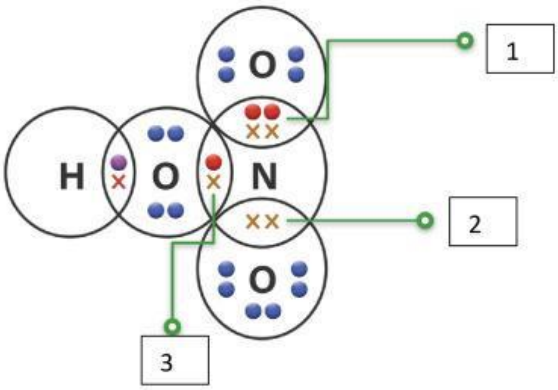
1. Diantara sifat berikut ini yang bukan sifat senyawa ion adalah …
   a. Rapuh
   b. Titik leleh tinggi
   c. Larutan dapat menghantar listrik
   d. Lelehannya dapat menghantar listrik
   e. Padatannya dapat menghantar listrik
2. Unsur yang mengikat dua electron untuk mendapatkan konfigurasi electron yang stabil adalah ….
   a. $_{11}Na$
   b. $_{19}K$
   c. $_{14}Si$
   d. $_{16}S$
   e. $_{20}Ca$
3. Kelompok senyawa yang semuanya berikatan ion adalah ….
   a. $NH_3$, $CO_2$, dan $H_2O$
   b. $CH_4$, NaCl, dan $CaCl_2$
   c. NaCl, HCl, dan $H_2O$
   d. KCl, NaI, dan $MgBr_2$
   e. $H_2$, $Cl_2$, dan NaI
4. Unsur bernomor atom 17 paling mudah berikatan ion dengan unsur bernomor unsur ….
   a. 3
   b. 16
   c. 15
   d. 19
   e. 14
5. Dua buah unsur memiliki notasi $^{27}_{13}X$ dan $^{35,5}_{17}Y$. Bila kedua unsur tersebut berikatan maka senyawa yang dihasilkan adalah ….
   a. $XY_2$
   b. $XY_3$
   c. $X_2Y$
   d. $X_2Y_2$
   e. $X_2Y$
6. 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)

LIVEWORKSHEETS

d. $H_2O$

e. $NH_3$

7. 


Dari rumus titik elektron asam nitrat ($HNO_3$) dibawah ini, pasangan elektron yang menunjukkan ikatan kovalen koordinasi adalah pasangan elektron nomor . . .

a. 1
b. 2
c. 3
d. 1 dan 3
e. 1 dan 2

8. Kelompok senyawa kovalen berikut yang bersifat non polar adalah . . .

a. $NH_3$, $N_2$, $O_2$
b. $H_2O$, HCl, HF
c. $PCl_3$, $PCl_5$, $ClO_3$
d. $H_2$, $Br_2$, $CH_4$
e. HBr, HCl, HI

9. Kedudukan elektron-elektron dari atom-atom logam dalam membentuk ikatan logam adalah . . .

a. Selalu berada di antara dua atom logam yang berikatan dan digunakan secara bersama
b. Masing-masing atom logam memberikan elektron valensinya kepada atom logam yang lain
c. Tidak terikat pada salah satu atom tetapi dapat bergerak bebas sebagai awan elektron
d. Masing-masing elektron valensi berada diantara inti atom logam yang saling berdekatan satu sama lain
e. Terikat pada inti atom logam tertentu sesuai dengan jumlah proton dari atom logam yang bersangkutan

10. Yang dimaksud bentuk molekul yaitu….

LIVEWORKSHEETS

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
e. semua benar

LIVEWORKSHEETS