

## అధ్యాయం - 02 : రసాయన చర్యలు - సమీకరణాలు

**పీరియడ్ పథకము-07 :** నిత్య జీవితంలో ఆక్సికరణ ప్రభావం

క్షయం - ఆహార పదార్థాల మరియు లోహాల క్షయం

క్షయం - కారణాలు - నివారణ

విషయ విశ్లేషణ	తరగతి గది వాతావరణం	బోధనాభ్యసన పరికరాలు
<p><b>నిత్య జీవితంలో ఆక్సికరణ ప్రభావం:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* ఆపిల్‌ను కోసినపుడు కొద్ది సేపటిలోగా అది గోధుమ రంగులోనికి మారుతుంది.</li> <li>* ఇనుము ఆక్సికరణం చెందితే అది గోధుమ రంగులోకి మారుతుంది.</li> <li>* బాణాసంచా కాలడం కూడా ఆక్సికరణ చర్యయే.</li> <li>* అరటి పండు లేదా బంగాళా దుంపను కోసినపుడు వాటిలోని పాలిఫినాల్ ఆక్సిడేజ్ లేదా టైరోసినేజ్ ఎంజైం ఆక్సిజన్ తో చర్య చెంది గోధుమ రంగులోనికి మారుతుంది.</li> <li>* ఆక్సిజన్ లేని నీరు మరియు పొడి గాలిలో ఇనుము ఆక్సికరణం చెందదు. వెండి మరియు రాగి పాత్రలు త్రుప్పు పడతాయి.</li> </ul>	<p><b>చర్చ మరియు వివరించుట:</b> నిత్య జీవితంలో ఆక్సికరణ ప్రభావాన్ని గురించి</p>	Photos
<p><b>క్షయం - ఆహార పదార్థాల మరియు లోహాల క్షయం:</b></p> <p>కొన్ని లోహాలను తేమగల గాలికి లేదా కొన్ని ఆమ్లాల సమక్షంలో ఉంచినపుడు లోహాక్షయం వల్ల ఉపయోగం ద్వారా అవి వాటి మెరుపుదనాన్ని కోల్పోతాయి. ఈ చర్యనే క్షయం చెందడం అంటారు. <a href="http://nagamurthy.weebly.com">nagamurthy.weebly.com</a></p> <p>(i) ఇనుము క్షయం చెందితే అది గోధుమ రంగులోకి మారుతుంది. ఇదే ఐరన్ ఆక్సైడ్ (<math>Fe_2O_3</math>).</p> $4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$ <p>(ii) వెండి క్షయం చెందితే అది నలుపు రంగులోకి మారుతుంది. ఇదే సిల్వర్ సల్ఫైడ్ (<math>Ag_2S</math>).</p> $4Ag + 2H_2S + O_2 \rightarrow 2Ag_2S + 2H_2O$ <p>(iii) కాపర్ క్షయం చెందితే అది ఆకుపచ్చ రంగులోకి మారుతుంది. ఇదే కాపర్ ఆక్సైడ్ (<math>Cu_2O</math>).</p> $4Cu + O_2 \rightarrow 2Cu_2O$	<p><b>చర్చ మరియు వివరించుట:</b> నిత్య జీవితంలో ఆక్సికరణ గురించి మరియు దాని ప్రభావాల గురించి వివిధ లోహాలు ఏ విధంగా ఆక్సికరణం చెందుతాయో ప్రశ్నించును. కారణాలను విశ్లేషించును.</p>	Photos
<p><b>క్షయం - కారణాలు - నివారణ:</b></p> <p>లోహక్షయమును నివారించడానికి లోహ తలంపై పూతగా పెయింట్‌ను వేయడం, నూనెను పూయడం, గ్రీజును పూయడం, క్రోమియంను పూతగా వేయడం, గాల్వనైజింగ్ లేదా మిశ్రమ లోహాలను తయారు చేయడం ముఖ్యమైనవి +స్వచ్ఛమైన ఇనుము మృదువుగా సాగదీయుటకు వీలుగా ఉంటుంది. ఇనుముకు క్రోమియం, నికెల్ మరియు కార్బన్ వంటి పదార్థాలను కలపడం వల్ల దాని నాణ్యతను పెంచవచ్చు. (గట్టితనం, మెరుపు...)</p> <p>+వీటి మిశ్రమమే స్టెయిన్‌లెస్ స్టీల్</p> <p>+ఇనుముకు క్రోమియం పూత వేయడం</p> <p>+ఇనుమును గాల్వనైజింగ్ చేయడం</p>	<p><b>చర్చ మరియు వివరించుట:</b> నిత్య జీవితంలో లోహక్షయమును నివారించడానికి మార్గాల గురించి మరియు లోహాలను ఆక్సికరణ ప్రభావం నుంచి ఏ విధంగా కాపాడాలో చర్చించును.</p>	Photos