

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 ${}_{20}\text{A}$ dan ${}_{17}\text{B}$ 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 :
 ${}_{3}\text{A}$, ${}_{4}\text{B}$, ${}_{9}\text{C}$ dan ${}_{10}\text{D}$
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 ${}_{13}\text{Al}$ berikatan dengan ${}_{17}\text{Cl}$ 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

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

Partial Periodic Table of the Elements

1 H Hydrogen 1.00794	2 He Helium 4.0026						
3 Li Lithium 6.941	4 Be Beryllium 9.0122	5 B Boron 10.811	6 C Carbon 12.0107	7 N Nitrogen 14.0067	8 O Oxygen 15.9994	9 F Fluorine 18.9984	10 Ne Neon 20.1797
11 Na Sodium 22.9898	12 Mg Magnesium 24.3050	13 Al Aluminum 26.98154	14 Si Silicon 28.0855	15 P Phosphorus 30.9738	16 S Sulfur 32.065	17 Cl Chlorine 35.4527	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.0983	20 Ca Calcium 40.078						

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

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