

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

Nama :

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

- a. NaCl
- b. NH₃
- c. CaO
- d. MgF₂
- e. KCl

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

- a. N₂
- b. H₂
- c. O₂
- d. H₂O
- e. NH₃

Partial Periodic Table of the Elements

IA		IIA		VIIA						VIII A	
1	H	2	Be	3	B	4	C	5	N	6	O
Li	Hydrogen	Beryllium	Lithium	Boron	Carbon	11	Nitrogen	14	Oxygen	12	Fluorine
Na	2.00794	9.0122	Magnesium	10.811	12.0107	22.9898	14.0067	15.9994	16.9984	17.0006	20.1797
Mg	6.941	24.3050	Aluminum	26.98154	Silicon	24.3050	30.9738	31.9738	Sulfur	32.065	35.4527
K	39.0983	40.078	20	13	14	15	16	17	Cl	35.4527	39.948
Ca	39.0983	40.078	Ca	Al	Si	P	S	Ar	Chlorine	35.4527	39.948
Potassium	39.0983	40.078	20	13	14	15	16	17	Cl	35.4527	39.948
Sodium	22.9898	24.3050	Aluminum	26.98154	Silicon	28.0855	30.9738	32.065	Sulfur	35.4527	39.948
Magnesium	24.3050	26.98154	28.0855	30.9738	32.065	35.4527	39.948	Ar	Argon	35.4527	39.948

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

- a. NaCl dan H₂S
- b. HCl dan NH₃
- c. BaO dan AlCl₃
- d. NaI dan CaO
- e. CaCl₂ 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. H₂O dan O₂
- b. Cl₂ dan HCl
- c. CO₂ dan O₂
- d. Cl₂ dan N₂
- e. HCl dan H₂O