**Wet van Boyle**

**p =** druk (atm)  
**V** = volume (L)  
**T** = temperatuur (K)  
**R** = gasconstante : 0,0821 L atm K−1 mol−1  
**n** = hoeveelheid gas (mol)  
**stp** = standard temperature & pressure = 273 K & 1 atm

**Wet van Charles**

**Gecombineerde gaswet**

**Wet van Avogadro**1 mol gas bij stp = 22,4 L

**De ideale gaswet**