

उष्मीय मान — इकाई मात्रा के ईंधन के पूर्ण दहन से प्राप्त उष्मा, उस ईंधन का उष्मीय मान कहलाता है।

होस संव द्रव ईंधन के लिए CV , KJ/Kg तथा गैस ईंधन के लिए यह KJ/m^3 में व्यक्त की जाती है।

किसी ईंधन का उष्मीय मान निम्न दो प्रकार का होता है —

(HCV)

① उच्च उष्मीय मान — किसी ईंधन की इकाई संहति (mass) या आयतन (volume) के पूर्ण दहन से प्राप्त उष्मा की मात्रा, जबकि उसमें जलवाष्प के संघनन से प्राप्त उष्मा भी सम्मिलित की गई हो, उच्च उष्मीय मान कहलाती है।

(LCV)

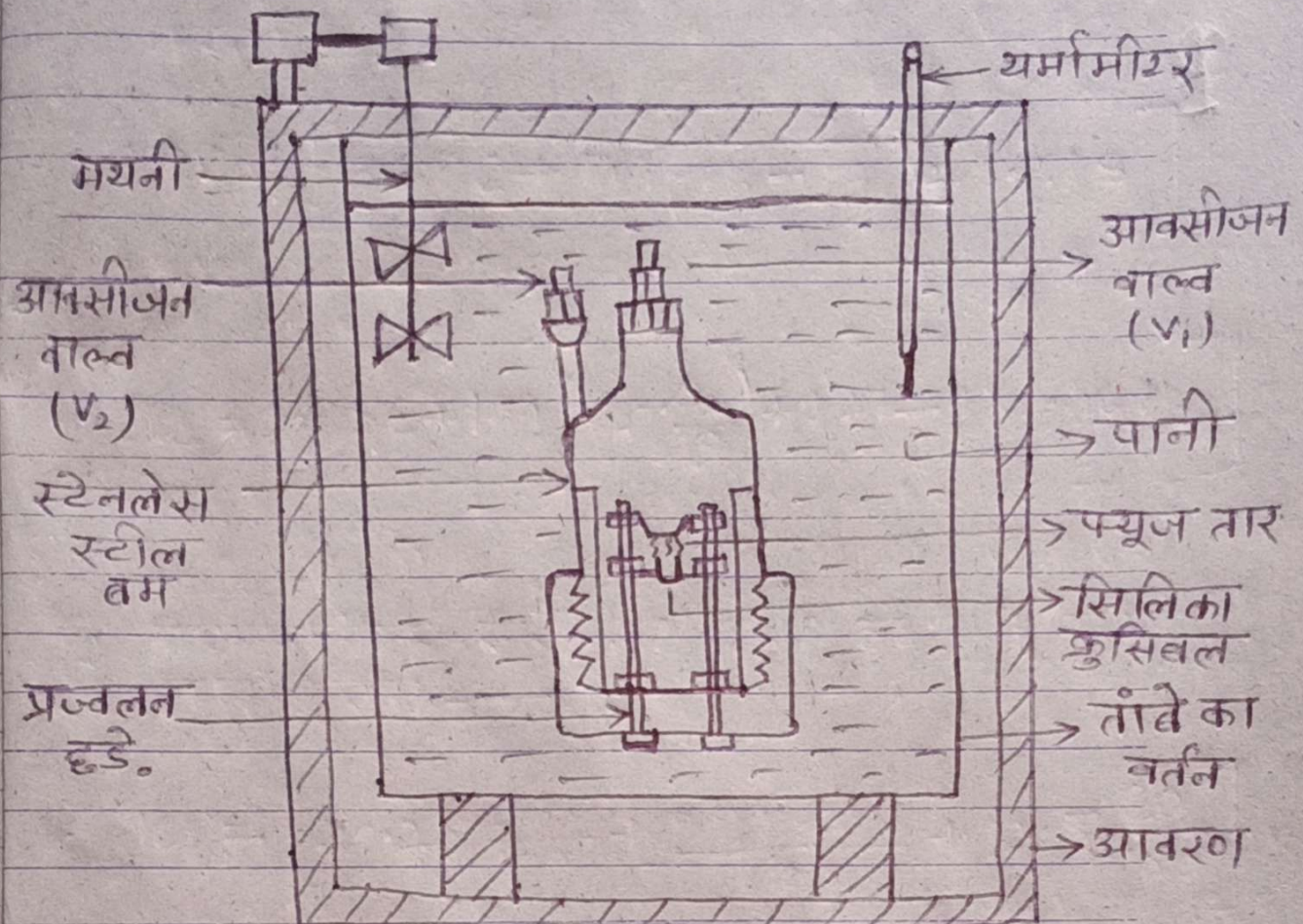
② निम्न उष्मीय मान — किसी ईंधन की इकाई संहति (mass) या आयतन (volume) के पूर्ण दहन से प्राप्त उष्मा की मात्रा, जबकि उसमें जलवाष्प के संघनन से प्राप्त उष्मा को सम्मिलित न किया गया हो, निम्न उष्मीय मान कहलाती है।

$$\text{LCV} = \text{HCV} - M \times 2.442$$

$M = 1 \text{ Kg}$ ईंधन के दहन से बनी जलवाष्प की संहति Kg में।

Naveen

बम कैलोरीमापी द्वारा उष्मीय मान ज्ञात करना



यह कैलोरीमापी दोस तथा द्रव ईंधनों के उच्च उष्मीय मान (HCV) ज्ञात करने के लिए प्रयोग किया जाता है। इसका प्रमुख भाग बम होता है जो स्टेनलेस स्टील का बना होता है। बम दो भाग में बना होता है, उपरी भाग निचे वाले भाग पर चढ़ा रहता है। बम के उपरी भाग में एक वाल्व V_1 आक्सीजन को प्रविष्ट कराने के लिए तथा वाल्व V_2 exhaust गैस को बाहर निकालने के लिए

Naveen

लगे होते हैं। प्रज्वलन छड़ों पर सिलिका कुसिबल रखी होती है इस कुसिबल में ही ईंधन को रखकर परीक्षा किया जाता है। इस ईंधन को जलाने के लिए पथुज तार कुसिबल में डूबा होता है इस तार को बैटरी से जोड़ दिया जाता है। विद्युत धारा प्रवाहित कराकर ईंधन का दहन कराया जाता है।

वम; पानी की एक निश्चित मात्रा में पूर्ण रूप से डूबा रहता है ईंधन के दहन से उपजी उष्मा पानी के द्वारा अवशोषित कर ली जाती है। पानी का तापमान सभी जगह पर समान हो इसके लिए मथनी लगी होती है। पानी के तापमान में वृद्धि को मापने के लिए थर्मामीटर लगा रहता है।

ईंधन दहन से उपजी उष्मा

$$= m_f \times HCV$$

पानी तथा उपकरण द्वारा अवशोषित उष्मा

$$= (m_w + m_e) C_w (t_2 - t_1)$$

अगर उष्मा में किसी प्रकार की हानि न हो तो

ईंधन दहन से उपजी उष्मा = पानी तथा
उपकरण द्वारा अवशोषित उष्मा

$$m_f \times HCV = (m_w + m_e) C_w (t_2 - t_1)$$

Naveen

$$HCV = \frac{(m_w + m_e) C_w (t_2 - t_1)}{m_f}$$

m_f = ईंधन का द्रव्यमान

m_w = पानी का द्रव्यमान

m_e = उपकरण का जल-तुल्यीक

C_w = पानी की विशिष्ट उष्मा

t_1 = वर्तन तथा पानी का प्रारम्भिक तापमान

t_2 = वर्तन तथा पानी का अन्तिम तापमान

Naveen