

## 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!

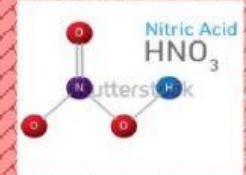
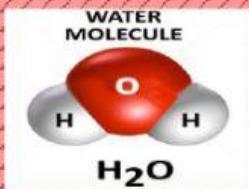
1. Pasangan unsur yang membentuk ikatan ion adalah ...
  - a.  ${}_8X$  dan  ${}_{16}Y$
  - b.  ${}_{12}P$  dan  ${}_{20}Q$
  - c.  ${}_6R$  dan  ${}_{17}Q$
  - d.  ${}_{20}M$  dan  ${}_{16}T$
  - e.  ${}_{15}A$  dan  ${}_{17}B$
2. Pasangan senyawa yang berikatan kovalen non polar adalah ....

a. $\text{NH}_3$ dan $\text{H}_2\text{O}$	d. $\text{HF}$ dan $\text{NaBr}$
b. $\text{NaCl}$ dan $\text{CH}_3\text{Cl}$	e. $\text{MgCl}_2$ dan $\text{BaCl}_2$
c. $\text{CCl}_4$ dan $\text{CH}_4$	
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 ...

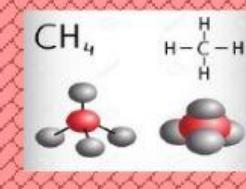
a. $\text{N}_2$	d. $\text{H}_2\text{O}$
b. $\text{CO}_2$	e. $\text{PCl}_5$
c. $\text{NaCl}$	
4. Ikatan antara C dengan Br sebenarnya merupakan ikatan kovalen polar. Tetapi secara keseluruhan senyawa  $\text{CBr}_4$  merupakan senyawa non polar, hal ini karena ....
  - a. perbedaan kelektronegatifannya besar
  - b. perbedaan kelektronegatifannya kecil
  - c. perbedaan kelektronegatifannya 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

