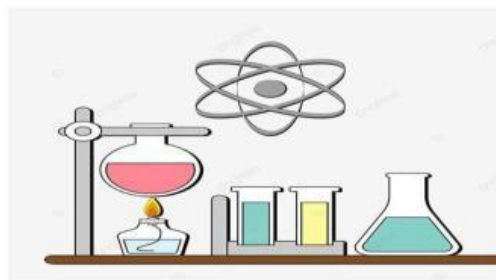




SOAL ULANGAN HARIAN KIMIA KELAS X

I. PILIHAN GANDA

1. Larutan dibawah ini yang dapat menghantarkan arus listrik adalah
 - A. gula pasir
 - B. glukosa
 - C. alkohol
 - D. urea
 - E. garam dapur
2. Derajat yang menunjukan tingkat kesempurnaan ionisasi adalah...
 - A. Derajat ionisasi
 - B. Keasaman larutan
 - C. PH Larutan
 - D. Reaksi ionisasi
 - E. Ionisasi
3. Diantara senyawa berikut yang merupakan senyawa ion dan berlaku sebagai elektrolit lemah...
 - A. NaOH
 - B. NH_4OH
 - C. CH_3COOH
 - D. $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 - E. CaCl_2
4. Dalam sebuah larutan terdapat zat pelarut dan zat terlarut, nam lain dari zat pelarut dalam sebuah larutan adalah..
 - A. Solvent
 - B. Solute
 - C. Elektrolit
 - D. Homogen
 - E. Heterogen
5. Dari senyawa-senyawa di bawah ini yang termasuk elektrolit kuat adalah....
 - A. H_2CO_3
 - B. HCl
 - C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - D. CH_3COOH
 - E. NH_4OH
6. Peristiwa terurainya molekul senyawa kovalen menjadi ion-ion disebut...
 - A. Ionisasi
 - B. Ion positif
 - C. Ion tunggal
 - D. Ion negative
 - E. Kovalenisasi



7. Suatu larutan dapat menghantarkan arus listrik apabila mengandung....
- elektron yang bergerak bebas
 - air yang dapat menghantarkan listrik
 - air yang terionisasi
 - logam ang merupakan penghantar listrik
 - ion-ion yang bergerak bebas
8. Nama kimia dari rumus H_3PO_4 adalah..
- Asam nitrat
 - Asam nitrit
 - Asam sulfat
 - Asam sulfit
 - Asam fospat
9. Rumus kimia dari asam sulfat adalah...
- H_2SO_4
 - HF
 - HCN
 - HCl
 - HBr
10. Pasangan larutan berikut yang tergolong non elektrolit.
- Urea dan air murni
 - Urea dan gula
 - Asam asetat dan amoniak
 - Air laut dan NaCl
 - Garam dapur dan asam sulfat
11. Berikut ini data hasil pengujian daya hantar listrik terhadap beberapa larutan

Lar	Pengamatan	
	Larutan	Gelembung Gas
1	menyala terang	ada
2	tidak menyala	ada
3	tidak menyala	tidak ada
4	tidak menyala	tidak ada
5	menyala redup	ada

Pasangan larutan elektrolit lemah adalah....

- 1 dan 2
 - 1 dan 5
 - 2 dan 3
 - 2 dan 5
 - 3 dan 4
12. Di bawah ini adalah hasil percobaan daya hantar listrik dari beberapa larutan.

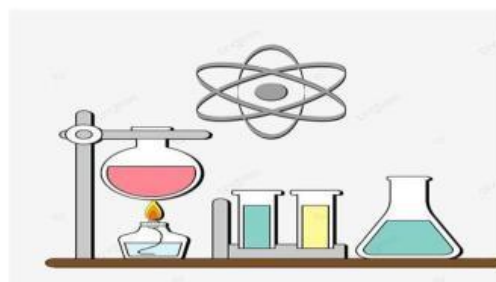
Lar	Lampu	Banyak gelembung
1	Menyala terang	Banyak
2	Menyala redup	Tidak ada



3	Menyala redup	Sedikit
4	Tidak menyala	Tidak ada

Dari data di atas, pasangan yang termasuk elektrolit kuat dan elektrolit lemah berturut-turut.

- A. 1 dan 2
 - B. 1 dan 3
 - C. 1 dan 4
 - D. 2 dan 4
 - E. 3 dan 4
13. Larutan yang dapat menghantarkan listrik disebut dengan istilah larutan ..
- A. Koloid
 - B. Suspensi
 - C. Campuran
 - D. Homogen
 - E. Elektrolit
14. Zat yang memiliki derajat ionisasi sama dengan 0 disebut dengan...
- A. Elektrolit kuat
 - B. Elektrolit lemah
 - C. Non elektrolit
 - D. Oksidator
 - E. Reduktor
15. Pada sebuah reaksi redoks, zat yang mengalami oksidasi adalah...
- A. Zat yang melepaskan electron
 - B. Zat yang menangkap electron
 - C. Zat yang melepaskan oksigen
 - D. Zat yang menyebabkan zat lain teroksidasi
 - E. Zat oksidator
16. Mn dengan oksidasi +6 dapat ditemukan pada senyawa...
- A. MnSO_4
 - B. KMnO_4
 - C. K_2MnO_4
 - D. MnO
 - E. MnCl_2
17. Berapakah bilangan oksidasi Cl pada senyawa KClO_4 ?
- A. +1
 - B. +5
 - C. +6
 - D. +7
 - E. -1
18. Bilangan oksidasi I di dalam ion IO_3^- adalah
- A. +5
 - B. +3
 - C. +1
 - D. -1
 - E. -5



19. Bilangan oksidasi dari O_2 adalah...
- A. 0
 - B. +1
 - C. +3
 - D. +5
 - E. +6
20. Di antara senyawa berikut yang atom hidrogennya mempunyai bilangan oksidasi -1 adalah
- A. H_2O
 - B. $Fe(OH)$
 - C. AlH_3
 - D. H_2S
 - E. $Mg(OH)_2$

