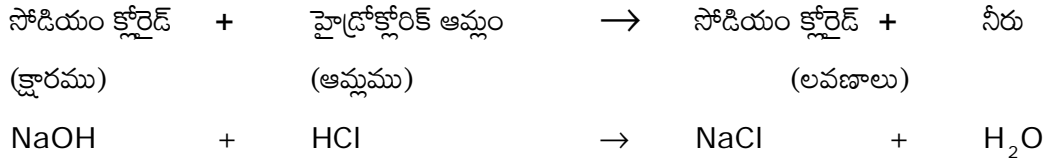


9 - తట్టస్థికరణ

మనం నేర్చుకున్నది:

- 1) ఒక ఆమ్ల మరియు క్షారము మధ్య ప్రతిచర్య లో, రెండింటి లక్షణాలు అదృశ్యమై కొత్త పదార్థం ఏర్పడుతుంది.
- 2) ఈ ప్రతిచర్యను తట్టస్థికరణ అంటారు.
- 3) రెండు వేర్వేరు పదార్థాల ఆమ్లల లక్షణాలు మరియు క్షారముల లక్షణాలలో వ్యత్యాసం ఉంది. ఉదా: స్నానపు సబ్బు, సాదారణ క్షారం, బట్టలు ఉతికే సబ్బు ఒక బలమైన క్షారం.
- 4) బస్సుం ఎంత తీవ్రంగా ఉందో, తట్టస్థికరించడానికి ఎక్కువ ఆమ్లం పడుతుంది. అది కూడా తీవ్రంగా ఉండాలి.
- 5) వివిధ సబ్బుల తయారీలో క్షారం ఎంత ఉపయోగించబడుతుందో తెలుసుకోవడానికి, మనము దానిని తట్టస్థికరించగలుగుతాము.
- 6) తట్టస్థికరణ కు సరళమైన ఉదాహరణలు



ప్ర. 1. సమాధానాన్ని ఒక వాక్యంలో రాయండి

- 1) తట్టస్థ పదార్థం అంటే ఏమిటి?

- 2) తట్టస్థ పదార్థానికి ఉత్తమ ఉదాహరణ ఏది? ఎందుకు?

- 3) ఆమ్లాలు మరియు క్షరాల యొక్క రసాయన ప్రతిచర్యలో ఏమి ఉంటుంది?

- 4) లిట్మస్ కాగితంలో రంగుపై తట్టస్థపదార్థం యొక్క ప్రభావం ఏమిటి?

5) ఉప్పు ఎలాంటి పదార్థం?

ప్ర. 2. కింది పదార్థాలను ఆమ్లాలు క్షరాలు మరియు లవణాలు వేరు చేయండి.

ఉసిరి, వాషింగ్ పౌడర్, నిమ్మ, చింతపండు, సోడా, ఉప్పు, పొటాషియం క్లోరైడ్, బూడిద, నిమ్మకాయ, సబ్బు

ఆమ్లా - _____

క్షార - _____

లవణాలు - _____

ప్ర. 3. రెండు వేర్వేరు సబ్బులలో ఏవి ఎక్కువ క్షరాలు ఉన్నాయో తెలుసుకోవడానికి మీరు దేనిని ఉపయోగిస్తారు? ఈ పద్ధతిని వివరంగా రాయండి.?

ప్ర. 4. రసాయన సూత్రాన్ని పూర్తి చేయండి

1) సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ + హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం = _____

2) అమోనియం హైడ్రాక్సైడ్ + హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం = _____

ప్ర. 5. మూడు రంగులేని ద్రవణాలలో యాసిడ్, బేస్ లేదా న్యూట్రల్ అని మీరు ఎలా గుర్తిస్తారు?
