

## ఆమ్లాలు మరియు క్వారాలు

(గెయిసు)

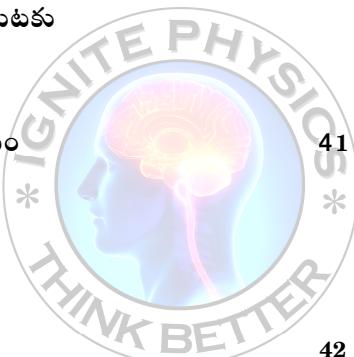
- |  |  |
|--|--|
| <p><b>1</b> సైన్స్ ను నేర్చి పిల్లలూరా<br/>సైన్స్ ను నేర్చి పాపల్లరా<br/>ఆమ్లక్వారముల విశేషాలను<br/>వినరండి మీరి వేళ</p> <p><b>2</b> ఆమ్లము రుచి మరి పుల్లగ నుండును<br/>క్వారము రుచి మరి చేదు గదా<br/>ఆమ్లక్వారముల సుర్తించుటకు<br/>సూచికలున్నవి తెలియునుగా</p> <p><b>3</b> ఒక్కొక్క సూచిక ఒక్కొ రంగును<br/>చూపునుగా ఆమ్లక్వారాల్స్<br/>రంగు సూచికలు రంగును మార్చి<br/>సుర్తించును ఆమ్లక్వారాల్వి</p> <p><b>4</b> ఆమ్లములోన లిట్యూన్ పేపరు<br/>సాధారణంగా ఎరుపు గదా<br/>క్వారములోన లిట్యూన్ పేపరు<br/>నీలము రంగును చూపునుగా</p> <p><b>5</b> నారింజ రంగున్న మిక్రోల్ అరంజ్<br/>ఆమ్లములో ఎరుపగును గదా<br/>క్వారములోన కలిసినంతనే<br/>వర్షము పసుపుకు మారునుగా</p> <p><b>6</b> రంగు లేని ఫినాఫ్టీల్ సూచిక<br/>ఆమ్లములో రంగు చూపదుగా<br/>క్వారములోన వేసినంతనే<br/>పింకు రంగుకు మారునుగా</p> <p><b>7</b> ఆమ్లక్వారముల్స్ వాసన మారే<br/>సూచికలున్నవి తెలుసునుగా<br/>ఉల్లిపాయ - లవంగపు నూనెలు<br/>సువాసన సూచికలేగా</p> | <p><b>8</b> ఆమ్లంతో చర్య నొంది ప్రౌద్రోజన్<br/>వాయువు నిచ్చును లోహలు<br/>చర్యాశీలత అధికంగా గల<br/>లోహలకే యిది సాధ్య మగు</p> <p><b>9</b> కార్బోనేట్లు బై కార్బోనేట్లతో<br/>ఆమ్లం చర్యను పొందునుగా<br/>కార్బన్ డై ఆక్సైడు వాయువును<br/>విడుదల చేయును సురుతేగా</p> <p><b>10</b> మండే పుల్లను టప్ మని ఆర్పితే<br/>ప్రౌద్రోజన్ అని తెలియునుగా<br/>సున్నపుతేటను కార్బన్ డయాక్సైడ్<br/>పాలలా తెల్లగా మార్చునుగా</p> <p><b>11</b> అలోహ ఆక్సైడ్ నీటిలో కరిగితే<br/>ఆమ్లాలు ఏర్పడును గదా<br/>ఆమ్లాల జల ద్రావణాలు వి<br/>ద్యుత్తు వాహకత చూపునుగా</p> <p><b>12</b> చాల లోహల ఆక్సైడ్లు నీటిలో<br/>కరిగితే క్వారాలేర్పడుగా<br/>క్వారాల జల ద్రావణాలు వి<br/>ద్యుత్తు వాహకత చూపునుగా</p> <p><b>13</b> ఆమ్లాలు క్వారాలు నీటిలో కలిసిన<br/>అధికంగా ఉష్టం వెలువడును<br/>ఉష్ట మోచక చర్య యిది కనుక<br/>పలు జాగ్రత్తలు అవసరము</p> <p><b>14</b> నేరుగ నీటిని ఆమ్లములోన<br/>కలుపుట మరి యిక తగదు గదా<br/>ఎక్కువ పాశ్చాలో నీటిని తీసుక<br/>చుక్కలుగా ఆమ్లం కలుపవలె</p> |
|--|--|

ignitephysics.weebly.com

15	ఆమ్లాన్ని నీటిలో కలిపిన మీదట విలీన ఆమ్లం ఏర్పడుగా విలీన ఆమ్లక్షారములకును గాఢత తక్కువ గురుతేగా	23	బలమైన ఆమ్లం బలహీన క్షారం కలిసిన ఆమ్ల లవణము బలహీన ఆమ్లం బలమైన క్షారం కలిసిన క్షార లవణము
16	ఆమ్లము క్షారము చర్య జరిపితే లవణము నీరు ఏర్పడుగా సాధారణంగా యిట్టి చర్యను తటస్థికరణం అందురుగా	24	జీవము గల్లిన ప్రాణులు అన్ని పి.పొచ్. తో ప్రభావితమగును అమ్ల వర్ధము వలన నదులలో జల చరములు హతమగును
17	తటస్థికరణం జరిగేటప్పుడు శక్తి ఉప్పముగ వెలువడుగా వెలువడిన ఆ ఉప్ప శక్తిని తటస్థికర ణ్ణమందురుగా	25	పట్ట మధ్య లో మిగిలిన ఆహారం బ్యాక్టీరియాచే ఆమ్లమగు నీటిలో పి.పొచ్. విలువ తగ్గితే దంత క్షయము ప్రారంభమగు
18	సార్వత్రిక ఆమ్ల క్షార సూచికను పి.పొచ్. ద్రావణ మందురుగా సూచిక తేల్పుడి బలముల స్ఫూయిని పి.పొచ్. స్నేలుతో కొలిచెదరు	26	జీర్ణశయములో ఎసిడిటీ పెరిగితే ఎంటాసిడ్ చిట్ట వాడవలె అందలి బలహీన క్షారము కడువులో అమ్లాన్ని తటస్థ పరమనులే
19	సున్న నుండి పద్మాలుగు వరకు పి.పొచ్. విలువలు వ్యాపించు ఏడుకు తగ్గితే ఆమ్లమేనట ఏడును దాచితే క్షారమే కదా	27	పి.పొచ్. విలువ తగ్గిన పెరిగినా మట్టిలో మొబక్కలు పెరగవుగా మొక్కలు ఏపుగ పెరగాలంటే మట్టి పి.పొచ్. సమమవ్వపలె
20	సున్నకు దగ్గర పి.పొచ్. విలువ బలమైన ఆమ్లాన్ని చూపునుగా బలమైన క్షారపు పి.పొచ్. విలువ పద్మాలుగు దగ్గర ఉండునుగా	28	ఆత్మ రక్షణలో మొక్కలు కీటకాలు ఆమ్లమును సిద్ధపరచుకొను తమపై దాడి చేసిన వారిపై ఆమ్లము చల్లి తప్పుకొను
21	పి.పొచ్. విలువ ఏడుగ ఉంటే ఆమ్లము గాదు క్షారము గాదు ఆ రెండింటి లక్షణ సమమై తటస్థమయిన పదార్థము	29	వంతిట్లో వాడే ఉప్పును మనము సోడియం క్లోరైడ్ అంటాము బెకింగ్ సోడా వాపిర్గ్ సోడాలు దీని నుండియే తయారగు
22	లవణాలన్నావి మూడు రకములు ఆమ్లము క్షారము తటస్థము సమ బల ఆమ్ల క్షారముల వల్ల తటస్థ లవణం ఏర్పడును	30	సోడియం క్లోరైడ్ జల ద్రావణాన్ని విద్యుత్ విస్క్రేపణ చేస్తే కోరో ఆల్కాలీ ప్రత్యీకియ నందు కాస్టిక్ సోడా ఏర్పడును

ignitephysics.weebly.com

31	స్నేక డె లైమలో క్లోరిన్ గ్యాసును పంపిన భీచింగ్ పాడర్ వచ్చు వత్త కగితం పరిశ్రమలలో విరంజనకారిగ వాడవచ్చు	37	లవణం లో ఉన్న నీటి అణువులను స్ఫూటిక జలము అని అందురుగా వేడి చేసిన వెంటనే నీరు అవిరి అయ్యె పోవునుగా
32	త్రాగే నీటిలో త్రిములను చంపుట భీచింగ్ పాడర్ ఘనత గద క్లోరోఫాము తయారీలో దీనిని విరివిగను మరి వాడుదురు	38	కాపర్ సల్పెట్ స్ఫూటిక లవణము నీలము రంగులో ఉండునుగా వేడి చేసిన నీటిని కోల్పోయి తెల్లని వర్షము వచ్చునుగా
33	బేకింగ్ సోడాను టూల్స్‌రికాష్టంతో కలిపిన బేకింగ్ పాడరగు మెత్తగ స్ట్రాంజిలా కేకులు చేయుటకు బేకింగ్ పాడరు వాడవచ్చు	39	జాగ్రత్తగ జిప్పాన్ని వేడి చేస్తే ప్లాస్టర్ అఫ్ పారిస్ ఎర్గడుగా నీరు తగిలితే ప్లాస్టర్ అఫ్ పారిస్ తిరిగి జిప్పముగ గల్చిపడు
34	ఆగ్ని మాపక యంత్రాలల్లో బేకింగ్ సోడాను వాడుదురు గాయాలను కుళ్ళకుండ జేయుటకు యాంటి సెప్టిగ్ వాడుదురు	40	విరిగిన ఎముకలు అతికించుటకు ప్లాస్టర్ అఫ్ పారిస్ ను వాడుదురు అలంకరణకు బొమ్మల తయారీలో కట్టడాలలో వాడుదురు
35	వాషింగ్ సోడా రసాయన నామం సోడియం కార్బోనేటు గద సబ్బుల గాజుల పరిశ్రమలలో దీనికిదే మరి సాటి గద	41	జంతి లోనికి వేడిమి రాకుండా రూఫ్ ను సీలింగ్ చేయుటకు ఫంక్షన్ హాళ్ళలో అలంకరణకు పి.బి.పి. బొమ్మలు చేయుదురు
36	శాశ్వత నీటి కారిన్యుతకు వాషింగ్ సోడా విరుగుడుగా బొరాక్సు వంటి పదార్థాల తయారీలో అనుఫుటకముగా	42	సైన్స్ ను నేర్చే పిల్లల్లారా సైన్స్ ను నేర్చే పాపల్లారా అమ్లక్షారముల విశేషాలను విన్ారమ్మా యా వేళ



ignitephysics.weebly.com

**రచన  
వి.నాగమూర్తి**

NAGA MURTHY- 9441786635  
Contact at : [nagamurthysir@gmail.com](mailto:nagamurthysir@gmail.com)  
Visit at : [ignitephysics.weebly.com](http://ignitephysics.weebly.com)