

IKATAN ION & IKATAN KOVALEN

Petunjuk!

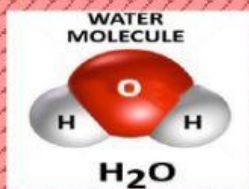
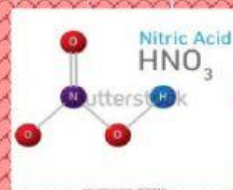
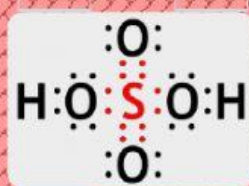
1. Isilah biodata Anda dengan lengkap
2. **Bacalah soal secara teliti, kemudian pilihlah jawaban yang paling tepat**
3. **Klik finish dan kirim to email teacher, lengkapi lagi biodata kalian**

I. Pilihlah jawaban a, b, c, d, atau e yang paling tepat!

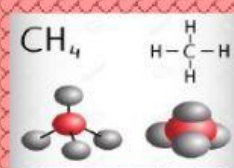
1. Pasangan unsur yang membentuk ikatan ion adalah ...
 - a. ${}_8\text{X}$ dan ${}_{16}\text{Y}$
 - b. ${}_{12}\text{P}$ dan ${}_{20}\text{Q}$
 - c. ${}_6\text{R}$ dan ${}_{17}\text{Q}$
 - d. ${}_{20}\text{M}$ dan ${}_{16}\text{T}$
 - e. ${}_{15}\text{A}$ dan ${}_{17}\text{B}$
2. Pasangan senyawa yang berikatan kovalen non polar adalah
 - a. NH_3 dan H_2O
 - b. NaCl dan CH_3Cl
 - c. CCl_4 dan CH_4
 - d. HF dan NaBr
 - e. MgCl_2 dan BaCl_2
3. Oksigen adalah gas yang sangat dibutuhkan oleh semua makhluk hidup untuk bernapas. Oksigen di alam terbentuk dalam molekul diatomik. Senyawa berikut ini yang mempunyai ikatan yang sama dengan gas oksigen adalah ...
 - a. N_2
 - b. CO_2
 - c. NaCl
 - d. H_2O
 - e. PCl_5
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 negatif berimpit pada atom C
 - e. titik berat muatan positif berimpit pada atom C



II. Drag and Drop gambar berikut sesuai dengan ikatan pada zat atau senyawa!



IKATAN ION



IKATAN KOVALEN

