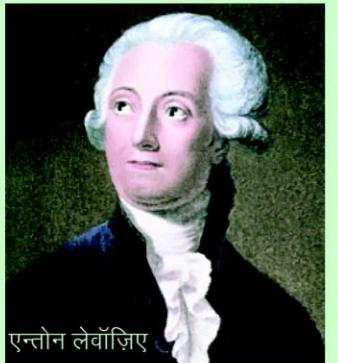
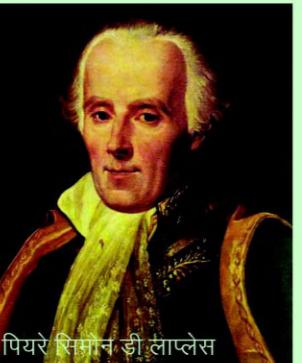


साँस लेना और जलना: एक ही बात है!

सुशील जोशी



एन्टोन लेवॉज़िए



पियरे सिमोन डी लाप्लेस

इन प्रयोगों का सम्बन्ध एक रसायन शास्त्री और एक गणितज्ञ से है। रसायनशास्त्री हैं एन्टोन लेवॉज़िए और गणितज्ञ हैं पियरे सिमोन डी लाप्लेस। लेवॉज़िए की रुचि ऑक्सीजन गैस में पैदा हो गई थी। इसके कई कारण थे मगर एक महत्वपूर्ण कारण यह था कि जब चीज़ें जलती थीं तो भी हवा के गुणों में परिवर्तन होते थे और जब जन्तु साँस लेते थे तो भी हवा में परिवर्तन होते थे। सबसे बड़ी बात यह थी कि यदि किसी जन्तु को एक बन्द बर्तन में रखा जाए, तो कुछ समय बाद वह मर जाता है। इसके बाद यदि इस बर्तन में रखी मोमबत्ती को जलाने की कोशिश करो, तो वह नहीं जलती।

तो लेवॉज़िए के मन में था कि साँस की क्रिया और जलने में ज़रूर कुछ समानता है। यह अठारहवीं सदी की बात है। यह वह ज़माना था जब लोग इस बात को मानने लगे थे कि

एक गते के टुकड़े पर नीचे दिए गए निशान बना लो। किसी नुकीली चीज़ से इन्हें ध्यान से काट लो। सूरज की रोशनी में गते को ज़मीन से थोड़ा ऊपर रखो। गते की परछाई देखो। अब गते को थोड़ा और ऊपर उठाओ। फिर से चिन्हों की परछाईयाँ देखो। क्या हुआ, क्या परछाईयों में कोई फर्क नज़र आया? तुम कुछ और चिन्हों जैसे - वर्ग, आयत, त्रिभुज आदि बनाकर उनकी परछाईयाँ भी देख सकते हो।



साभार: अहा! एकटीविटीज़



इसके बाद आया अगला ज्यादा रोचक प्रयोग। उन्होंने एक गिनी पिंग को एक पिंजड़े में रखा। इस पिंजड़े को एक दोहरी दीवार वाले बर्तन में बन्द कर दिया। इस बर्तन की दो दीवारों के बीच में बर्फ भरी थी। इसके कारण अन्दर का तापमान स्थिर रहता था। बर्तन की भीतरी दीवार और पिंजड़े के बीच जो बर्फ थी वह गिनी पिंग के शरीर की गर्मी से पिघलकर पानी बनती थी, उसे इकट्ठा कर लेते थे। देखा गया कि 24 घण्टे में 370 ग्राम बर्फ पिघली। लेवॉज़िए और लाप्लेस का निष्कर्ष था कि जन्तु द्वारा उत्पन्न गर्मी से ही यह बर्फ पिघली है। इसके आधार पर उन्होंने श्वसन की क्रिया के बारे में महत्वपूर्ण बातें सामने रखीं।

निष्कर्ष

सबसे महत्वपूर्ण बात यह उभरी कि श्वसन और जलना एक-सी क्रियाएँ हैं। दोनों में “साँस के अनुकूल” हवा यानी ऑक्सीजन खर्च होती है, दोनों में कार्बन डाईऑक्साइड बनती है और दोनों में गर्मी पैदा होती है। उनका मानना था कि जलने में प्रकाश भी उत्पन्न होता है मगर श्वसन के दौरान जो अग्नि पैदा होती है उसे फेफड़ों की नमी सोख लेती है।

उन्होंने कहा कि इसका मतलब है कि साँस की क्रिया हमारे शरीर को दो तरह से मदद करती है – एक, वह शरीर से कार्बन डाईऑक्साइड को बाहर निकाल देती है। कार्बन डाईऑक्साइड ज्यादा मात्रा में जमा हो जाए, तो हानिकारक होती है। दूसरे, इसी क्रिया के द्वारा हमारे शरीर को गर्मी मिलती है।

पहली बार साँस लेने की क्रिया को एक रासायनिक क्रिया के रूप में समझने की कोशिश हुई थी। इन प्रयोगों के आधार पर लेवॉज़िए ने माना था कि यह क्रिया फेफड़ों में ही होती है। इस त्रुटि को सुधारने का काम एक जर्मन वैज्ञानिक हाइनरिश मैग्नस ने किया था। मैग्नस ने देखा था कि ऑक्सीजन और कार्बन डाईऑक्साइड धमनी व शिराओं दोनों के खून में पाई जाती हैं मगर धमनी के खून में ऑक्सीजन ज्यादा होती है। इसके आधार पर उन्होंने स्पष्ट किया कि श्वसन में जो भी रासायनिक क्रिया होती है वह फेफड़ों में नहीं बल्कि पूरे शरीर में होती होगी।

वैसे लेवॉज़िए ने श्वसन के बारे में और भी कई महत्वपूर्ण प्रयोग किए। उनकी बात फिर कभी मौका मिलेगा तो करेंगे।

श्रोप्रसाद

