

Nama :

Kelas :

PRETEST

Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas/Semester : X /1
 Pokok Materi : Ikatan Kimia
 Alokasi waktu : 60 menit

I. PILIHAN GANDA

Berilah tanda silang (x) pada pilihan jawaban yang menurut Anda benar!

- Unsur ${}_{13}\text{X}$, agar stabil maka unsur tersebut harus.....
 - Menangkap 3 elektron
 - Melepaskan 3 elektron
 - Menangkap 5 elektron
 - Melepaskan 1 elektron
 - Semua jawaban salah
- Unsur Y akan stabil bila menerima 2 elektron, dari kemungkinan tersebut berapakah nomor Atom Y.....
 - 7
 - 8
 - 9
 - 10
 - 18
- ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{12}\text{Mg}$, dan ${}_{17}\text{Cl}$ unsur tersebut akan stabil bila membentuk ikatan, pernyataan berikut yang benar adalah.....
 - Na dengan Cl membentuk NaCl
 - Na dengan Cl membentuk NaCl_2
 - Mg dengan Cl membentuk MgCl
 - Mg dengan Cl membentuk Mg_2Cl
 - Mg dengan Cl membentuk MgCl_3
- ${}^2\text{X} : 2$
 ${}^3\text{Y} : 2 \ 1$
 ${}^6\text{Z} : 2 \ 4$
 ${}^8\text{P} : 2 \ 6$
 ${}^{10}\text{Q} : 2 \ 8$
 ${}^{18}\text{R} : 2 \ 8 \ 8$
 Dari 6 unsur diatas, bila digambarkan dengan struktur Lewis unsur manakah yang merupakan gas mulia (oktet dan duplet)...
 - X, P dan Q
 - P, Q dan R
 - X, Z dan R
 - X, Q dan R
 - X, Y dan Z

5. Garam merupakan salah satu senyawa yang terbentuk oleh ikatan.....
 a. ikatan ion d. Ikatan logam
 b. ikatan kovalen e. Ikatan rangkap
 c. ikatan kovalen koordinasi
6. Ikatan kovalen dapat terbentuk antara unsur
 a. Logam alkali dengan halogen
 b. Logam alkali tanah dengan halogen
 c. Logam alkali dengan gas mulia
 d. Halogen dengan golongan oksigen
 e. Golongan oksigen dengan logam alkali.
7. Diketahui beberapa unsur dengan konfigurasi elektron sebagai berikut
 P : 2
 Q : 2 8 2
 R : 2 7
 S : 2 8
 T : 2 6
 Ikatan ion dapat terbentuk pada pasangan
 a. P dengan Q
 b. R dengan S
 c. R dengan T
 d. Q dengan T
 e. P dengan T
8. Ikatan kovalen koordinasi terdapat pada....
 a. H_2O c. CH_4 e. C_2H_2
 b. NH_4^+ d. HF
9. O_2 , N_2 , C_2H_2 , CH_4 , CO_2 , NH_3 dari contoh senyawa tersebut, manakah yang termasuk ikatan tunggal, rangkap dua dan rangkap tiga secara berurutan
 a. CH_4 , CO_2 , O_2 c. N_2 , O_2 , CH_4 e. CH_4 , O_2 , N_2
 b. NH_3 , CO_2 , CH_4 d. CH_4 , C_2H_2 , N_2
10. Pasangan senyawa dibawah ini yang merupakan senyawa kovalen adalah.....
 a. NaCl dan KBr d. H_2O dan KBr
 b. CH_4 dan NH_3 e. semua jawaban salah
 c. SO_2 dan NaCl
11. Atom – atom dalam Natrium dikukuhkan dengan ikatan
 a. Ion
 b. Kovalen
 c. Logam
 d. Kovalen Non Polar
 e. Kovalen Polar
12. Perhatikan tabel berikut !

	Titik leleh (OC)	Titik didih (OC)	Kelarutan dalam air	Daya hantar	
				padatan	lelehan
A	1070	1900	Tidak larut	Baik	Baik
B	44	280	Tidak larut	Sangat buruk	Sangat buruk

C	-39	357	Tidak larut	Sangat buruk	Baik
D	1100	2140	Tidak larut	Baik	Baik
E	-185	-6	Tidak larut	Sangat buruk	Sangat buruk

Dari kelima zat tersebut manakah yang mungkin merupakan senyawa logam.....

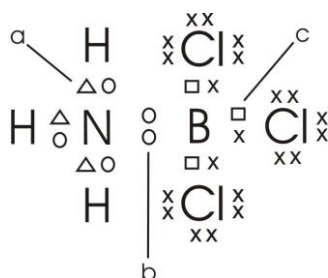
- a. A dan B d. B dan E
b. B dan E e. A dan D
c. C dan D

13. Dari data tabel di atas, zat B dan E merupakan senyawa yang terbentuk oleh ikatan

....

- a. ikatan logam c. ikatan kovalen e. ikatan elektrokovalen
b. ikatan ion d. ikatan hidrogen

14. NH_3 dapat bereaksi dengan BCl_3 membentuk senyawa dibawah ini,



tunjukkan ikatan ion, kovalen dan ikatan kovalen koordinasi secara berurutan.....

- a. A, B, dan C c. C, A, dan B e. A, C, dan B
b. B, C, dan A d. C, B, dan A

15. Senyawa-senyawa berikut ini merupakan ikatan kovalen polar, kecuali.....

- a. HCl c. NH_3 e. PCl_3
b. NaCl d. H_2O

16. Ion X^+ mempunyai konfigurasi elektron 2, 8, 8 Nomor atom unsur X tersebut adalah...

- a. 16 c. 18 e. 20
b. 17 d. 19

17. Ion X^{2-} mempunyai konfigurasi elektron 2, 8, 18 . Nomor atom unsur X tersebut adalah.....

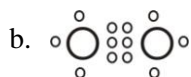
- a. 24 c. 26 e. 28
b. 25 d. 27

18 Berikut ini merupakan keelektronegatifan unsur, N = 3,0 O = 3,3 C = 3,0 dan H = 2,1.

Manakah dari senyawa berikut yang merupakan senyawa non polar.....

- a. N_2 dan HCl c. CO_2 dan H_2O e. H_2 dan H_2O
b. O_2 dan NH_3 d. O_2 dan H_2

19. Tuliskan rumus atau struktur lewis dari O_2



20. Bila unsur ${}_{13}X$ dan ${}_{34}Y$ akan bersenyawa, maka senyawa yang akan terbentuk dari kedua unsur tersebut

a. XY

d. XY_3

b. XY_2

e. X_2Y_3

c. X_2