

→ Phase space for a monoatomic gas and Number of microstates in Energy Range.

माना 1 मोल एकपरमाणुक आदर्श गैस (one mole monoatomic ideal gas) आयतन (Volume) V के बॉक्स में परमताप (absolute temperature) (T) पर (Thermal equilibrium) समीय संतुलन में है। चूंकि एकपरमाणुक गैस के प्रत्येक अणु (molecule) की केवल स्थानान्तरण गति (Translational motion) होती है। जिसकी स्वतंत्रता की कोटियाँ (degrees of freedom) तीन हैं। अतः इसकी अवस्था (state) व्यक्त करने के लिये तीन स्थिति निर्देशांक (x, y, z) एवं तीन संवेग निर्देशांक (momentum coordinate) (p_x, p_y, p_z) लेगे। इसके लिये परविभक्त Phase space की कल्पना करते हैं।

स्थिति परास (position change) x व $(x+dx)$ तथा y व $(y+dy)$ तथा z तथा $(z+dz)$ तथा momentum जाला p_x, p_x+dp_x तथा p_y, p_y+dp_y एवं p_z तथा p_z+dp_z में आयतन

$$d\tau = dx dy dz dp_x dp_y dp_z$$

Volume of Total phase space $\tau = \iiint \iiint dx dy dz dp_x dp_y dp_z$

जहाँ $\iiint dx dy dz$ स्थिति आकाश का आयतन है
 तथा $\iiint dp_x dp_y dp_z$ संवेग आकाश (momentum space) का आयतन है
 अब यदि कक्षा आकार को कक्षा कोष्ठिकाओं में बाँटा जाये तथा (Phase cells)

$dx \cdot dp_x = h$ तथा $dy \cdot dp_y = h$ तथा $dz \cdot dp_z = h$ होते हैं
 प्रत्येक कक्षा कोष्ठिका आयतन $= h^3$ जहाँ (h) प्लांक नियतांक

⇒ ∴ ऊर्जा परास (energy range) ϵ व $\epsilon+d\epsilon$ में Phase cell की संख्या

$$g(\epsilon) = \frac{1}{h^3} \iiint \iiint dx dy dz dp_x dp_y dp_z \quad (1)$$

चूँकि बॉक्स का आयतन V तथा $\iiint dx dy dz = V$ (ii)

Momentum space (संवेग आकाश) यदि संवेग के x, y , तथा z घटक क्रमशः p_x, p_y तथा p_z हैं तथा कुल संवेग p है तो

$$p^2 = p_x^2 + p_y^2 + p_z^2$$

यह एक गोले का समीकरण है जिसकी Radius p तथा Range of momentum (p तथा $p + dp$) के बीच संवेग आकाश का आयतन = उस गोलीय शेल (Spherical shell) का आयतन जिसकी आंतरिक त्रिज्या p व बाह्य त्रिज्या $(p + dp)$ है

$$\text{अतः संवेग आकाश का आयतन} = \frac{4}{3} \pi (p + dp)^3 - \frac{4}{3} \pi p^3$$

$$= \frac{4}{3} \pi (p^3 + dp^3 + 3p^2 dp + 3p dp^2) - \frac{4}{3} \pi p^3$$

$$= \frac{4}{3} \pi p^3 + \frac{4}{3} \pi dp^3 + 4\pi p^2 dp + 4\pi p dp^2 - \frac{4}{3} \pi p^3$$

{ Neglecting the higher power of dp }

$$= 4\pi p^2 dp$$

$$\text{अर्थात्} \quad \iiint dp_x dp_y dp_z = 4\pi p^2 dp \quad \text{--- (iii)}$$

अथवा ① व ② व ③ से

$$\text{अतः} \quad g(\epsilon) = \frac{1}{h^3} V \times 4\pi p^2 dp \quad \text{--- (iv)}$$

$$\text{But } p^2 = 2m\epsilon \quad p = \sqrt{2m\epsilon}$$

$$\frac{dp}{d\epsilon} = \sqrt{2m} \times \frac{1}{2\sqrt{\epsilon}}$$

$$dp = \sqrt{2m} \times \frac{1}{2\sqrt{\epsilon}} d\epsilon = \frac{\sqrt{m}}{\sqrt{2\epsilon}} d\epsilon$$

अथवा (iv) से

$$g(\epsilon) = \frac{1}{h^3} V \times 4\pi (2m\epsilon) \frac{\sqrt{m}}{\sqrt{2\epsilon}} d\epsilon$$

$$g(\epsilon) = \frac{4\sqrt{2}\pi V m^{3/2}}{h^3} \epsilon^{1/2} d\epsilon$$