

ASESMEN

AYO TES PEMAHAMANMU!

Pilihlah jawaban yang paling tepat dengan memberi tanda silang (×) pada salah satu huruf A, B, C, D, atau E.

1. Atom P memiliki konfigurasi elektron 2,8,18,6. Agar mencapai konfigurasi elektron yang stabil, atom P paling mungkin
 - A. menerima 1 elektron
 - B. menerima 2 elektron
 - C. melepaskan 2 elektron
 - D. melepaskan 6 elektron
 - E. menggunakan bersama 8 elektron
2. Senyawa yang terbentuk melalui gaya tarik-menarik antara ion positif dan ion negatif adalah
 - A. CO_2
 - B. H_2O
 - C. MgO
 - D. CH_4
 - E. NH_3
3. Pasangan unsur berikut yang paling mungkin membentuk ikatan kovalen adalah
 - A. Na dan Cl
 - B. K dan F
 - C. Ca dan O
 - D. P dan Cl
 - E. Mg dan Br
4. Model ikatan logam menjelaskan bahwa logam tersusun atas
 - A. molekul-molekul yang saling tarik-menarik
 - B. ion positif dan ion negatif yang tersusun teratur
 - C. atom-atom yang berbagi pasangan elektron secara tetap
 - D. ion-ion logam positif yang dikelilingi elektron bebas
 - E. atom-atom netral yang tidak saling berinteraksi
5. Pernyataan yang tepat mengenai hubungan gaya antarmolekul dengan sifat zat adalah
 - A. semakin kuat gaya antarmolekul, semakin rendah titik didih zat
 - B. semakin kuat gaya antarmolekul, semakin mudah zat menguap
 - C. semakin kuat gaya antarmolekul, semakin tinggi titik didih zat
 - D. gaya antarmolekul tidak memengaruhi sifat fisik zat
 - E. semua zat memiliki gaya antarmolekul yang sama kuat

ASESMEN

AYO TES PEMAHAMANMU!

Pilihlah jawaban yang paling tepat dengan memberi tanda silang (×) pada salah satu huruf A, B, C, D, atau E.

6. Di antara senyawa berikut, yang dapat membentuk ikatan hidrogen antarmolekul adalah

- A. H_2S
- B. PH_3
- C. CH_3OH
- D. HBr
- E. CO_2

7. Interaksi antarmolekul yang dominan pada molekul CCl_4 adalah

- A. ikatan hidrogen
- B. gaya dipol-dipol
- C. gaya London
- D. gaya ion-dipol
- E. ikatan ion

8. Empat zat berikut memiliki sifat sebagai berikut.

Zat	Sifat
P	Dapat menghantarkan listrik saat dilelehkan
Q	Tidak menghantarkan listrik dan mudah menguap
R	Menghantarkan listrik dalam keadaan padat
S	Larut dalam air tetapi tidak menghantarkan listrik

Zat yang kemungkinan besar memiliki ikatan logam adalah

- A. P
- B. Q
- C. R
- D. S
- E. P dan S

ASESMEN

AYO TES PEMAHAMANMU!

Pilihlah jawaban yang paling tepat dengan memberi tanda silang (×) pada salah satu huruf A, B, C, D, atau E.

9. Perhatikan struktur Lewis molekul H_2S . Berdasarkan struktur tersebut, jumlah pasangan elektron ikatan dan pasangan elektron bebas pada atom S berturut-turut adalah

- A. 1 dan 3
- B. 2 dan 2
- C. 2 dan 1
- D. 3 dan 1
- E. 4 dan 0

10. Suatu zat memiliki sifat-sifat sebagai berikut:

- Titik leleh tinggi
- Rapuh saat dipukul
- Dapat menghantarkan listrik saat dilelehkan, tetapi tidak saat padat

Berdasarkan sifat tersebut, zat tersebut kemungkinan memiliki

- A. ikatan logam
- B. ikatan kovalen nonpolar
- C. ikatan kovalen polar
- D. ikatan ion
- E. ikatan hidrogen



Klik ikon di samping untuk menjawab!