

Nama :

Kelas :

**POSTTEST**

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!**

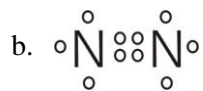
- Unsur  ${}_{12}\text{X}$ , agar stabil maka unsur tersebut harus.....  
 a. Menangkap 2 elektron  
 b. Melepaskan 2 elektron  
 c. Menangkap 1 elektron  
 d. Melepaskan 1 elektron  
 e. Semua jawaban salah
- Unsur Y akan stabil bila menerima 1 elektron, dari kemungkinan tersebut berapakah nomor Atom Y.....  
 a. 7    c. 11    e. 19  
 b. 9    d. 12
- ${}_{11}\text{Na}$ ,  ${}_{12}\text{Mg}$ ,  ${}_{8}\text{O}$  dan  ${}_{17}\text{Cl}$  unsur tersebut akan stabil bila membentuk ikatan, pernyataan berikut yang benar adalah.....  
 a. Na dengan Cl membentuk  $\text{Na}_2\text{Cl}$   
 b. Na dengan Cl membentuk  $\text{NaCl}_2$   
 c. Mg dengan Cl membentuk  $\text{MgCl}$   
 d. Mg dengan O membentuk  $\text{MgO}$   
 e. Mg dengan O membentuk  $\text{Mg}_2\text{O}$
- ${}_{12}\text{W} : 2 \ 8 \ 2$   
 ${}_{2}\text{X} : 2$   
 ${}_{20}\text{Y} : 2 \ 18$   
 ${}_{16}\text{Z} : 2 \ 6 \ 8$   
 ${}_{8}\text{P} : 2 \ 6$   
 ${}_{10}\text{Q} : 2 \ 8$   
 ${}_{18}\text{R} : 2 \ 8 \ 8$   
 Dari 6 unsur diatas, manakah unsur yang penulisan konfigurasinya benar yang merupakan golongan gas mulia .....  
 a. X, P dan Q    c. X, Z dan R    e. X, Y dan Z  
 b. P, Q dan R    d. X, Q dan R

5. Diantara zat berikut ini, yang mengandung ikatan ion adalah.....  
 a. es d. Kuningan  
 b. Silikon e. Batu kapur  
 c. Perunggu
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 hidrogen  
 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 4  
 Ikatan kovalen dapat terbentuk pada pasangan  
 a. P dengan R  
 b. R dengan S  
 c. R dengan T  
 d. S dengan T  
 e. P dengan T
8. Ikatan kovalen koordinasi terdapat pada....  
 a.  $\text{H}_2\text{O}$  c.  $\text{CH}_4$  e.  $\text{C}_2\text{H}_2$   
 b.  $\text{NH}_3 \cdot \text{BCl}_3$  d.  $\text{HF}$
9.  $\text{O}_2$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{NH}_3$  dari contoh senyawa tersebut, manakah yang termasuk ikatan tunggal, rangkap dua dan rangkap tiga secara berurutan .....  
 a.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{O}_2$  c.  $\text{N}_2$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{CH}_4$  e.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{N}_2$   
 b.  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CH}_4$  d.  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$ ,  $\text{N}_2$
10. Pasangan senyawa dibawah ini yang merupakan senyawa ion adalah.....  
 a.  $\text{NaCl}$  dan  $\text{KBr}$  d.  $\text{H}_2\text{O}$  dan  $\text{KBr}$   
 b.  $\text{CH}_4$  dan  $\text{NH}_3$  e.  $\text{CO}_2$  dan  $\text{HBr}$   
 c.  $\text{SO}_2$  dan  $\text{HCl}$
11. Atom – atom dalam besi dikukuhkan dengan ikatan .....  
 a. Ion  
 b. Kovalen  
 c. Logam  
 d. Kovalen Non Polar  
 e. Kovalen Polar
12. Perhatikan tabel berikut !

	Titik leleh ( $^{\circ}\text{C}$ )	Titik didih ( $^{\circ}\text{C}$ )	Kelarutan dalam air	Daya hantar	
				padatan	lelehan
A	1070	1900	Tidak larut	Baik	Baik
B	44	280	Tidak larut	Sangat buruk	Sangat buruk



19. Tuliskan rumus atau struktur lewis dari  $N_2$ .....



20. Bila unsur  $_{12}\text{X}$  dan  $_{17}\text{Y}$  akan bersenyawa, maka senyawa yang akan terbentuk dari kedua unsur adalah .....

