ఆమ్లాలు – క్షారాలు

1. ఆమ్లాలు --------- లిట్మస్‌ను ---------- గా మార్చును.
2. క్షారాలు ---------- లిట్మస్‌ను ---------- గా మార్చును.
3. అలోహ 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. అర్హీనియస్ సిద్ధాంతం ప్రకారం జల ద్రావణంలో H^+ ఆయాన్‌ల నిచ్చు పదార్థాలు ----------
9. జల ద్రావణంలో OH^- అయాన్‌లనిచ్చు పదార్థాలు ----------
10. నీటి అయనీకరణ పరిమాణము ---------- పై ఆధారపడి యుండును.
11. 25^0 c వద్ద $[H^+] \times [OH^-]$ విలువ ----------
12. ఒక మోల్ నీటిలో గల $[H^+]$ మరియు $[OH^-]$ అయాన్ల గాఢతల లబ్ధాన్ని ---------- అంటారు.
13. 25^0 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. Kw 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 ⟶ ----------
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.	గ్యాస్ట్రిక్ ఆమ్లము	( )	E)	1.0×10^{-14} Mole ion^2/lit^2
6.	రక్తము	( )	F)	H^+ అయాన్లను ఇచ్చును
7.	Kw =	( )	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) 1.0×10^{-14} mole ion^2/lit^2 14) PH 15) $-\log [H]^+$ 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) Nacl + H_2O + 13.7 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