**Podstawowy wzór kinetycznej teorii gazów**

p – ciśnienie

n – liczba cząsteczek

V – objętość

**Równanie stanu gazu doskonałego**

**Równanie Clapeyrona**

R – uniwersalna stała gazowa

**Uniwersalna stała gazowa**

K – temperatura w Kelvinach

**Przemiana izotermiczna (T=const)**

Q – ciepło

**Izochoryczna przemiana gazowa (V=const)**

**Izobaryczna przemiana gazowa (P=const)**

U – energia wewnętrzna

**Adiabatyczna przemiana gazowa (Q=0)**