

prüfen, z. B. auf den Bedingungen  
der Aufgabe

$$a_0 - a_1 = 0,5, T_0 = 125, T_1 = 112,5, \alpha = 125$$

$$\text{für } \alpha = 0,00046284, \rho = 34,5 \text{ } \gamma =$$

die Kupferinsolubilität im 1.052. Metallprozent =  
= 0,00865. Daraus wird die in obigen  
Formel einzuverfüllen sind:

$$L = \frac{0,5 - \left(\frac{1}{112,5} - \frac{1}{125}\right) \frac{125^2}{29}}{0,00046284 - \gamma \cdot \frac{34,5}{29,5} \left(\frac{1}{125} + \frac{1}{112,5}\right) \frac{125^2}{29}}$$

$$= \frac{0,5 (0,00079012 - 0,00064) 250}{0,00046284 - 0,001207 (0,000443) 250}$$

$$= \frac{0,49625}{0,000179} = 1181,4 \text{ Lbs}$$

folgt man aus der Erfüllung von einem  
Anfang der Kupferinsolubilität 1' je Lbs.

aus dem heraus sind:  $a_0 - a_1 = 0,5, T_0 = 112,5$   
 $T_1 = 100, \rho = 33,5, \gamma = 2,176$  oder  $\gamma = 0,00891$

$$\text{also } L_2 = \frac{0,5 - \left(\frac{1}{100} - \frac{1}{112,5}\right) \frac{125^2}{29}}{0,00046284 - 0,00891 \cdot \frac{33,5}{29,5} \left(\frac{1}{112,5} + \frac{1}{100}\right) \frac{125^2}{29}}$$

$$= \frac{0,5 (0,00079012 - 0,00079012) 250}{0,0004628 - 0,00891 \cdot \frac{33,5}{29,5} (0,00179) 250}$$

$$= \frac{0,494753}{0,0003468} = 1226,24'$$

Daraus wird heraus  $a_0 - a_1 = 0,5, T_0 = 100$

$$T_1 = 87,5, \rho = 32,6, \gamma = 0,00863$$

so erfüllt man die letzten Angaben.

$$L_3 = \frac{0,5 - \left(\frac{1}{87,5} - \frac{1}{100}\right) 250}{0,00046284 - 0,00863 \cdot \frac{32,6}{187,5} \left(\frac{1}{87,5} + \frac{1}{100}\right) 250}$$

$$= \frac{0,5 (0,00079012 - 0,00079012) 250}{0,0004628 - 0,0000863}$$

$$= \frac{0,49235}{0,0003765} = 1307,1'$$

1' 87,5' Kupferinsolubilität für Kupfer stellt also  
die Kupferinsolubilität die Lösung beträgt