

27. NH_4OH ఒక బలహీనమైన క్షారము.
28. ద్రావణంలోని హైడ్రోజన్ అయాన్ గాఢతను లెక్కించడానికి వాడే స్కేలును P^{H} స్కేలు అంటారు.
29. P^{H} లో P అనే అక్షరం పొటెంషి అనే పదాన్ని సూచిస్తుంది.
30. జర్మన్ భాషలో పొటెంషి అంటే సామర్థ్యం అని అర్థం.
31. తటస్థ ద్రావణపు P^{H} విలువ 7.
32. P^{H} విలువ 7 కంటే తక్కువగా ఉండే ద్రావణాలను ఆమ్ల ద్రావణాలు అని, 7 నుండి 14 కు పెరుగుతూ ఉండే ద్రావణాలను క్షారాలు అంటారు.
33. వర్షపు నీటి P^{H} విలువ 5.6 కంటే తక్కువ అయితే దానిని ఆమ్ల వర్షం అంటారు.
34. మానవుని నోటిలోని P^{H} విలువ 5.5 కంటే తక్కువ అయితే దంత క్షయము ప్రారంభమవుతుంది.
35. జీర్ణక్రియలో మన జీర్ణాశయం హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లమును విడుదల చేస్తుంది.
36. మెగ్నీషియం హైడ్రాక్సైడ్ $[\text{Mg}(\text{OH})_2]$ ను మిల్క్ ఆఫ్ మెగ్నీషియా అంటారు.
37. బలమైన ఆమ్లం మరియు బలమైన క్షారాల మధ్య చర్య వలన ఏర్పడిన లవణాలు తటస్థ స్వభావాన్ని కలిగి ఉంటాయి.
38. బలమైన ఆమ్లం, బలహీనమైన క్షారాల నుండి పొందే లవణాలు ఆమ్ల స్వభావాన్ని కలిగి ఉంటాయి.
39. బలహీనమైన ఆమ్లం, బలమైన క్షారాల నుండి పొందే లవణాలు క్షార స్వభావాన్ని కలిగి ఉంటాయి.
40. ఒక ఆమ్లం ఎదైనా క్షారంతో తటస్థీకరణ చర్య జరిగినప్పుడు ఏర్పడే అయానిక సమ్మేళనాన్ని లవణం అంటారు.
41. లవణాలు విద్యుత్ పరంగా తటస్థంగా ఉంటాయి.
42. సోడియం క్లోరైడ్ ను సాదారణ ఉప్పు లేదా ఉప్పు అని అంటారు.
43. గోధుమ రంగులో ఉన్న సోడియం క్లోరైడ్ ను రాతి ఉప్పు అని అంటారు.
44. సోడియం క్లోరైడ్ జల ద్రావణం ను ట్రైన్ ద్రావణం అంటారు.
45. సోడియం క్లోరైడ్ జల ద్రావణం గుండా విద్యుత్ ను ప్రసరింపజేస్తే సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ ఏర్పడుతుంది. ఈ ప్రక్రియను క్లోరో ఆల్కలీ ప్రక్రియ అంటారు.
46. తేమలేని కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్ పై క్లోరిన్ వాయువు చర్య వలన బ్లీచింగ్ పౌడర్ (CaOCl_2) ఏర్పడుతుంది.
47. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaOCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
48. బేకింగ్ సోడా లేదా వంట సోడా యొక్క రసాయన నామం సోడియం హైడ్రోజన్ కార్బోనేట్ (NaHCO_3).
49. $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaHCO}_3$.
50. వంట సోడా క్షయం చెందని ఒక బలహీనమైన క్షారము.
51. వస్త్ర పరిశ్రమలో కాటన్ మరియు నారలను విరంజనం చేయడానికి, కాగితం పరిశ్రమలో కలప గుఱ్ఱును విరంజనం చేయడానికి, ఉతికిన బట్టలను విరంజనం చేయడానికి బ్లీచింగ్ పౌడర్ ను ఉపయోగిస్తారు.
52. బ్లీచింగ్ పౌడర్ ను రసాయన పరిశ్రమలో ఆక్సీకారిజిగా ఉపయోగిస్తారు.
53. బ్లీచింగ్ పౌడర్ ను త్రాగే నీటిలో క్రిములను సంహరించడానికి క్రిమి సంహారిణిగా ఉపయోగిస్తారు.