



01. Senyawa hidrogen klorida tidak menghantar arus listrik.

SEBAB

Hidrogen klorida mudah larut dalam air.

02. Empat unsur A, B, C, dan D masing-masing mempunyai nomor atom 6, 8, 17, dan 19. pasangan unsur-unsur yang dapat membentuk ikatan ion adalah

- (A) A dan D
- (B) A dan B
- (C) C dan D
- (D) B dan C
- (E) B dan D

03. Senyawa yang *tidak* dapat mengadakan ikatan hidrogen antar sesama molekulnya ialah

- (1) metanol
- (2) Dietil eter
- (3) Asam asetat
- (4) Asetaldehida

04. Pasangan senyawa berikut yang merupakan pasangan senyawa yang memiliki ikatan kovalen adalah

- (A) KC dan HCl
- (B) H₂S dan Na₂S
- (C) PCl₃ dan FeCl₃
- (D) CH₄ dan NH₃
- (E) H₂O dan Na₂O

05. Berdasarkan sifat periodik unsur-unsur halogen, HF diharapkan mempunyai titik didih paling rendah dibanding dengan HCl, HBr dan HI. Hal ini disebabkan HF mempunyai ikatan

- (A) Ion
- (B) hidrogen
- (C) Kovalen
- (D) V.d.Waals
- (E) Kovalen ion

06. Diketahui nomor atom H = 1, C = 6, N = 7, O = 8, P = 15 dan Cl = 17. Senyawa berikut mengikuti aturan oktet, kecuali

- (A) CHCl₃
- (B) NH₃
- (C) H₂O
- (D) CH₄
- (E) PCl₅

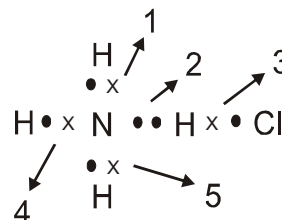
07. Senyawa yang bersifat polar adalah

- (1) CO₂
- (2) NH₃
- (3) CCl₄
- (4) H₂O

08. Suatu senyawa ion mempunyai formula XCl, maka formula oksida X adalah

- (A) XO
- (B) X₂O
- (C) XO₂
- (D) XO₃
- (E) X₂O₃

09. Struktur Lewis senyawa ammonium klorida adalah sebagai berikut:



Yang menyatakan ikatan kovalen koordinasi adalah nomor

- (A) 1
- (B) 2
- (C) 3
- (D) 4
- (E) 5

10. Zat yang bersifat polar adalah

- (1) BCl₃
- (2) BeCl₂
- (3) CCl₄
- (4) Cl₂O