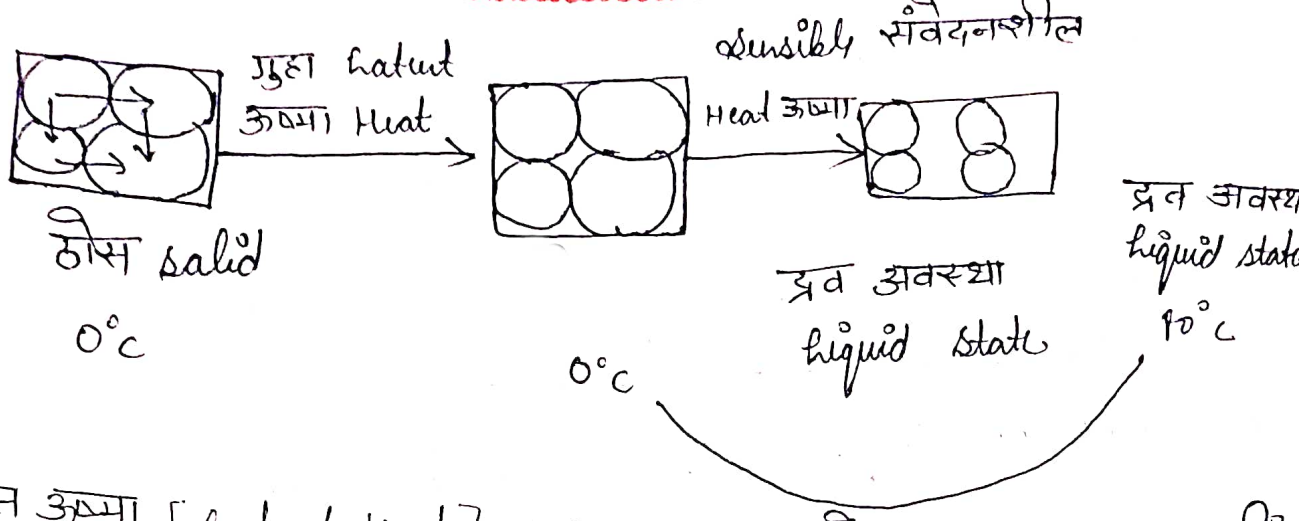
ROJGAR WITH ANKIT

TYPES of HEAT
ऊष्मा के प्रकार



1. गुप्त ऊष्मा [latent Heat] → वह ऊष्मा जो वस्तु का ताप नहीं बढ़ाती परंतु अवस्था परिवर्तन करती है।
The heat that doesn't increases temp. but changes phase.

2. संवेदनशील ऊष्मा [Sensible Heat] → वह ऊष्मा जो वस्तु का ताप बढ़ाती परंतु अवस्था परिवर्तन नहीं करती है।
The heat that increase temp. but Not changes phase.

NOTE 1. बर्फ के गलने की गुप्त ऊष्मा = 80 $\frac{\text{calaric}}{\text{gram}}$
latent Heat of ice to melt

2. कैलोरी [calaric] = ऊष्मा का मात्रक unit of Heat
1 calaric = 4.18 Joule.

3. जल के वाष्पन की गुप्त ऊष्मा = 533 $\frac{\text{calaric}}{\text{gram}}$
latent Heat of vapourisation of water

ROJGAR WITH ANKIT

उ. विशिष्ट ऊष्मा [Specific Heat] →

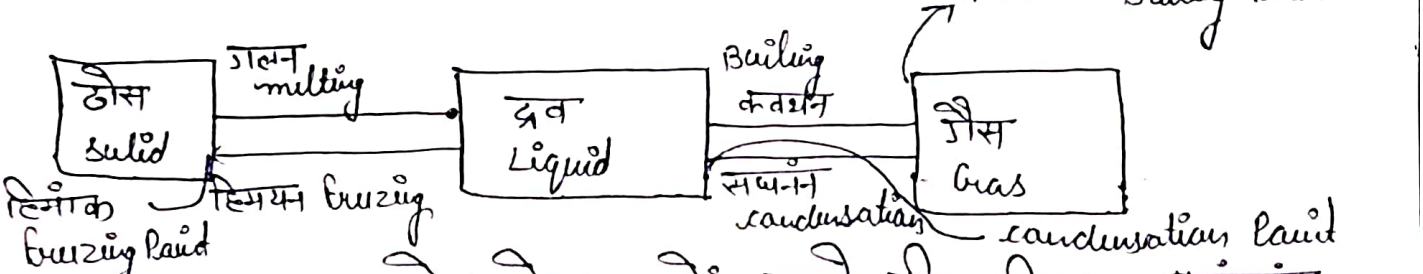
• 1 gram की वस्तु का ताप 1°C बढ़ाने के लिए आवश्यक ऊष्मा की मात्रा विशिष्ट ऊष्मा कहलाती है।

The heat needed to raise the temp. by 1°C of 1 gram mass

1 gram
25°C - 26°C
विशिष्ट ऊष्मा
Specific Heat
Calaric कैलोरी

• मात्रक unit = $\frac{\text{calaric}}{\text{gram-°C}}$ या [S.I] = $\frac{\text{Joule}}{\text{Kilogram- Kelvin}}$

अवस्था परिवर्तन
Phase change

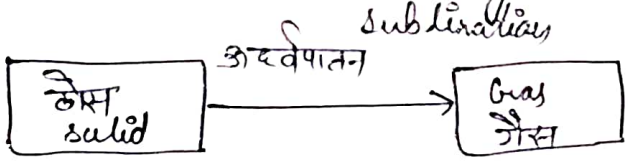


• गलन melting = ठोस से द्रव में बदलने की प्रक्रिया
Process of changing solid into liquid

गलनांक [melting Point] → वह तापमान जिस पर ठोस द्रव में बदलता है।

The temp. at which solid changes into liquid.

NOTE →



Ex → 1. कपूर camphor
2. नेफ्थलीन Naphthalene
3. शुष्क बर्फ Dry Ice