Ikatan Kimia

Ikatan Kovalen Polar dan Non Polar

Heri Susanto

LIVEWORKSHEETS

Perbedaan ikatan kovalen polar dan non polar

KOVALEN POLAR	KOVALEN NON POLAR
1. IKATAN KOVALEN DI MANA PASANGAN ELEKTRON IKATAN (PEI) LEBIH KUAT TERTARIK KE SALAH SATU ATOM	1. IKATAN KOVALEN DI MANA PASANGAN ELEKTRON IKATAN (PEI) TERTARIK SAMA KUAT KE SELURUH ATOM
2. MOMEN DIPOL > 0	2. MOMEN DIPOL ≈ 0
3. BENTUK MOLEKUL ASIMETRIK	3. BENTUK MOLEKUL SIMETRIK
4. TERDIRI DARI DUA ATOM TIDAK SEJENIS. CONTOH: HF, HCl, HBr, HI	4. TERDIRI DARI DUA ATOM SEJENIS. CONTOH: H_2, Cl_2, O_2, N_2, I_2
5. TERDIRI LEBIH DARI DUA ATOM, MEMPUNYAI PEB PADA ATOM PUSATNYA. CONTOH: NH_3, H_2O, PCl_3	5. TERDIRI LEBIH DARI DUA ATOM, TIDAK MEMPUNYAI PASANGAN ELEKTRON BEBAS (PEB) PADA ATOM PUSATNYA. CONTOH: BH_3, CH_4, PCl_5

Senyawa Apakah Aku?

Aku merupakan senyawa yang penting bagi semua bentuk kehidupan di bumi, keberadaan ku hampir 71% di permukaan bumi.

Petunjuk : Dalam kimia aku dikenal dengan nama dihidrogen monoksida atau hidrogen hidroksida.

Jawabannya dapat kalian lihat pada link berikut ini: https://asblr.com/qRT5e

LIVEWORKSHEETS

Didalam link https://asblr.com/qRT5e, terdapat jawaban senyawa apa yang dimaksud, lalu ada pertanyaan lanjutan di dalamnya.

Untuk menjawab pertanyaan yang diminta dalam link asblr tersebut, kalian dapat menuliskannya dalam tabel berikut, berikan penjelasan singkat

Jawaban:

LIVEWORKSHEETS

Kimia

Ikatan Kimia

Topic:

Ikatan Kovalen Polar dan Ikatan Kovalen Non Polar

Prepared by:

Heri Susant

LIVEWORKSHEETS

Name: Kelas: Date:

PENILAIAN FORMATIF

Jawablah dengan memilih salah satu jawaban yang paling benar!

1. Ikatan ionik terdapat pada pasangan senyawa ....
A. NaCl dan HCl
B. HCl dan NH3
C. NH3 dan SO3
D. SO3 dan KOH
E. KOH dan NaCl

2. Diantara pasangan senyawa berikut yang berikatan kovalen adalah ....
A.MgF2
B.KCl
C.CH4
D.K2O
E.MgO

3. Diketahui skala keelektronegatifan unsur H = 2,1; O = 2,5; I = 2,6; N = 3,0; dan Cl = 3,5. Molekul berikut yang paling polar adalah ....
A.NH3
B.H2O
C.HI
D.HCl
E.H2

4. Pasangan molekul berikut, yang berikatan kovalen polar adalah ....
A.Cl2 dan N2
B.Cl2 dan HCl
C.HCl dan H2O
D.H2O dan CO2
E.CO2 dan SO2

5. Diantara senyawa berikut bersifat polar, kecuali ....
A.H2S
B.HCl
C.NH3
D.H2O
E.BCl3

LIVEWORKSHEETS