Нормальные условия- это температура T=273K,

давление р=101325Па.

 Из основного уравнения МКТ следует,что

p=n\*k\*T. ( n-концентрация молекул ( n=N / v ( N-число молекул, v-объем) , k-постоянная Больцмана, Т-абсолютная темпертура) , подставим и выразим N.

p=N\*k\*T / v.

N=p\*v / k\*T.

N=101325\*60 / 1,38\*10^(-23)\*273=1,6\*10^27.