

EVALUASI 4

Nama :

Kelas :

IKATAN ION & IKATAN KOVALEN

Petunjuk!

1. Isilah biodata Anda dengan lengkap
2. Bacalah soal secara teliti, kemudian pilihlah jawaban yang paling tepat
3. Klik finish dan kirim to email teacher, lengkapi lagi biodata kalian

1. Pasangan unsur yang membentuk ikatan kovalen adalah ...

- a. ${}_{17}\text{X}$ dan ${}_{11}\text{Y}$
- b. ${}_{12}\text{P}$ dan ${}_{17}\text{Q}$
- c. ${}_{6}\text{R}$ dan ${}_{17}\text{Q}$
- d. ${}_{20}\text{M}$ dan ${}_{16}\text{T}$
- e. ${}_{19}\text{A}$ dan ${}_{35}\text{B}$

2. Pasangan senyawa yang berikatan kovalen non polar adalah

- | | |
|---------------------------------------------|----------------------------------------|
| a. NH_3 dan H_2O | d. HF dan NaBr |
| b. NaCl dan CH_3Cl | e. MgCl_2 dan BaCl_2 |
| c. CCl_4 dan CH_4 | |

3. Titik didih HF lebih tinggi daripada HCl . Hal ini disebabkan karena antara molekul-molekul HF terdapat ikatan ...

- | | |
|-------------|----------------------|
| a. kovalen | d. van der waals |
| b. ion | e. kovalen koordinat |
| c. hidrogen | |

4. Ikatan antara C dengan Br sebenarnya merupakan ikatan kovalen polar. Tetapi secara keseluruhan senyawa CBr_4 merupakan senyawa non polar, hal ini karena

- a. perbedaan keelektronegatifannya besar
- b. perbedaan keelektronegatifannya kecil
- c. perbedaan keelektronegatifannya nol
- d. titik berat muatan negative berimpit pada atom C
- e. titik berat muatan positif berimpit pada atom C



5. Jika keelektronegatifan Br, H, dan F masing-masing adalah 2,8; 2,1; dan 4,0. Manakah deret senyawa di bawah ini yang tersusun dengan urutan kepolaran semakin besar
- a. BrF, HBr, HF
 - b. HBr, BrF, HF
 - c. HF, BrF, HBr
 - d. HBr, HF, BrF
 - e. HF, HBr, BrF