Nama :

UJI KEMAMPUAN DIRI BAB IKATAN KIMIA

1. Ikatan ion disebabkan oleh adanya...
   a. Pemakaian bersama sepasang elektron
   b. Gaya tarik menarik antara kation dengan anion
   c. Ikatan antara unsur nonlogam
   d. Pemakaian elektron berasal dari satu pihak
   e. Ikatan antara unsur-unsur yang cenderung menarik elektron

2. Atom $_{20}A$ dan $_{17}B$ akan membentuk senyawa yang ....
   a. Berikatan ion dengan rumus senyawa AB_2
   b. Berikatan ion dengan rumus senyawa A_2B
   c. Berikatan ion dengan rumus kimia AB
   d. Berikatan kovalen dengan rumus kimia AB_2
   e. Berikatan kovalen dengan rumus kimia A_2B

3. Diketahui beberapa unsur sebagai berikut :
   $_3A$, $_4B$, $_9C$ dan $_{10}D$
   Ikatan ion dapat terbentuk antara...
   a. A dengan B
   b. B dengan C
   c. C dengan D
   d. D dengan A
   e. B dengan D

4. Rumus senyawa yang terbentuk dari $_{13}Al$ berikatan dengan $_{17}Cl$ adalah ...
   a. AlCl
   b. $AlCl_2$
   c. $AlCl_3$
   d. Al_2Cl
   e. Al_3Cl

5. Pernyataan berikut yang benar tentang ikatan kovalen adalah ...
   a. Adanya pemakaian pasangan bersama pasangan elektron yang berasal dari kedua atom yang berikatan
   b. Terjadi antara atom-atom yang memiliki energi ionisasi rendah dengan atom yang memiliki afinitas elektron yang tinggi
   c. Terjadi gaya tarik menarik antara muatan yang berbeda
   d. Terbentuk dari unsur logam dan non logam
   e. Terjadi akibat serah terima elektron dari atom yang satu ke atom yang lain

LIVEWORKSHEETS

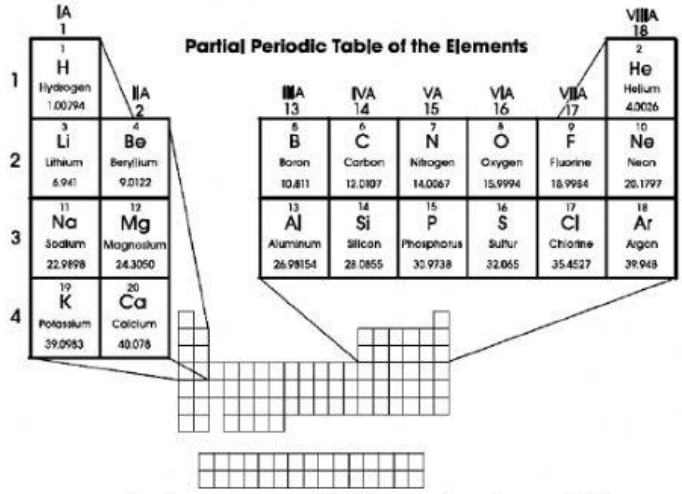
Nama :

6. Di antara senyawa di bawah ini, yang berikatan kovalen adalah...

a. NaCl
b. NH_3
c. CaO
d. MgF_2
e. KCl

7. Di antara molekul-molekul di bawah ini yang mempunyai ikatan kovalen rangkap tiga adalah...

a. N_2
d. H_2O
b. H_2
e. NH_3
c. O_2



8. Pasangan senyawa yang keduanya memiliki ikatan kovalen adalah...

a. NaCl dan H_2S
b. HCl dan NH_3
c. BaO dan $AlCl_3$
d. NaI dan CaO
e. $CaCl_2$ dan BaS

9. Data konfigurasi elektron dari beberapa unsur sebagai berikut.

P =2 8 1
Q =2 8 5
R =2 8 8
S =2 8 7

Pasangan unsur yang dapat membentuk ikatan kovalen adalah...

a. P dan Q
b. P dan S
c. Q dan S
d. Q dan R
e. P dan R

LIVEWORKSHEETS

Nama :

10. Pasangan molekul di bawah ini yang berikatan kovalen polar adalah ...
a. H_2O dan O_2
b. Cl_2 dan HCl
c. CO_2 dan O_2
d. Cl_2 dan N_2
e. HCl dan H_2O

11. Molekul di bawah ini yang berikatan kovalen nonpolar, kecuali ...
a. $BeCl_2$
b. BF_3
c. CH_4
d. Cl_2
e. HCl

12. Diketahui unsur A dengan nomor atom 7 dan B dengan nomor atom 17. Senyawa antara A dan B yang terjadi mempunyai rumus...
a. AB ionik
b. A_2B kovalen
c. AB_3 kovalen
d. A_3B kovalen
e. A_2B_2 ionik

13. Unsur-unsur yang terdapat pada golongan VIA akan berikatan ion dengan unsur-unsur yang terletak pada...
a. Golongan IA dan IIA
b. Golongan IA dan VA
c. Golongan IIA dan VA
d. Golongan IVA dan VA
e. Golongan VA dan VIA

14. Diantara unsur-unsur berikut yang paling mudah membentuk ion positif dengan melepaskan elektronnya untuk menjadi stabil adalah...
a. $_7N$
b. $_6C$
c. $_8O$
d. $_{11}Na$
e. $_{10}Ne$

15.
Sifat-sifat ikatan kimia:
I. Berwujud padat pada suhu kamar
II. Mempunyai titik leleh yang tinggi
III. Tidak dapat menghantarkan listrik
IV. Titik leleh rendah
V. Bersifat lunak
Yang termasuk sifat-sifat senyawa ion adalah....
A. I dan II
B. II dan IV
C. IV dan V
D. I dan III
E. II dan III

LIVEWORKSHEETS