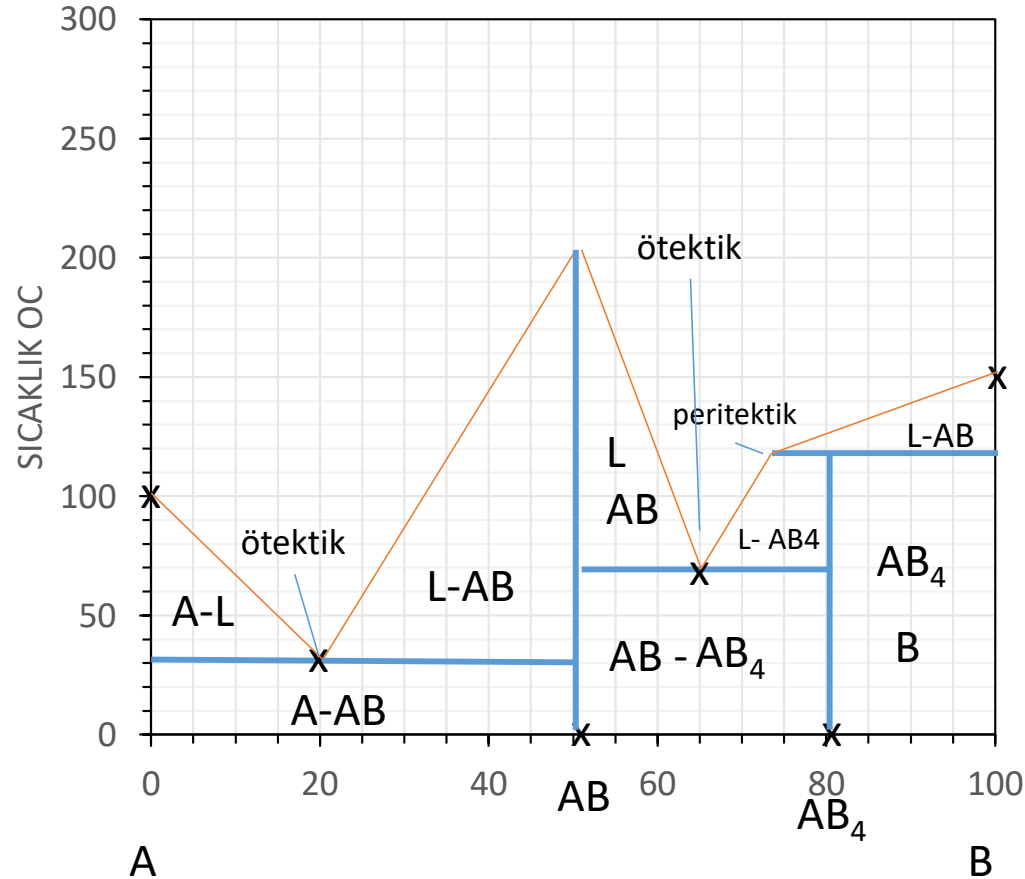


SORU: Saf A ve B maddelerinin ergime noktaları sırası ile 100 ve 150°C dir. Bu maddeler formülleri AB ve AB<sub>4</sub> olan iki bileşik oluşturmaktadır. AB bileşiğinin ergime noktası 200°C, AB<sub>4</sub> bileşiği ısıtıldığında 120°C de bileşimi %75 B olan sıvı bir karışım ile saf halde B oluşturmaktadır. A-B sisteminin 30°C de bileşimi %20 B olan ve 70°C de bileşimi %65 B olan iki ötektik noktası bulunmaktadır. Bu bilgilere göre A-B sisteminin ötektik grafiğini çizerek fazlarını belirtiniz.



- 1- ilk olarak A ve B nin saf haldeki e.n ları işaretlenir
- 2-Bileşikler x ekseninde işaretlenir  
 $AB \%B = 1/2 * 100 = \%50$   
 $AB_4 \%B = 4/5 * 100 = \%80$
- 3- AB nin en sı işaretlenir (en> A nın ve B nin ergime noktasından)
- 4- AB<sub>4</sub> ün en:120o burada kimyasal bir reaksiyon (**peritektik nokta**)
- 5-iki ötektik noktanın sıcaklık ile ilgili çizgisi çizilir ve bileşimleri işaretlenir.
- 6- Çizgiler birleştirilir.