elektron diterima oleh satu unsur dalam
AFINITAS ELEKTRON	jarak inti atom dan elekron terluar
KEELEKTRONEGATIFAN	energi minimal yang dibutuhkan untuk melepaskan 1 elektron terluar dari atom

LIVEWORKSHEETS

ISILAH KOTAK DISAMPING SOAL DENGAN PILIHAN KALIAN

Pernyataan yang benar tentang sifat – sifat keperiodikan unsur 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. sifat asam berkurang

Di antara sifat periodik unsur berikut, yang benar dalam satu golongan dari atas ke bawah adalah …
A. jari – jari atom makin pendek
B. elektronegativitas makin besar
C. energi ionisasi makin besar
D. afinitas elektron makin kecil
E. sifat logam makin berkurang

Di antara deret unsur halogen, atom yang memiliki keelektronegatifan paling besar adalah
A. $_{9}F$
B. $_{17}Cl$
C. $_{35}Br$
D. $_{53}I$
E. $_{85}At$

Lima unsur dalam satu periode dinyatakan sebagai berikut.

- (1) Massa atom unsur B lebih kecil daripada unsur C.
- (2) Keelektronegatifan unsur A lebih besar daripada unsur D tetapi lebih kecil daripada unsur B.
- (3) Energi ionisasi unsur E lebih kecil daripada unsur D.
- (4) Jumlah elektron valensi unsur A lebih kecil daripada unsur B.

Urutan letak unsur dalam tabel periodik unsur dari kiri ke kanan adalah …
a. A, B, C, D, dan E
b. A, B, C, E, dan D
c. C, E, D, A, dan B
d. E, D, C, B, dan A
e. E, D, A, B, dan C

LIVEWORKSHEETS