



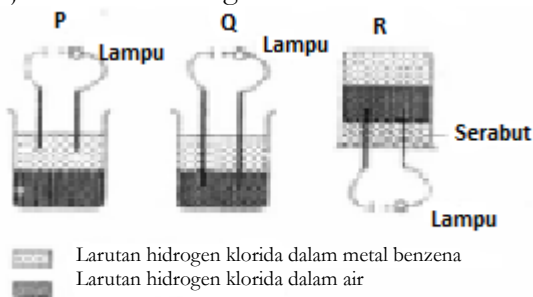
01. Suatu larutan menghantarkan listrik bila larutan tersebut mengandung
- (A) Partikel-partikel yang bebas bergerak
 - (B) Molekul-molekul yang bebas bergerak
 - (C) Atom-atom yang bebas bergerak
 - (D) Ion-ion yang bebas bergerak
 - (E) Zat yang mudah terlarut dalam air
02. Dua larutan A dan B diuji dengan alat uji elektrolit. Lampu alat uji menyala bila menguji larutan A, sedangkan bila larutan B diuji lampu tidak menyala, tetapi ada gelembung-gelembung gas pada elektrodanya. Dari pengamatan tersebut dapat disimpulkan bahwa ...
- (A) Larutan A elektrolit kuat dan larutan B nonelektrolit
 - (B) Larutan A non elektrolit dan larutan B elektrolit kuat
 - (C) Jumlah ion pada larutan A lebih banyak daripada jumlah ion pada larutan B
 - (D) Jumlah ion pada larutan A lebih sedikit daripada jumlah ion pada larutan B
 - (E) Jumlah ion dalam kedua larutan tidak dapat dibandingkan
03. Manakah diantara senyawa-senyawa berikut yang dapat menghantarkan listrik melalui pergerakan ion-ion?
- (A) tembaga
 - (B) etanol
 - (C) grafit
 - (D) Lelehan aluminium oksida
 - (E) Natrium klorida padat
04. Apakah jenis partikel yang terdapat pendataan dari lelehan timbel(II)bromida
- | | |
|-------------|---------|
| Pendqqqtqn | lelehan |
| (A) molekul | atom |
| (B) molekul | ion |
| (C) molekul | molekul |
| (D) Ion | atom |
| (E) Ion | ion |
05. manakah diantara lelehan senyawa-senyawa berikut yang merupakan konduktor listrik berikut?
- (A) Timbel(II) iodida
 - (B) naftalena
 - (C) gula
 - (D) sulfat
 - (E) Asam etanoat
06. diantara pasangan senyawa berikut, yang dalam keadaan padat tidak menghantarkan listrik, tetapi dalam keadaan cair dan larutan dapat menghantarkan listrik adalah ...
- (A) NaCl dan HCl
 - (B) KCl dan NaCl
 - (C) HCl dan KCl
 - (D) CCl₄ dan HCl
 - (E) CCl₄ dan KCl
07. Di antara senyawa berikut, yang do dalam larutannya menghasilkan ion paling banyak adalah ...
- (A) H₂SO₄
 - (B) AlCl₃
 - (C) NH₄Cl
 - (D) CH₃COOH
 - (E) Na₂SO₄
08. Manakah senyawa yang dapat menghantarkan listrik melalui pergerakan ion-ionnya?
- (A) Lilin paraffin
 - (B) Polietana
 - (C) Natrium
 - (D) Natrium bromide
 - (E) Sulfat
09. Larutan H₂SO₄ di dalam air akan terionisasi dengan reaksi ...
- (A) $H_2SO_4(aq) \rightarrow 2H^+(aq) + SO_4^{2-}(aq)$
 - (B) $H_2SO_4(aq) \rightarrow 2H^+(aq) + 4SO^-(aq)$
 - (C) $H_2SO_4(aq) \rightarrow 2H^{2+}(aq) + SO_4^{2-}(aq)$
 - (D) $H_2SO_4(aq) \rightarrow 2H^{2+}(aq) + SO_4^-(aq)$
 - (E) $H_2SO_4(aq) \rightarrow 2H_2^+(aq) + SO_4^{2-}(aq)$

10. Manakah di antara partikel-partikel berikut yang bertanggung jawab dalam menghantarkan listrik pada logam dan electron?

Logam elektrolit

- (A) ion positif ion positif
- (B) elektron elektron
- (C) ion positif elektron
- (D) ion positif ion positif dan elektron
- (A) elektron ion positif dan negatif

11. Dilakukan tiga macam percobaan P,Q dan R untuk mengetahui daya hantar listrik dua jenis larutan sebagai berikut.



Diantara ketiga percobaan tersebut. Manakah yang dapat menyebabkan lampu menyala?

- (A) P saja
- (B) Q saja
- (C) R saja
- (D) P dan Q
- (E) Q dan R

12. HCl cair tidak menghantarkan listrik, sedangkan larutan HCl dapat menghantarkan listrik. Dari fakta tersebut dapat disimpulkan bahwa ...

- (A) adanya air mengubah HCl yang semula berikatan kovalen menjadi berikatan ion
- (B) HCl cair tidak terionisasi, tetapi bila dilarutkan dalam air akan terionisasi
- (C) HCl cair berikatan ion, tetapi larutan HCl merupakan senyawa berikatan ion
- (D) air menimbulkan perubahan pada kekuatan arus listrik
- (E) arus listrik akan mengalir bila ada air sebagai mediumnya

13. manakah konduktor yang lebih baik ?
Jelaskan.

- (A) HCl 0,1 M atau HCl 0,2 M
- (B) HCl 0,1 M atau CH₃COOH 0,1 M
- (C) HCl 0,1 M atau H₂SO₄ 0,1 M

14. Jelaskan mengapa kristal NaCl tidak dapat menghantarkan listrik, namun larutannya dalam air merupakan konduktor yang baik

15. Jelaskan mengapa dalam bentuk padat tembaga dapat menghantarkan listrik, sedangkan sulfur dan NaCl tidak,