Nama:

Kelas :



Soal Latihan Ikatan Kovalen

1. Pernyataan berikut yang benar tentang ikatan kovalen adalah ….

A. Terjadi akibat perpindahan elektron dari satu atom ke atom yang lain pada atom-atom yang berikatan

B. Adanya permakaian bersama pasangan elektron yang berasal dari kedua atom yang berikatan

C. Pemakaian pasangan elektron bersama yang berasal dari salah satu atom yang berikatan

D. Terjadinya pemakaian elektron valensi secara bersama-sama yang mengakibatkan terjadinya dislokalisasi elektron

E. Inti atom dari atom-atom yang berikatan dikelilingi oleh elektron dari semua atom yang berikatan

2. Suatu senyawa yang terbentuk dengan cara menggunakan pasangan elektron bersama mempunyai ikatan . . .

A. Van der Waals

B. Ion

C. Logam

D. Kovalen

E. Hidrogen

3. Yang dimaksud dengan struktur lewis yaitu….

A. Menggambarkan susunan electron dari atom-atom yang berikatan dan dapat menunjukkan jumlah pasangan electron bebas dan jumlah pasangan electron ikatan sekitar atom pusat

B. Gambaran kedudukan atom-atom didalam suatu molekul berdasarkan susunan ruang pasangan electron atom pusat dalam molekul.pasangan electron ini baik yang yang berikatan maupun yang bebas, yaitu dalam ruang tiga dimensi dan juga menggambarkan besarnya sudut-sudut yang dibentuk dalam sudut molekul.

C. Menggambarkan molekul berdasarkan kepada tolakan pasangan electron disekitar atom pusat

D. A dan B benar

LIVEWORKSHEETS

E. Semua benar

4. Di bawah ini senyawa yang mempunyai ikatan kovalen adalah …

A. HCl

B. Na_2O

C. CaO

D. BaO

E. NaCl

5. Diketahui konfigurasi elektron dari beberapa unsur:

P : 2 8 1
Q : 2 8 4
R : 2 8 7
S : 2 8 8 2
Pasangan unsur yang dapat membentuk senyawa dengan berikatan secara kovalen adalah …

A. P dan Q

B. P dan R

C. Q dan R

D. Q dan S

E. S dan R

6. Di antara senyawa berikut ini, senyawa yang berikatan kovalen adalah ….

A. NaCl, KCl, dan $Mg(OH)_2$

B. H_2O, HCl, dan LiOH

C. $ZnSO_4$, HgO, dan CH_3COOH

D. H_3PO4, CH_3OH, dan Co_2

E. PCl_3, CaO, dan O_3

7. Ikatan Logam adalah Ikatan kimia yang terjadi antara..

A. Unsur-unsur logam

B. Senyawa

C. Atom

D. Rumus Lewis

E. Ion

LIVEWORKSHEETS

8. Di antara kelompok senyawa berikut ini, yang hanya berikatan kovalen adalah ….

A. KCl dan CCl_4

B. NH_3 dan KNO_3

C. NH_3 dan KNO_3

D. $Ba(OH)_2$ dan HBr

E. NaCl dan H_2O

9. Unsur Y dengan konfigurasi elektron 2 8 7 membentuk senyawa dengan unsur X (nomor atom = 6) dengan ikatan kovalen. Rumus senyawa yang terbentuk adalah ….

A. XY

B. X_2Y

C. XY_2

D. XY_3

E. XY_4

10. Pasangan senyawa berikut yang keduanya berikatan kovalen adalah ….

A. KCl dan NH_3

B. NH_3 dan Na_2O

C. KCl dan CH_4

D. KCl dan Na_2O

E. NH_3 dan CH_3

11. Molekul yang memiliki ikatan kovalen rangkap tiga adalah ….

A. CO_2

B. O_2

C. H_2

D. NH_3

E. N_2

12. Senyawa di bawah ini yang memiliki ikatan kovalen rangkap dua adalah ….

A. SO_3

B. CCl_4

C. CH_4

D. C_2H_2

LIVEWORKSHEETS

E. CO_2

13. Molekul yang memiliki ikatan kovalen rangkap satu adalah ….

A. CO_2

B. O_2

C. P_2

D. NH_3

E. N_2

14. Di antara molekul-molekul dibawah ini, yang mempunyai ikatan kovalen rangkap dua adalah . . .

A. N_2 (nomor atom N = 7)

B. O_2 (nomor atom O = 8)

C. H_2 (nomor atom H = 1)

D. H_2O

E. NH_3

15. Unsur X dan Y membentuk senyawa dengan rumus kimia XY_3. Kemungkinan nomor atom X dan Y adalah ….

A. 3 dan 5

B. 3 dan 9

C. 5 dan 7

D. 5 dan 9

E. 7 dan 13

-TERIMA KASIH -

LIVEWORKSHEETS