

2. naloga

- a. Konstruirajte binarni diagram sistema Pb-Sb, $T_{Pb} = 327\text{ °C}$, $T_{Sb} = 630\text{ °C}$, $T_E = 251\text{ °C}$, E(11,2 % Sb; 88,8 % Pb), $\alpha_E = 3,5\text{ % Sb}$ ter narišite pravokotnik koncentracij za temperaturo okolice:

- b. S pomočjo pravokotnika koncentracij opredelite kristalna zrna, ki jih vidite pri mikroskopiranju dveh zlitin (90 % Sb; 10 % Pb) in (30 % Sb; 70 % Pb):

Naredili smo pa še tretjo nalogo: Binarni diagram Pt-Ag, ki pa je nekaj posebnega, saj nima evtektika ampak peritektično reakcijo. Izračunali smo še masni delež srebra in platine pred peritektično reakcijo in po njej:

S to nalogo smo ponovili dve vrsti binarnih diagramov, se jih naučili uporabljati ter ponovili vzvodno pravilo. Ogledali smo si še poseben binarni diagram (srebro-platina), ki je drugačen od drugih, saj nima evtektične reakcije ampak peritektično.