

Da mithin $x_2 = w - x_1$ ist, so folgt:

$$d_2 \cdot x_1 + d_1(w - x_1) = \frac{d_1 \cdot d_2 [v_2(p_2 \pm m_2)(273 + t_1) - v_1(p_1 + m_1)(273 + t_2)]}{31068(273 + t_1)(273 + t_2)}$$

Multipliziert man nun überall mit $\frac{100}{w}$, so erhält man:

$$d_2 \cdot \frac{100 x_1}{w} + d_1 \left(100 - \frac{100 x_1}{w} \right) = \frac{100 d_1 \cdot d_2 [v_2(p_2 \pm m_2)(273 + t_1) - v_1(p_1 + m_1)(273 + t_2)]}{31068 \cdot w (273 + t_1)(273 + t_2)}$$

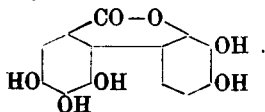
Setzt man nun $\frac{100 x_1}{w}$, d. h. die prozentuale Gewichtsmenge der einen im analysierten Gemisch vorhandenen Substanz, = w_1 und $\left(100 - \frac{100 x_1}{w} \right)$, d. h. die prozentuale Gewichtsmenge der zweiten Komponente = $100 - w_1$, so ergibt sich:

$$d_2 \cdot w_1 + d_1(100 - w_1) = \frac{100 d_1 \cdot d_2 [v_2(p_2 \pm m_2)(273 + t_1) - v_1(p_1 + m_1)(273 + t_2)]}{31068 \cdot w (273 + t_1)(273 + t_2)}$$

Hackney Technical Institute, London N. E.

Berichtigungen.

Jahrgang 41, Heft 8, S. 1650, muß die Formel IV lauten:



Jahrgang 41, Heft 8, S. 1651, 33 mm v. o. lies:

» $C_{13}H_5O_7(C_7H_5O)_6$. Ber. C 72.34, H 3.55«

statt » $C_{13}H_5O_7(C_7H_5O)_6$. Ber. C 72.36, H 3.76«.

Jahrgang 41, Heft 9, S. 1797, letzte Zeilen, lies:

» d_4^{20} 0.8955 0.895

(umgerechnet aus $d_4^{16.5} = 0.9082$)«

statt » d_4^{20} 0.8955 0.895

(umgerechnet aus $d_4^{16.5} = 0.9082$)«.