eine Ag-reiche Metallschmelze neben einer PbS-reichen Sulfidschmelze. Im festen Zustande sind Ag, Ag_2S und PbS bzw. Ag, Pb und PbS nebeneinander beständig.

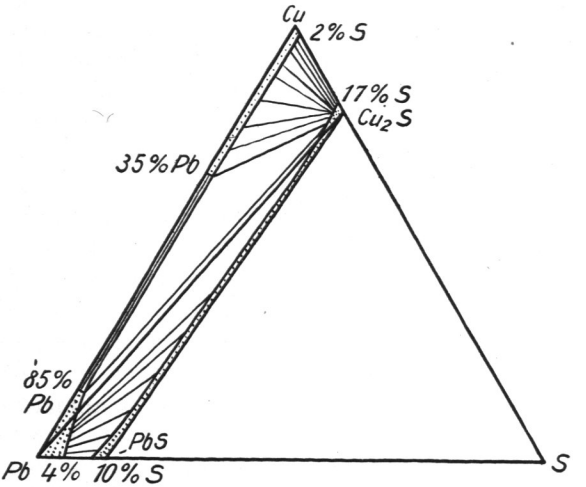

Fig. 35. Zustandsschaubild des Systems Pb-Cu-S. — Nach Meißner. (Die punktierten Flächen sind Gebiete vollständiger Löslichkeit im flüssigen Zustand.)

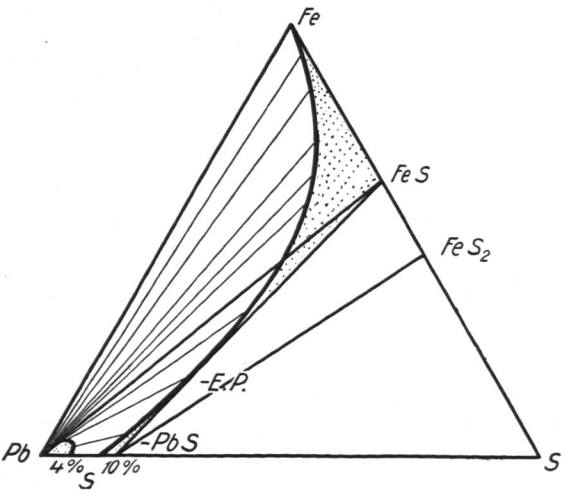

Fig. 36. Zustandsschaubild des Systems Pb-Fe-S. — Nach Guertler & Leitgebel. (Die punktierten Flächen sind Gebiete vollständiger Löslichkeit im flüssigen Zustand.) *E. P.*: eutektischer Punkt PbS-FeS.

Bildung von Stein verringert das direkte Bleiausbringen und führt zu unnötigen Bleiverlusten. Andererseits hilft er aber, den Tiegel sauber zu erhalten, da er infolge seines hohen Lösungsvermögens für Metalle und Arsenide manche Produkte aufnimmt, die sich sonst wegen ihres hohen Schmelz-