

KAASUREAKTIOT

Kiinteä
aine

$$n = \frac{m}{M}$$

liuos

$$n = c \cdot V$$

Kaasut

$$pV = nRT \rightarrow n = \frac{pV}{RT}$$

(syötetään tiedot
olosuhteista p paine
T lämpötila)

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

"kaasun
moolitavuus"
vakio-olo-
suhteissa
MOL

Yhteinen tilanyhtälö

$$pV = nRT$$

p → paine bar / Pa

V → tilavuus l / m³

n → ainemäärä mol

R → moolinen kaasuvakio $\frac{\text{bar} \cdot \text{l}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$ / $\frac{\text{Pa} \cdot \text{m}^3}{\text{mol} \cdot \text{K}}$

T → lämpötila kelvineinä °

$$273,15 + \boxed{t/^\circ\text{C}} \rightarrow \text{K}$$

celsius-lämpö

1.30 a)

1.31

1.33 muodostuu vetyä H₂ !

1.35