

द्रव्य के तापीय गुण

क. अण्डमा तथा ताप में अन्तर -

अण्डमा	ताप
(i) अण्डमा एक प्रकार की ऊर्जा है। जो पदार्थ में अणुओं की गति से प्राप्त होती है।	ताप वह भौतिक राशि है, जो दो वस्तुओं को सम्पर्क में रखने पर उनमें अण्डमा प्रवाह की दिशा बताती है।
(ii) अण्डमा को व्यवहार में कैलोरी में नापते हैं। इसका S.I मात्रक जूल है।	ताप को व्यवहार में डिग्री सेण्टीग्रेड में नापते हैं। इसका S.I मात्रक केल्विन है।
(iii) किसी वस्तु में निहित अण्डमा उसके ताप, द्रव्यमान तथा प्रकृति पर निर्भर करता है।	किसी वस्तु का ताप उसमें निहित अण्डमा की मात्रा पर निर्भर करता है।
(iv) अण्डमा को मापन कैलोरीमिति के सिद्धान्त से करते हैं।	ताप का मापन तापमापी द्वारा करते हैं।
(v) दो वस्तुओं में अण्डमा समान होने पर भी उनके ताप भिन्न हो सकते हैं।	दो वस्तुओं के ताप समान होने पर भी उनमें अण्डमा भिन्न हो सकती है।
(vi) दो वस्तुओं को मिलाने पर उनकी कुल अण्डमा दोनों वस्तुओं की अण्डमाओं के योग के बराबर होगी।	दो विभिन्न ताप वाली वस्तुओं को परस्पर सम्पर्क में रखने पर उनका परिणामी ताप, दोनों तापों के बीच कई ताप होगा।

ताप का मापन $\rightarrow$ किसी पदार्थ का ताप मापने के लिए जिस उपकरण का उपयोग किया जाता है उसे ताप मापीय कहते हैं।

ताप मापन के विभिन्न पैमाने $\rightarrow$ ताप मापन के मुख्य तीन पैमाने होते हैं-

- (i) सेंटीग्रेट या सेल्सियस पैमाना (ii) फारेन हाइट पैमाना
(iii) केल्विन पैमाना

	हिमांक	ज्वरनांक	भाग
(i) सेल्सियस स्केल	0°C	100°C	100
(ii) फारेनहाइट स्केल	32°F	212°F	180
(iii) केल्विन स्केल	273K	373K	100

सेल्सियस, केल्विन तथा फारेनहाइट पैमाने में सम्बंध :-

$$\frac{C}{5} = \frac{F - 32}{9} = \frac{K - 273}{5}$$

Q. किस ताप पर $^{\circ}\text{C}$ एवं $^{\circ}\text{F}$ के ताप समान होते हैं।
 Ans माना कि x पर $^{\circ}\text{C}$ एवं $^{\circ}\text{F}$ के ताप समान हैं:

$$\Rightarrow \frac{C}{5} = \frac{F - 32}{9}$$

$$\Rightarrow \frac{x}{5} = \frac{x - 32}{9}$$

$$\Rightarrow 9x = 5x - 160$$

$$\Rightarrow 9x - 5x = -160$$

$$\Rightarrow 4x = -160$$

$$\Rightarrow x = -40$$

अतः $-40^{\circ}\text{C} = -40^{\circ}\text{F}$

Q. निम्न ताप को परम ताप में बदलीयें -

(i) -40°F (ii) 27°C

$$\frac{C}{5} = \frac{^{\circ}\text{F} - 32}{9} = \frac{K - 273}{5}$$

$$\textcircled{i} \quad \frac{F - 32}{9} = \frac{K - 273}{5}$$

$$\Rightarrow \frac{-40 - 32}{9} = \frac{K - 273}{5}$$

$$\Rightarrow -72 \times 5 = 9(K - 273)$$

$$\Rightarrow -360 = 9K - 2457$$

$$\Rightarrow 2457 - 360 = 9K$$

$$\Rightarrow K = \frac{2097}{9}$$

$$K = 233$$

$$\text{Ans: } \boxed{-40^\circ\text{F} = 233\text{K}}$$

(ii) 27°C

$$\frac{C}{5} = \frac{F - 32}{9} = \frac{K - 273}{5}$$

$$\Rightarrow \frac{C}{5} = \frac{F - 32}{9}$$

Date:

Page no:

$$\Rightarrow \frac{27^\circ}{5} = \frac{K - 273}{5}$$

$$27^\circ = K - 273$$

$$27^\circ + 273 = K$$

$$300 = K$$

Ans: $27^\circ C = 300 K$

(iii) $15^\circ C = ^\circ F$

$$\frac{C}{5} = \frac{F - 32}{9}$$

$$\frac{3 \text{ } 15}{1 \text{ } 5} = \frac{F - 32}{9}$$

$$27 = F - 32$$

$$27 + 32 = ^\circ F$$

$$\boxed{59 = ^\circ F}$$

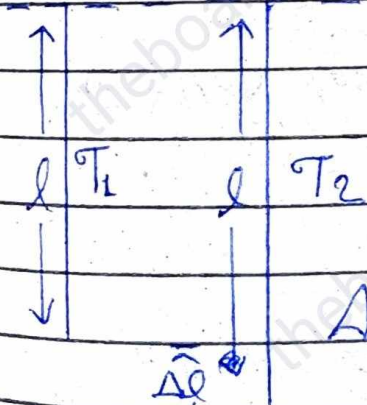
Ans: $15^\circ C = 59^\circ F$

तापीय प्रसार :- तापः सत्येक पदार्थ गर्म करने पर फैलता है क्योंकि गर्म करने पर पदार्थ के अणुओं की बीच की दूरी बढ़ बढ़ जाती है। इसे पदार्थ का तापीय प्रसार कहते हैं।

किसी ठोस में तीन प्रकार के तापीय प्रसार होते हैं -
 अतः सत्येक ठोस के तीन प्रकार के अण्वीय प्रसार गुणांक होते हैं।

(i) रेखीय प्रसार गुणांक, (ii) क्षेत्रीय (वृष्ठीय) प्रसार गुणांक
 (iii) आयतन प्रसार गुणांक

(i) रेखीय प्रसार गुणांक $\rightarrow$ किसी पदार्थ की लम्बाई सम्बन्धी छोड़ जा ताप बढ़ाने पर उसकी लम्बाई में जो वृद्धि होती है, उसे छोड़ के पदार्थ का रेखीय प्रसार गुणांक कहते हैं। इसे α से प्रदर्शित करते हैं।

 Δl	समी ० व ० से $\Delta l \propto \Delta T$ $\Delta l = \alpha \Delta T$ जहाँ α एक नियतांक है जिसे पदार्थ का रेखीय प्रसार गुणांक कहते हैं।
---	---

$$\Delta l \propto l \quad \text{--- ①}$$

$$\Delta l \propto \Delta T \quad \text{--- ②}$$

$$\alpha = \frac{\Delta l}{\Delta T}$$

$$\text{मात्रक: } \frac{\text{meter}}{\text{meter} \times ^\circ\text{C}} = ^\circ\text{C}^{-1} = \text{K}^{-1}$$

(ii) क्षेत्रीय प्रसार गुणांक $\rightarrow$

जिसी पदार्थ के एकान्तर क्षेत्रफल का ताप 1°C बढ़ाने से क्षेत्रफल में जो वृद्धि होती उस पदार्थ का क्षेत्रीय प्रसार गुणांक कहते हैं। इसे " β " से प्रदर्शित करते हैं। एवं इसका मात्रक $(\text{C})^{-1}$ डिग्री सेल्सियस-1 अथवा केल्विन-1 होता है।

$$\Delta A \propto A - (1)$$

$$\Delta A \propto \Delta T - (2)$$

समी (1) व (2) से

$$\Delta A \propto A \Delta T$$

$$\Delta A = \beta A \Delta T$$

जहाँ β एक नियतांक है जिसे पदार्थ का क्षेत्रीय प्रसार गुणांक कहते हैं।

(iii) आयतन प्रसार गुणांक $\rightarrow$

जिसी पदार्थ के एकान्तर आयतन का तापमान 1°C बढ़ाने पर आयतन में जो वृद्धि होती है उसे आयतन प्रसार गुणांक कहते हैं। इसे " γ " (गामा) से प्रदर्शित करते हैं।

$$V \propto V - (i)$$

$$V \propto \Delta T - (ii)$$

सभी (i) व (ii) से

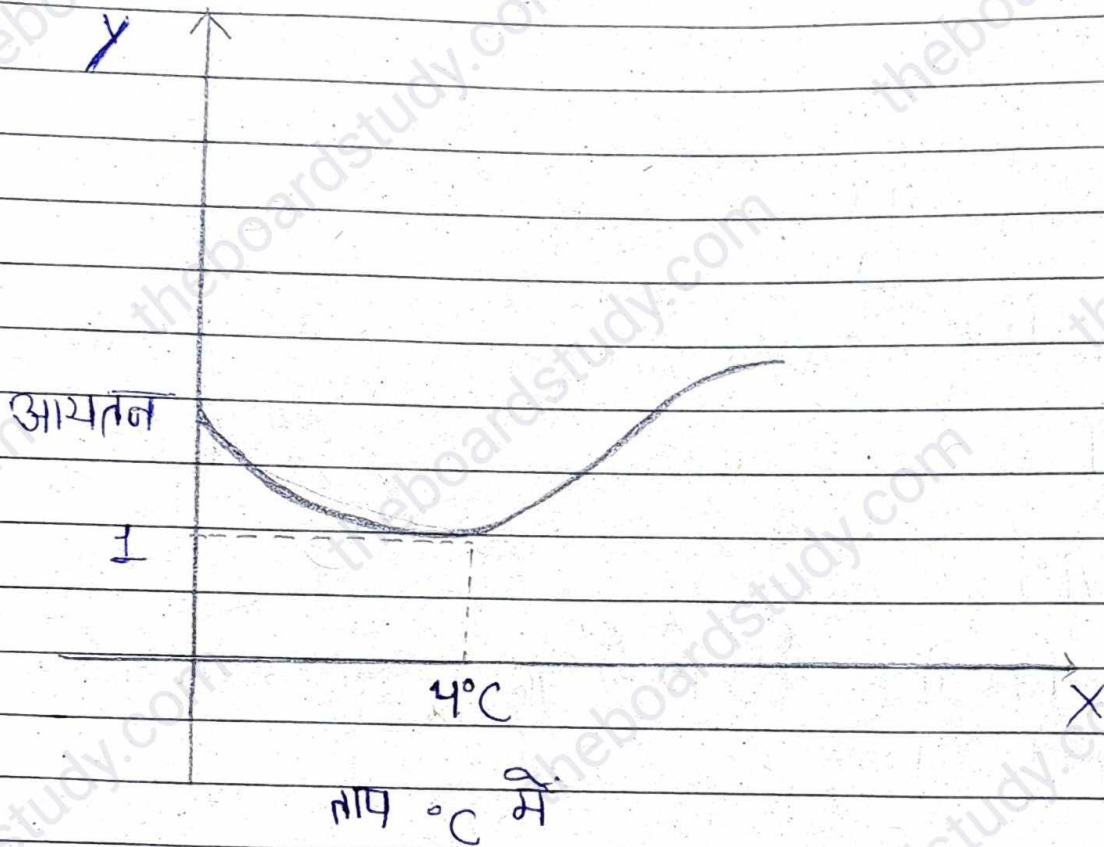
$$\Delta V \propto V \Delta T$$

$$\Delta V = \gamma V \Delta T$$

जहाँ γ एक नियतांक है जिसे पदार्थ का आयतन प्रसार गुणांक कहते हैं।

जल का असामान्य प्रसार -

जल 4°C से 0°C तक गर्म करने पर आयतन में बढ़ता है तथा ठंडा करने पर आयतन में सिकुड़ता है। इससे विपरीत जल 0°C से 4°C तक गर्म करने पर आयतन में सिकुड़ता है। तब पश्चात् 4°C से अधिक गर्म करने पर आयतन में फैलना है। इसी प्रकार अधिक ताप से 4°C तक ठंडा करने पर आयतन में सिकुड़ता है, लेकिन 4°C से 0°C तक ठंडा करने पर आयतन में फैलना है। 4°C से 0°C तक ठंडा करने पर जल के 0°C आयतन का प्रसार होना ही असामान्य प्रसार कहलाता है।



विशिष्ट अण्मा

i) किसी वस्तु के पदार्थ की विशिष्ट अण्मा उस वस्तु के एक इकाई द्रव्यमान का ताप 1°C बढ़ाने के लिए आवश्यक अण्मा की माता होती है।

ii) विशिष्ट अण्मा $C = \frac{1}{m \Delta t}$

iii) विशिष्ट अण्मा का मान वस्तु के द्रव्यमान पर निर्भर नहीं करता है, बल्कि केवल उसके पदार्थ पर निर्भर करता है।

अण्मा धारिता

किसी वस्तु की अण्मा धारिता उस वस्तु का ताप 1°C बढ़ाने के लिए आवश्यक अण्मा की माता होती है।

वस्तु की अण्मा धारिता $= \frac{1}{\Delta t} = mc$

अण्मा धारिता का मान उस वस्तु के द्रव्यमान तथा उसके पदार्थ दोनों पर निर्भर करता है।

Date: _____

Page no: _____

(iv) इसका S.T मातृक बल/ $^{\circ}\text{C}$ है।

इसका S.T मातृक बल/ $^{\circ}\text{C}$ है।

(v) इसका विमीय सूत्र $[M^{\frac{1}{2}} L^{-\frac{1}{2}} T^{-2} \theta^{-1}]$ है।

इसका विमीय सूत्र $[M^{\frac{1}{2}} L^{-\frac{1}{2}} T^{-2} \theta^{-1}]$ है।

जीलन

संवहन

विकरण

(i) इसमें अणु का स्थानान्तरण वस्तु के गर्म सिरे से ठंडे सिरे की ओर वस्तु की कणों के कम्पनों द्वारा होता है।

वस्तु के कण अपना स्थान नहीं छोड़ते हैं बल्कि वे अपनी माध्य स्थिति के दोनों ओर कम्पन करते हुए समीपवर्ती कणों से टकराकर उन्हें अणु प्रदान करते हैं।

इसमें तरल (द्रव तथा गैस) के अणु स्तरीय के पास के कण गर्म होकर ऊपर उठते हैं तथा ऊपर से अपेक्षाकृत ठंडे कण इनका स्थान लेने नीचे आते हैं।

इसमें अणु का स्थानान्तरण विद्युत-चुम्बकीय तरंग के रूप में एक स्थान से दूसरे स्थान की होता है।

(ii) इसके लिए माध्यम का होना आवश्यक है।

इसके लिए माध्यम का होना आवश्यक है।

इसके लिए माध्यम की कोई आवश्यकता नहीं है।

(iii) इस विधि द्वारा अणु का स्थानान्तरण होने पर माध्यम का ताप बढ़ जाता है।

इस विधि में माध्यम का ताप बढ़ जाता है।

इस विधि में माध्यम के ताप पर कोई प्रभाव नहीं पड़ता है।

(iv) इस विधि द्वारा अणु का स्थानान्तरण मुख्यतः ठोसों में होता है।

इस विधि द्वारा अणु का स्थानान्तरण मुख्यतः द्रवों व गैसों में होता है।

इस विधि द्वारा अणु का स्थानान्तरण निर्वात में तथा अणुपात्र माध्यम में होता है।

(v) यह एक धीमी प्रक्रिया है।

यह भी एक धीमी प्रक्रिया है।

यह एक तीव्र प्रक्रिया है।

इसमें ऊष्मा का
नान्तरण विद्युत-
चुम्बकीय तरंग के
रूप में एक स्थान
से दूसरे स्थान को
होता है।

लिए माध्यम
की आवश्यकता
है।

यह माध्यम
कोड़ित माध्यम
होता है।

द्वारा ऊष्मा का
निर्वहण में
यह माध्यम में होता है।

प्रक्रिया है।

शीतलन

न्यूटन का शीतलन नियम $\rightarrow$

न्यूटन के शीतलन
नियमानुसार समान अपर-या रहने पर विकरण द्वारा किसी
वस्तु के ठण्डे होने की दर उस वस्तु और
आसपास के वातावरण के तापान्तर के अनुक्रमानुपाती
होती है।

शीतलन के नियम की सीमा $\rightarrow$ (i) वस्तु के ताप तथा
उसके चारों ओर
के वातावरण के ताप में अंतर अधिक नहीं होना चाहिए।

(ii) वस्तु द्वारा ऊष्मा की हानि केवल विकिरण के द्वारा
ही होनी चाहिए।

(iii) वस्तु की प्रकृति तथा उसका छल्ल का क्षेत्रफल बदलना
नहीं चाहिए।