## МОЛЕКУЛЯРНА ФІЗИКА

pV = NkT , PV =  -рівняння стан Менделєєва - Клапейрона

**k = 1,38 10 -23 –пост. Больцмана, R = 8,31 **



,= , ,  - кількість молекул

**N A  = 6,02 1023  - пост. Авогадро**



n – концентрація молекул ( в 1 м 3). n = 

 - основне рівняння молекулярно-кінетичної енергії

p=nkT ; P =, p = 

 , ,  - середня швидкість молекул

Середня довжина вільного пробігу молекул 

Діаметр молекули dмол = 



 - закон Дальтона для тиску газу

при N=const 🡺  

Закон Бойля –Маріотта Т – const P1 V1 = P2 V 2

Закон Гей – Люссака P – const 

Закон Шарля V – сonst 

μсм =  - для суміші газів

 - для суміші газів

