

Graham yayınlılık yasası

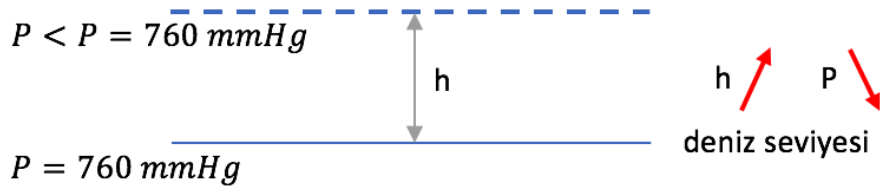
Aynı koşullarda bulunan eşit hacimli gazların çok küçük bir delikten geçme hızlarının yoğunluklarının karekökü ile ters orantılı olduğu deneysel çalışmalar ile belirlenmiştir.

$$\frac{r_2}{r_1} = \frac{t_1}{t_2} = \left(\frac{\rho_1}{\rho_2}\right)^{\frac{1}{2}} = \left(\frac{\mu_1}{\mu_2}\right)^{\frac{1}{2}}$$

t_1, t_2 = bileşenlerin yayınlılık süresi

r_1, r_2 = bileşenlerin yayınlılık hızı

Barometrik Dağılım Yasası

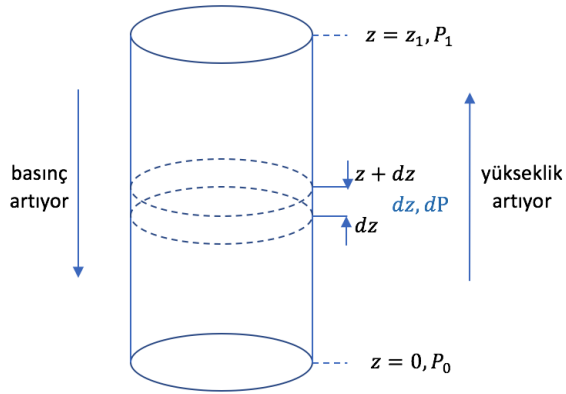


Yüksekliği atm kalınlığına eşit olan bir hava sütununun dünyanın birim yüzeyine uyguladığı kuvvet ‘atmosfer basıncı’ dır.

Ykseğe ıkıldıka \Rightarrow Hava sütununun yoğunluğu azalmakta \Rightarrow Yerçekimi ivmesi düşmekte \Rightarrow Sıcaklığında etkisi ile basınç düşmekte

Atmosfer basıncını yeryüzünden yüksekliğe bağlayan eşitlik ‘barometrik dağılım yasası’ dır.

Silindirik bir hava sütunu



Yol fonksiyonu

W ve q

$A = 1$ birimlik yüzey

$$dP = -\rho g dz$$

Yükseklik artarken basınç düştüğünden dolayı işaret (-) olmuştur.

$$\int_{P_0}^{P_1} dP = - \int_{z=0}^{z=z_1} \rho g dz$$

$$P_1 - P_0 = -\rho g z_1$$

$$P_1 = P_0 - \rho g z_1$$

İdeal gaz gibi davrandığı düşünülen havanın yoğunluğu

$$\rho = \frac{PM}{RT}$$

$$\int_{P_0}^{P_1} \frac{dP}{P} = -\frac{M}{RT} g \int_{z=0}^{z=z_1} dz$$

$$\ln \frac{P_1}{P_0} = -\frac{M}{RT} g z_1 \Rightarrow P_1 = P_0 e^{-\frac{M}{RT} g z_1}$$

MAXWELL-BOLTZMANN ENERJİ ve HIZ DAĞILIMLARI

Sıcaklığı T , molekül sayısı N , toplam enerjisi E olan bir gaz içinde;

- ✓ Enerjisi; ε , $\varepsilon + d\varepsilon$ arasında bulunan moleküllerin kesrini veren bağıntıya enerji dağılımı
- ✓ Hız; v , $v + dv$ arasında bulunan moleküllerin kesrini veren bağıntıya hız dağılımı denir.
- ✓

Sıcaklığı T olan bir gaz içindeki moleküllerin üç boyutlu hareketi göz önünde bulundurularak türetilen Maxwell-Boltzmann hız ve enerji dağılımları sırasıyla;

$$\frac{dN}{N} = \frac{2}{\pi^{\frac{1}{2}} (k_B T)^{\frac{3}{2}}} \varepsilon^{\frac{1}{2}} e^{\frac{-\varepsilon}{k_B T}} d\varepsilon \dots\dots\dots(1)$$

Enerjileri birbirinde $d\varepsilon$ kadar farklı molekül sayısı kesri

$\frac{R}{L}$

Mutlak sıcaklık

Moleküllerin enerjisi

Maxwell

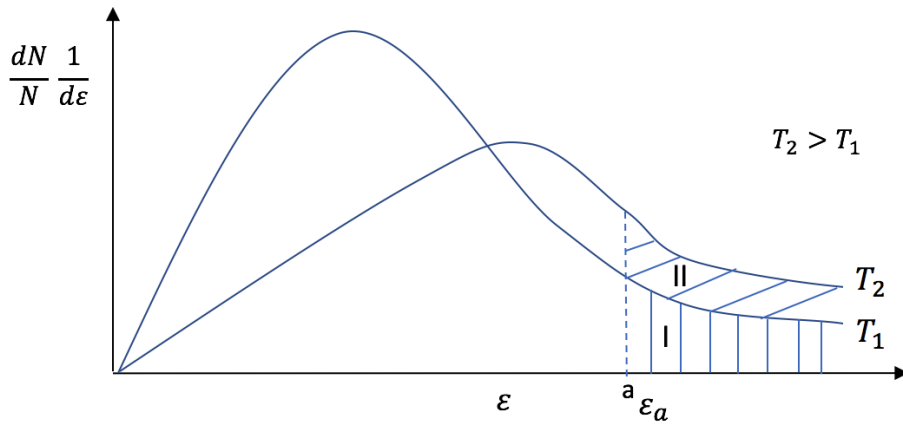
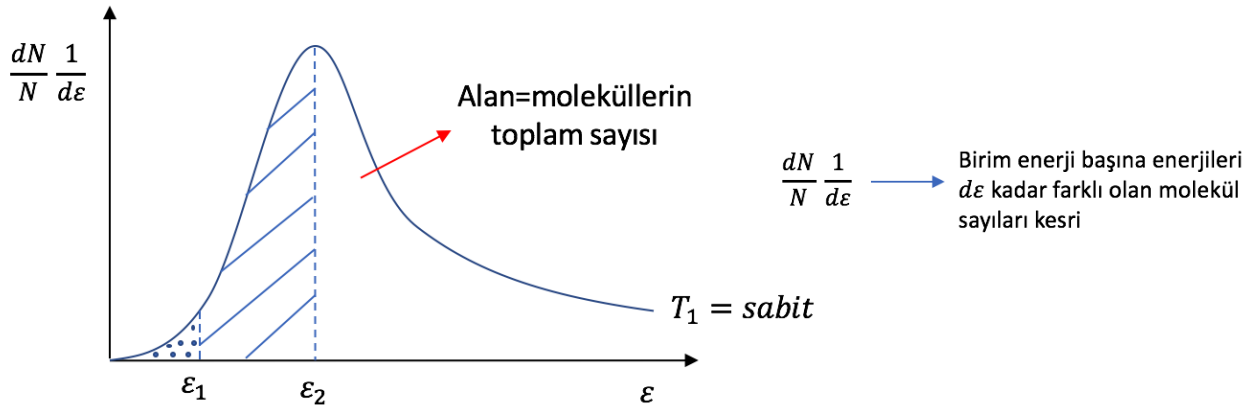
Boltzmann Enerji Dağılım Eşitliği

$$\varepsilon = \frac{1}{2} m v^2 \Rightarrow d\varepsilon = m v dv$$

$$\frac{dN}{N} = 4\pi \left(\frac{m}{2\pi k_B T} \right)^{\frac{3}{2}} v^2 e^{\frac{-m v^2}{2k_B T}} dv \dots\dots\dots(2)$$

Maxwell Boltzmann Enerji Dağılım Eşitliği

Denklem 1 grafiğe geçirilirse, Gauss eğrisine benze bir eğri elde edilir.



Sıcaklık arttıkça dağılım eğrilerinin genişleyen maksimumları sırasıyla daha yüksek enerji ve daha yüksek enerji ve daha yüksek hız bölgelerine kaymaktadır.

$$T \nearrow \quad \epsilon \nearrow \quad v \nearrow$$

Enerjisi herhangi bir ϵ değerinden ve bu enerjiye karşılık gelen hızın v değerinden büyük olan moleküllerin kesri T_1 sıcaklığında a alanına eşit iken, T_2 sıcaklığında $a + b$ alanına eşittir. Buna göre sıcaklık yükselirken yüksek enerjili moleküllerin sayısı da yükselmektedir.

$$T \nearrow \quad v \nearrow$$