## МОЛЕКУЛЯРНА ФІЗИКА

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

 **k = 1,38 10 -23** $\frac{Дж}{К}$ **–пост. Больцмана, R = 8,31 **



 ,= , ,  - кількість молекул

 **N A  = 6,02 1023** $\frac{1}{моль}$ **- 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

 