

ఆమ్లాలు - క్షారాలు

1. ఆమ్లాలు ----- లిట్రమ్ ను ----- గా మార్చును.
2. క్షారాలు ----- లిట్రమ్ ను ----- గా మార్చును.
3. ఆలోహ ఆక్సైడ్లను నీటిలో కరిగించినపుడు ----- ఏర్పడుతాయి.
4. లోహ ఆక్సైడ్లను నీటిలో కరిగించినపుడు ----- ఏర్పడుతాయి.
5. మిథైల్ ఆరెంజి సూచిక రంగు -----
6. ఆమ్ల ద్రావణంలో మిథైల్ ఆరెంజి సూచిక రంగు -----
7. క్షార ద్రావణంలో మిథైల్ ఆరెంజి సూచిక రంగు -----
8. ఆర్థోనీయన్ సిద్ధాంతం ప్రకారం జల ద్రావణంలో H^+ అయాన్ల నిచ్చు పదార్థాలు -----
9. జల ద్రావణంలో OH^- అయాన్లనిచ్చు పదార్థాలు -----
10. నీటి అయనీకరణ పరిమాణము ----- పై ఆధారపడి యుండును.
11. $25^\circ C$ వద్ద $[H^+] \times [OH^-]$ విలువ -----
12. ఒక మోల్ నీటిలో గల $[H^+]$ మరియు $[OH^-]$ అయాన్ల గాఢతల లబ్ధాన్ని ----- అంటారు.
13. $25^\circ C$ వద్ద నీటి అయానిక లబ్ధము విలువ -----
14. H^+ అయాను గాఢత యొక్క ఋణ సంవర్గమానాన్ని ----- అంటారు.
15. $PH =$ -----
16. PH అనే పదాన్ని పరిచయం చేసిన శాస్త్రవేత్త -----
17. $PH < 7$ అయిన ఆ ద్రావణము -----
18. $PH > 7$ అయిన ఆ ద్రావణము -----
19. $PH = 7$ అయిన ఆ ద్రావణము -----
20. $0.001 M HCl$ ద్రావణము యొక్క PH విలువ -----
21. $PH = 8$ గా గల ద్రావణంలో H^+ అయాన్ల గాఢత -----
22. K_w ని మార్పు చెందించే అంశము -----
23. బలమైన ఆమ్లము -----
24. బలహీన ఆమ్లము -----
25. బలమైన క్షారము -----
26. బలహీన క్షారము -----
27. ఒక మోల్ ఆమ్లము ఒక మోల్ క్షారంతో చర్య జరిపినపుడు వెలువడే ఉష్ణాన్ని ----- అంటారు.
28. బలమైన ఆమ్ల క్షారాల మధ్య జరిగే చర్యకు తటస్థీకరణోష్ణము విలువ -----
29. $NaOH + HCl \longrightarrow$ -----
30. $PH 7$ కన్న ఎక్కువ గల మానవ శరీర ద్రవము -----
31. గ్యాస్ట్రిక్ ఆమ్లపు $PH =$ -----
32. ఆమ్లము PH విలువ ----- నుండి ----- వరకు వుండును.
33. క్షారము PH విలువ ----- నుండి ----- వరకు వుండును.
34. బలహీన ఆమ్ల క్షారముల అయనీకరణ అవధి ----- తో పాటు పెరుగును.
35. $NaCl$ ద్రావణపు PH విలువ -----

జత పరుచుము

- | | | |
|----------------------|-----|--|
| 1. బలమైన ఆమ్లము | () | A) CH_3COOH |
| 2. బలహీన ఆమ్లము | () | B) NH_4OH |
| 3. బలమైన క్షారము | () | C) Hcl |
| 4. బలహీన క్షారము | () | D) NaOH |
| 5. గ్యార్డీక్ ఆమ్లము | () | E) $1.0 \times 10^{-14} \text{ Mole ion}^2/\text{lit}^2$ |
| 6. రక్తము | () | F) H^+ అయాన్లను ఇచ్చును |
| 7. $K_w =$ | () | G) క్షార స్వభావము. |

జవాబులు

- 1) నీలి, ఎర్ర 2) ఎర్ర, నీలి 3) ఆమ్లాలు 4) క్షారాలు 5) నారింజ రంగు 6) ఎరుపు
 7) పసుపు 8) ఆమ్లాలు 9) క్షారాలు 10) ఉష్ణోగ్రత 11) సమానము 12) నీటి అయనీకరణ లబ్ధం
 13) $1.0 \times 10^{-14} \text{mole ion}^2/\text{lit}^2$ 14) PH 15) $-\log [\text{H}]^+$ 16) సోరెన్సన్ 17) ఆమ్లము 18) క్షారము
 19) తటస్థ ద్రావణం 20) 3 21) 10^{-8} 22) ఉష్ణోగ్రత 23) Hcl 24) CH_3COOH
 25) NaOH 26) NH_4OH 27) తటస్థీకరణోష్ణము 28) 13.7 Kilo . Cal/Mole.
 29) $\text{Nacl} + \text{H}_2\text{O} + 13.7 \text{ K. Cal / Mole.}$ 30) రక్తము 31) 1 నుండి 2
 32) 0, 7 33) 7, 14 34) విలీనము 35) 7.

జతపరుచుట

- 1) C 2) A 3) D 4) B 5) F 6) G 7) E