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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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!

LIVEWORKSHEETS