

అధ్యాయం - 01 : ఉష్ణం

పీరియడ్ పథకము - 03 :

**పదార్థాల విశిష్టతలు వేరుగా ఉంటాయి, విశిష్టతలు ఆధారపడే అంశాలు
విశిష్టతలు - సూత్రం - ప్రమాణం**

విషయ విశ్లేషణ	తరగతి గది వాతావరణం	బోధనాభ్యసన పరికరాలు
<p>పదార్థాల విశిష్టతలు వేరుగా ఉంటాయి : ఒక పదార్థ ఉష్ణోగ్రతలో పెరుగుదల రేటు ఆ పదార్థ స్వభావం పై ఆధారపడి ఉంటుంది. అనగా వేర్వేరు పదార్థాలకు వేర్వేరు విశిష్టతలు విలువలు ఉంటాయి. కనుక అవి వేర్వేరుగా ఉష్ణ రాశులను గ్రహిస్తాయి.</p>	<p>కృత్యం-7: ఒక గజా జాడీ లోనికి నీటిని తీసుకుని 80°C కు వేడి చేయండి. ఒంటి రంధ్రం రబ్బరు చిరదాలు గల 2 పరీక్ష నాళికలను తీసుకోండి. ఒక దానిని 50 గ్రా. నీటితో, మరొక దానిని 50 గ్రా. నూనెతో నింపి వాటి రంధ్రాల గుండా ఉష్ణమాపకాలను అమర్చాలి. వాటిని విడి విడిగా రిటార్డ్ స్టాండులకు అమర్చి, తొట్టిలోని నీటిలో సగం లోతు వరకు మునిగేలా అమర్చండి. ఉష్ణమాపకాల్లో రీడింగ్లు పరిశీలించండి.</p> <p>పరిశీలన: రెండు ఉష్ణమాపకాలలో క్రమంగా ఉష్ణోగ్రతలు పెరుగుతాయి. నూనెలోని ఉష్ణోగ్రత పెరుగుదల రేటు, నీటి లోని ఉష్ణోగ్రత పెరుగుదల రేటు కంటే ఎక్కువగా ఉంటుంది.</p>	<p>పెద్ద గజా జాడీ నీరు రెండు 2-పరీక్ష నాళికలు 2-రబ్బరు కార్బెలు 2- ఉష్ణమాపకాలు 2- రిటార్డ్ స్టాండ్స్</p>
<p>విశిష్టతలను ప్రభావితం చేయు అంశాలు(1) : స్థిర ఉష్ణోగ్రత వద్ద, ఒక పదార్థం గ్రహించిన ఉష్ణశక్తి దాని ద్రవ్యరాశికి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది. $Q \propto m$</p>	<p>కృత్యం-8: 250 మి.లీ.ల నీటిని ఒక బీకరులో, 1000 మి.లీ.ల నీటిని రెండవ బీకరులో తీసికొని వాటి తొలి ఉష్ణోగ్రతలను నమోదు చేయాలి. (అవి దాదాపు సమానంగా ఉంటాయి.) రెండు బీకర్లను స్టవ్ పై ఒకే పెనంపై ఉంచి వేడి చేయండి. ప్రతి దానిలో 60°C చేరే వరకు పట్టిన సమయం లెక్కించండి. 11</p> <p>పరిశీలన: ఉష్ణోగ్రత ఖేదంలో మార్పు లేనట్లయితే, 250 మి.లీ.ల నీటిని నిర్ణీత ఉష్ణోగ్రతకు వేడి చేయడం కంటే 1000 మి.లీ.ల నీటిని నిర్ణీత ఉష్ణోగ్రతకు వేడి చేయడం అధిక సమయం పడుతుంది.</p>	<p>స్టవ్, 2- బీకర్లు, నీరు, 250 మి.లీ.ల కొలకుప్పె, ప్రయోగశాల ఉష్ణమాపకం</p>
<p>విశిష్టతలను ప్రభావితం చేయు అంశాలు(2) : స్థిర ద్రవ్యరాశి గల పదార్థ ఉష్ణోగ్రతలో మార్పు అది గ్రహించిన ఉష్ణానికి అనులోమానుపాతంలో ఉంటుంది. $Q \propto \Delta T$</p>	<p>కృత్యం-9: 250 మి.లీ.ల నీటిని ఒక బీకరులో, 250 మి.లీ.ల నీటిని రెండవ బీకరులో తీసికొని వాటి తొలి ఉష్ణోగ్రతలను నమోదు చేయాలి. (అవి దాదాపు సమానంగా ఉంటాయి.) రెండు బీకర్లను స్టవ్ పై ఒకే పెనంపై ఉంచి వేడి చేయండి. మొదటి దానిలో ఉష్ణోగ్రత 60°C చేరే వరకు పట్టిన సమయం లెక్కించండి. రెండవ దానిలో ఉష్ణోగ్రత 80°C చేరే వరకు పట్టిన సమయం లెక్కించండి. 11</p> <p>పరిశీలన: ద్రవ్యరాశిలో ఖేదం లేనట్లయితే (250 మి.లీ.ల నీరు), నిర్ణీత ద్రవ్యరాశి గల నీటిని 60°C కు వేడి చేయడం కంటే 80°C కు వేడి చేయడానికి అధిక సమయం పడుతుంది.</p>	<p>స్టవ్, 2- బీకర్లు, నీరు, 250 మి.లీ.ల కొలకుప్పె, ప్రయోగశాల ఉష్ణమాపకం</p>
<p>విశిష్టతలు - సూత్రం - ప్రమాణాలు : $Q \propto m \cdot \Delta T \rightarrow Q = m \cdot S \cdot \Delta T$ (ఇక్కడ S స్థిరాంకం) S అనేది పదార్థ విశిష్టత S = $\frac{Q}{m \cdot \Delta T}$ ఏకాంక ద్రవ్యరాశి గల పదార్థ ఉష్ణోగ్రతను 1°C పెంచడానికి కావలసిన ఉష్ణాన్ని ఆ పదార్థ విశిష్టత అంటారు. విశిష్టతలు పదార్థ స్వభావం పై ఆధారపడి ఉంటుంది. విశిష్టతలను S.I. పద్ధతిలో ప్రమాణం J/Kg-K. మరియు C.G.S. పద్ధతిలో ప్రమాణం cal/gm-°C. 1 cal/gm-°C = 1 K.cal/Kg-K = 4.2 x 10³ J/Kg-K కెలోరి : 1 గ్రాం నీటి ఉష్ణోగ్రతను 1°C పెంచడానికి అవసరమైన ఉష్ణాన్ని కెలోరి అంటారు. 1 cal = 4.186 J</p>	<p>తరగతి చర్చ: విశిష్టతలు - సూత్రం - ప్రమాణాలు గురించి.</p> <p>వివరించుట: విశిష్టతలను గల వివిధ ప్రమాణాల మధ్య సంబంధమును వివరించును.</p>	<p>ఛార్టు</p>
<p>సీసం 0.031 cal/gm-°C = 130 J/Kg-K పాదరసం 0.033 cal/gm-°C = 139 J/Kg-K ఇత్తడి 0.092 cal/gm-°C = 380 J/Kg-K</p>	<p>పట్టిక : కొన్ని పదార్థాల విశిష్టతలు విలువలు.</p>	<p>ఛార్టు</p>