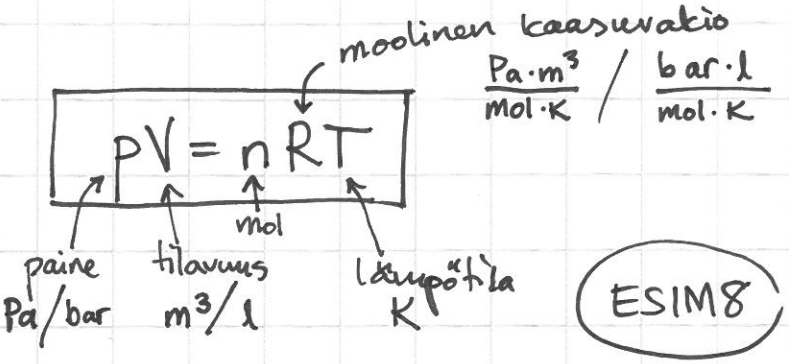
KAASUREAKTIOIDEN STOIKIOMETRIA

→ IDEAALIKAASUN TILANYHTÄLÖ



ESIM8

"Normaali-olosuhteet" 20 °C, normaali ilmanpaine 101325 Pa

NTP

$$n = \frac{V}{V_m}$$

missä $V_m = 24{,}055\ l/mol$ "kaasun moolitilavuus"

ESIM9

0 °C
101325 Pa
$V_m = 22{,}711\ l/mol$

STP

tehtäviä

1.28
1.30
1.31
1.32

0 °C = 273,15 K

V →
m → n(A) Reaktioyhtälön kertoimet n(B) → V
c,V →
n(B) → m