

SOA-SOAL LATIHAN PILIHAN GANDA IKATAN KIMIA SMA

Soal 1

Suatu atom memiliki ciri-ciri sebagai berikut ini,

- (1) Afinitas elektronnya kecil
- (2) Potensial ionisasinya kecil
- (3) Cenderung melepas 1 elektron valensi

Dari ciri-ciri diatas, maka pernyataan di bawah ini manakah yang paling tepat.....

- A. Atom tersebut sukar bersenyawa
- B. Jika atom tersebut bersenyawa maka cenderung membentuk ikatan kovalen
- C. Jika atom bersenyawa maka cenderung berikatan ion
- D. Senyawa dari atom tersebut bersifat polar
- E. Senyawa dari atom tersebut bersifat nonpolar

Soal 2

Diantara konfigurasi elektron atom dibawah ini, konfigurasi yang jika berikatan membentuk ikatan ion adalah.....

- A. 2 8 18 8
- B. 2 8 18 4
- C. 2 8 18 5
- D. 2 8 18 8 2
- E. 2 8 8

Soal 3

Atom X dengan nomor atom 19 dan Y dengan nomor atom 16 jika berikatan akan membentuk senyawa dan jenis ikatan yang dibentuk berturut-turut adalah.....

- A. ion, XY
- B. ion, X₂Y
- C. ion, XY₂
- D. kovalen, XY
- E. kovalen, X₂Y

Soal 4

Pasangan senyawa dari unsur-unsur berikut 6K, 8L, 15M, 17Q, 9R, memenuhi hukum oktet kecuali

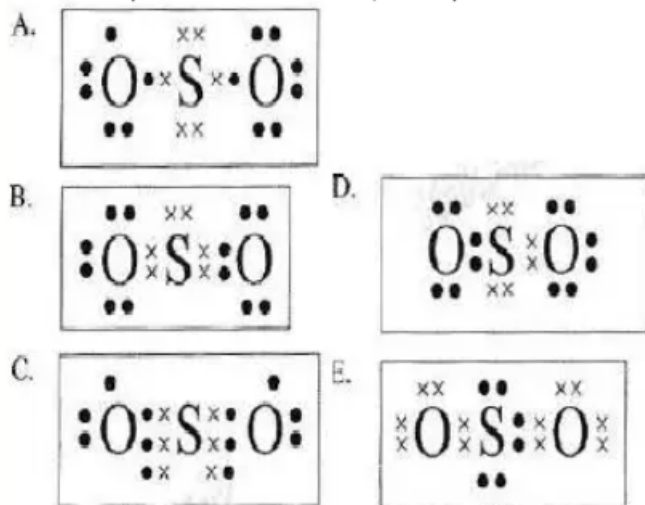
- A. KL₂ dan KQ₄

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mencari soal-soal yang lainnya

- B. Kq4 dan Q2L
- C. MQ5 dan KL
- D. MQ3 dan KR4
- E. KQ4 dan KL2

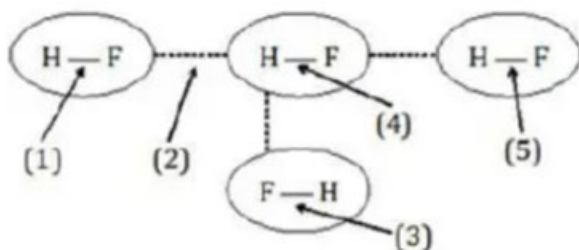
Soal 5

Gambar struktur Lewis senyawa SO_2 yang paling tepat adalah.... (S=16, O=8)



Soal 6

Ikatan hidrogen ditunjukkan oleh nomor.....



- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5

Soal 7

Pasangan senyawa berikut yang memiliki ikatan hidrogen adalah

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mencari soal-soal yang lainnya

- A. HCl dengan NaOH
- B. H₂O dengan H₂S
- C. KOH dengan H₃PO₄
- D. HF dengan NH₃
- E. CH₃COOH dengan H₂SO₄

Soal 8

Pasangan senyawa berikut yang semuanya berikatan kovalen adalah

- A. NaCl, KI, Mg(OH)₂
- B. ZnSO₄, HgO, CH₃COOH
- C. Cl₂, CO₂, O₃
- D. H₂O, HCl, LiOH
- E. H₃PO₄, CH₃OH, CO₂

Soal 9

Jika diketahui nomor atom A, B, C, D, dan E adalah 6,8,9,16,19 maka pasangan unsur manakah yang dapat membentuk ikatan ionik,

- A. A dan C
- B. C dan E
- C. B dan B
- D. D dan C
- E. E dan B

Soal 10

Diantara senyawa di bawah ini yang memiliki titik leleh dan titik didih paling tinggi adalah.....

- A. HCl
- B. NaCl
- C. NH₃
- D. CCl₄
- E. H₂O

Soal 11

Senyawa yang tidak mengikuti kaidah oktet adalah...

- A. CH₄
- B. CHCl₃
- C. NH₃

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mencari soal-soal yang lainnya

- D. BH₃
- E. H₂O

Soal 12

Senyawa berikut ini yang bersifat kovalen polar adalah...

- A. H₂O
- B. CH₄
- C. CO₂
- D. N₂
- E. BH₃

Soal 13

Empat unsur M, N, Q, dan R dengan nomor atom berturut-turut 6, 11, 17, dan 19. Pasangan unsur yang dapat membentuk molekul kovalen nonpolar adalah....

- A. M dan R
- B. N dan R
- C. N dan Q
- D. M dan Q
- C. Q dan R

Soal 14

Senyawa HCL dan CO₂ akan membentuk ikatan antar molekul berupa.....

- A. ikatan dipol-dipol
- B. ikatan hydrogen
- C. ikatan dipol terimbas
- D. gaya London
- E. ikatan kovalen koordinasi

Soal 15

Diketahui beberapa unsur dengan konfigurasi elektron sebagai berikut,

- P: 2
- Q: 2 8 2
- R: 2 7
- S: 2 8
- T: 2 4

Ikatan kovalen dapat terbentuk antara pasangan.....

Kunjungi www.LesKimia.com untuk mencari soal-soal yang lainnya

- A. P dengan R
- B. R dengan S
- C. R dengan T
- D. S dengan T
- E. P dengan T