

SOAL LATIHAN PILIHAN GANDA IKATAN KIMIA

Soal 1

Nomor atom unur P, Q, R, S adalah berturut-turut 6,9,11, 18. Pasangan manakah dari unsur-unsur tersebut yang dapat membentuk ikatan ionik yaitu.....

- A. P dan Q
- B. R dan Q
- C. Q dan S
- D. S dan R
- E. P dan S

Soal 2

Berikut adalah sifat dari ikatan logam kecuali,

- A. Dapat menghantarkan listrik
- B. Dapat ditempa
- C. Elektron dalam ikatan logam dapat bergerak bebas
- D. Dapat diulur (ditarik)
- E. Isolator yang baik

Soal 3

Berikut adalah konfigurasi electron beberapa unsur

$$P = 1s2 \ 2s2 \ 2p6 \ 3s1$$

$$Q = 1s2 \ 2s2 \ 2p6 \ 3s2$$

$$R = 1s2 \ 2s2 \ 2p6 \ 3s2 \ 3p5$$

$$S = 1s2 \ 2s2 \ 2p6 \ 3s2 \ 3p6 \ 3d3 \ 4s2$$

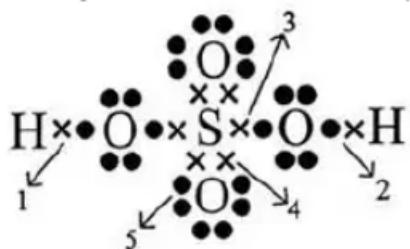
$$T = 1s2 \ 2s2 \ 2p6 \ 3s2 \ 3p6 \ 4s1$$

Pasangan unsur manakah yang akan membentuk ikatan ionic jika bereaksi.....

- A. R dan S
- B. P dan T
- C. Q dan R
- D. P dan Q
- E. P dan S

Soal 4

Perhatikan gambar dibawah ini



Ikatan kovalen koordinasi ditunjukkan oleh nomor...

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

Soal 5

Senyawa X memiliki sifat sebagai berikut ini

- 1. Mudah larut dalam air
- 2. Dalam fasa cair dapat menghantarkan listrik
- 3. Titik didih dan titik lelehnya tinggi

Berdasarkan ciri-ciri diatas maka senyawa X adalah...

- A. Kovalen polar
- B. Kovalen nonpolar
- C. Hidrogen
- D. Logam
- E. ionic

Soal 6

Atom-atom dengan nomor atom sebagai berikut $6X$, $9Y$, $16Z$, dan $17T$ dapat membentuk senyawa-senyawa dengan rumus.....

- A. XY_2T_2 , XZ_2 , dan ZY_6
- B. XTY_2 , XY , dan ZY
- C. XYT_2 , XZ_4 , dan ZY_6
- D. TXY_2 , XY , dan XZ_4
- E. YTX_2 , XY , dan ZY_6

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal-soal yang lain

Soal 7

Kepolaran suatu senyawa kovalen sangat bergantung dari....

- A. Jumlah elektron yang terdapat dalam atom pusat
- B. Selisih momen dipol antara atom penyusun senyawa
- C. gaya tarik antar atom penyusun senyawa
- D. potensial kedua atom
- E. potensial ionisasi antara dua atom penyusunnya

Soal 8

Atom suatu unsur akan membentuk ion positif jika....

- A. menerima electron
- B. menerima proton
- C. melepas proton
- D. melepas electron
- E. melepas neutron

Soal 9

Yang dimaksud dengan ikatan logam adalah....

- A. Ikatan berbagi electron diantara atom logam
- B. Ikatan dimana sesama atom logam menyumbangkan elektron
- C. Ikatan yang terbentuk dari serah terima elektron
- D. Ikatan dimana atom menyumbangkan elektronnya
- E. ikatan antara muatan positif dengan lautan elektron

Soal 10

Berikut ini adalah senyawa-senyawa yang berikatan secara kovalen kecuali.....

- A. H₂
- B. N₂
- C. HF
- D. H₂O
- E. KCl

Soal 11

Manakah dari pasangan spesies berikut yang semuanya merupakan senyawa kovalen....

- A. NaBr dan HCl
- B. P₂O₃ dan Al₂O₃
- C. MgS dan N₂O

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal-soal yang lain

- D. HCl dan CS_2
- E. CaCl_2 dan Na_2O

Soal 12

Tabel berikut menyatakan data dari dua zat yang tidak diektahui namanya

Zat	Titik Leleh	Daya Hantar Listrik
A	32°C	Tidak menghantarkan listrik
B	804°C	Menghantarkan listrik

Berdasarkan data diatas maka jenis ikatan yang terdapat dalam zat A dan zat B berturut-turut adalah.....

- A. ion dan kovalen polar
- B. ion dan ion
- C. kovalen nonpolar dan ion
- D. ion dan kovalen nonpolar
- E. kovalen polar dan kovalen nonpolar

Soal 13

Senyawa manakah yang tidak memenuhi kaidah oktet.....

- A. CCl_4
- B. HCl
- C. F_2
- D. BF_3
- E. PCl_3

Soal 14

Jenis ikatan yang terdapat dalam senyawa NH_3BF_3 adalah.....

- A. kovalen
- B. ion dan kovalen
- C. ion dan kovalen koordinasi
- D. kovalen dan kovalen koordinasi
- E. ion, kovalen, kovalen koordinasi

Soal 15

Apabila unsur X memiliki nomor atom 38 berikatan dengan unsur Y yang memiliki nomor atom 53, maka senyawa yang terbentuk dan jenis ikatannya adalah.....

- A. X_2Y ionic

- B. X_2Y kovalen
- C. XY_2 ionik
- D. XY_2 kovalen
- E. XY ionic

Soal 16

Manakah diantara spesies berikut ini yang dapat membentuk ikatan hydrogen

- A. MgH_2
- B. CH_4
- C. CO_2
- D. HF
- E. H_2

Soal 17

Senyawa-senyawa berikut ini memiliki ikatan kovalen koordinasi, kecuali.....

- A. HCl
- B. CO
- C. NH_4Cl
- D. SO_2
- D. H_3O^+

Soal 18

Diketahui nomor atom C= 6, N=7, O=8, P=15, S= 16, Cl= 17, dan Br=35. Senyawa-senyawa berikut ini mengikuti aturan oktet, kecuali.....

- A. NH_3
- B. CCl_4
- C. SO_2
- D. PBr_3
- C. PCl_5

Soal 19

Senyawa-senyawa dibawah ini adalah senyawa yang tidak memenuhi aturan oktet, kecuali

- A. XeF_2
- B. PCl_5
- C. SF_4

Kunjungi www.LesKimia.com untuk melihat soal-soal yang lain

- D. OF_2
- E. ICl_7

Soal 20

Gaya tarik menarik yang terjadi antara molekul polar dan non-polar termasuk dalam...

- A. Ikatan ion
- B. Gaya dipol-dipol
- C. Gaya dipol terinduksi
- D. Gaya kovalen koordinasi
- E. Gaya hidrogen