ద్రావణాలు

1. ద్రావణంలో సాపేక్షంగా తక్కువ పరిమాణములో నున్న ఘటకాన్ని ---------- అంటారు.
2. ద్రావణంలో సాపేక్షంగా ఎక్కువ పరిమాణములోనున్న ఘటకాన్ని ---------- అంటారు.
3. ద్రావితము + ద్రావణి = ----------
4. స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద 100 గ్రాములు ద్రావణిలో కరుగు ద్రావిత గరిష్ట పరిమాణాన్ని -------- అంటారు.
5. ద్రావణీయత ---------,------,--------- లపై ఆధారపడి వుండును.
6. సోడియం థయో సల్ఫేట్ సాధారణ నామము ----------
7. అస్థిరమైన ద్రావణ స్థితి ---------- స్థితి.
8. నాప్తలీన్ ---------- లో కరుగును.
9. అయానిక సమ్మేళనాలు ---------- ప్రదర్శిస్తాయి.
10. సమయోజనీయ సమ్మేళనాలు ---------- ప్రదర్శిస్తాయి.
11. నీరు ---------- సమ్మేళనం,.
12. ధృవ ద్రావితాలు ---------- ద్రావణులలో కరుగుతాయి.
13. ఉష్ణోగ్రత పెరిగితే Nacl ద్రావణీయత ----------
14. ఉష్ణోగ్రత పెంచినపుడు సీరస్ సల్ఫేట్ $[Ce_2(So_4)_3]$ద్రావణీయత ----------
15. ఉష్ణోగ్రత పెంచినపుడు సోడియం నైట్రేట్ $(NaNo_3)$ ద్రావణీయత ----------
16. Co_2 ను నీటిలో కరిగిస్తే ఏర్పడు ద్రావణాన్ని ---------- అంటారు.
17. ఒక ద్రావణంలో నున్న ద్రావిత పరిమాణాన్ని ---------- అంటారు.
18. ప్రమాణ ద్రావణాలు --------- లో తయారుచేస్తారు.
19. 100 గ్రా// ద్రావణంలో కరిగియున్న ద్రావిత భారాన్ని --------- అంటారు.
20. భారశాతము = --------
21. 100 మి.లీ. ద్రావణంలో నున్న ద్రావిత ఘనపరిమాణాన్ని ---------- అంటారు.
22. ఒక లీటరు ద్రావణంలో కరిగియున్న ద్రావిత మోల్ లేదా గ్రామ్ మోల్ల సంఖ్యను ---------- అంటారు.
23. మొలారిటీ = ----------
24. మొలారిటీ = ----------
25. మొలారిటీ ప్రమాణాలు ----------
26. ఒక ద్రావణ మొలారిటీ --------- పై ఆధారపడి యుండును.
27. గాఢత తెలిసిన ద్రావణాన్ని ---------- అంటారు.
28. ద్రావణంలో నున్న ఘటక మోల్ సంఖ్యకు, మరియు ద్రావణంలో నున్న మొత్తం మోల్ల సంఖ్యకు గల నిష్పత్తిని ---------- అంటారు.
29. ఒక ద్రావణంలో నున్న అన్ని ఘటకాల భాగాల మొత్తం ---------- కి సమానము.
30. Na_2Co_3 అణుభారం ----------
31. NaoH అణుభారం ----------
32. పదార్థాలు కరిగి అయానులిచ్చే ప్రక్రియను ---------- అంటారు.
33. 100% అయనీకరణము చెందిన సమ్మేళనాలను ---------- అంటారు.
34. 100% కన్న తక్కువ అయనీకరణము చెందిన సమ్మేళనాలను ---------- అంటారు.

35. బలహీన విద్యుద్విశ్లేష్యాల గాఢతను తగ్గించుట వలన ---------- పెరుగును.

36. ద్రావణపు ఉష్ణోగ్రత పెంచితే అయనీకరణ శాతము ----------

37. ఉష్ణోగ్రతను పెంచితే వాయువుల ద్రావణీయత ----------

38. నీరు ద్రావణిగా గల ద్రావణాలను ---------- అంటారు.

39. జల ద్రావణంలో ద్రావణి----------

40. 400మి.లీ., 0.1M, H_2So_4 ద్రావణంలో నున్న H_2So_4 పరిమాణం ----------

41. నాప్తలీన్ ఫార్ములా ----------

జవాబులు

1) ద్రావితము 2) ద్రావణి 3) ద్రావణము 4) ద్రావణీయత 5) ద్రావణి స్వభావం, ద్రావిత స్వభావం, ఉష్ణోగ్రత 6) హైపో 7) అతిసంతృప్త 8) కిరోసిన్ 9) ధృవత్వాన్ని 10) అధృవత్వాన్ని 11) ధృవ 12) ధృవ 13) మారదు 14) తగ్గును 15) పెరుగును 16) సోడా 17) గాఢత 18) ప్రమాణ కుప్పె 19) భారశాతము 20) $\frac{\text{ద్రావిత భారము}}{\text{ద్రావణం భారం}} \times 100$ 21) ఘనపరిమాణ శాతము 22) మొలారిటీ 23) ద్రావిత మోల్ సంఖ్య 24) $\frac{\text{ద్రావితపు భారము}}{\text{ద్రావితపు గ్రాము అణు భారము}} \times 1/V$ లీ॥ 25) మోల్ / లీటర్ 26) ఉష్ణోగ్రత 27) ప్రమాణ ద్రావణము 28) మోల్ భాగము 29) 1 30) 106 31) 40 32) అయనీకరణము 33) బలమైన విద్యుద్విశ్లేష్యాలు 34) బలహీన విద్యుద్విశ్లేష్యాలు 35) అయనీకరణము 36) పెరుగుతుంది 37) తగ్గును 38) జల ద్రావణాలు 39) నీరు 40) 3.92 గ్రాములు 41) $C_{10}H_8$

A. నూనెలు క్రొవ్వులు జవాబులు

1) వృక్షాలు, జంతువులు 2) ట్రై ఇథనాల్ ఆమ్మోనియం 3) స్టీయరిక& ఆమ్లం 4) అవి కఠిన జల ఆయాన్లతో చర్య పొందుతాయి కాని అవక్షేపమును ఏర్పరచవు 5) $c_{17}H_{35}COOH$ 6) ట్రై ఎస్టర్లు 7) 3,4,5 ట్రై బ్రోమో సాలిసినలైడ్ 8) ద్రవ, ఘన 9) క్రొవ్వులు 10) నికెల్ 11) వనస్పతి లేదా డాల్డా 12) ఓలియిక్ ఆమ్లం 13) సబ్బు 14) సపోనిఫికేషన్ 15) K^+ లవణం 16) డిటర్జెంట్లు 17) లారిక్ ఆమ్లము 18) చేప కాలేయపు నూనె 19) ప్రత్తి, సోయాచిక్కుడు, వేరుశనగ 20) గ్లిజరాల్ 21) హైడ్రోజనీకరణము 22) లారిక్ ఆమ్లము, స్టీయరిక్ ఆమ్లము 23) గ్లిజరాల్ 24) $c_{17}H_{33}COONa$ 25) ఉప్పు లేదా సోడా లేదా బూడిద లేదా సోడియం బై కార్బోనేట్, లేదా సోడియం సిలికేట్

జతపరుచుట

1) c 2) D 3) E 4) A 5) B
6) B 7) C 8) D 9) E 10) F 11) A