

Kupfer: Bildet mit Silber keine chemische Verbindung, wohl aber ein Eutektikum mit 72% Ag, Schmelzp. 778°. Festes Silber kann bis 6% Cu gelöst enthalten, Cu bis ca. 2% Ag. Vgl. Fig. 43.

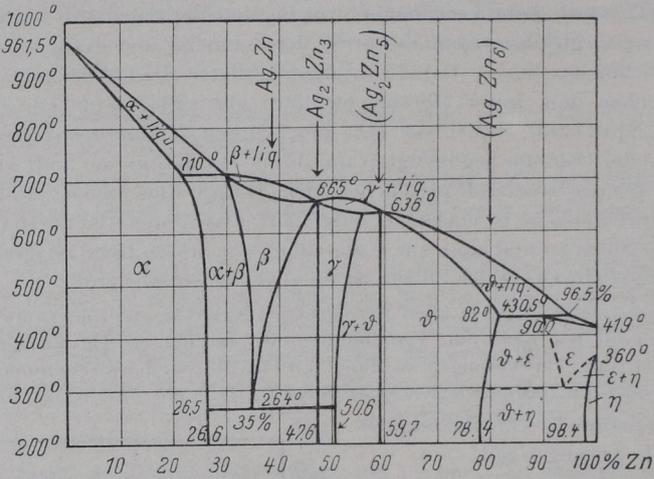


Fig. 42. Zustandsschaubild der Ag-Zn-Legierungen.  
(Nach Carpenter und Whiteley, Internat. Z. f. Metallgr. Bd. 3, S. 145.)

Blei: Bildet ebenfalls keine Verbindung mit Silber, auch keine Mischkristalle. Das Pb-Ag-Eutektikum enthält 2,5% Ag, Schmelzp. 304°. Vgl.

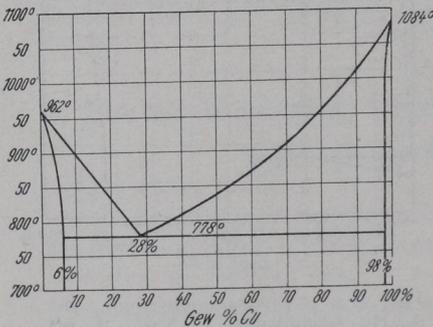


Fig. 43. Zustandsschaubild der Ag-Cu-Legierungen. (Nach Friedrich und Leroux, Metallurgie Bd. 2, S. 198.)

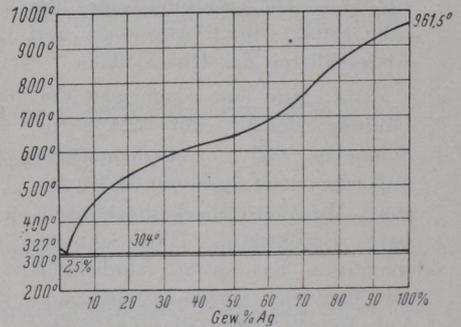


Fig. 44. Zustandsschaubild der Ag-Pb-Legierungen. (Nach Friedrich, Metallurgie Bd. 3, S. 396.)

Fig. 44. (Die Trennung von reinen Bleikristallen vom Pb-Ag-Eutektikum erfolgt nach dem Pattinsonverfahren, s. d.)

Wismut: Keine chemische Verbindung, Eutektikum mit 2,4% Ag, Schmelzp. 262°. Festes Ag enthält bis 1,5% Bi, Ag in festem Bi unlöslich.