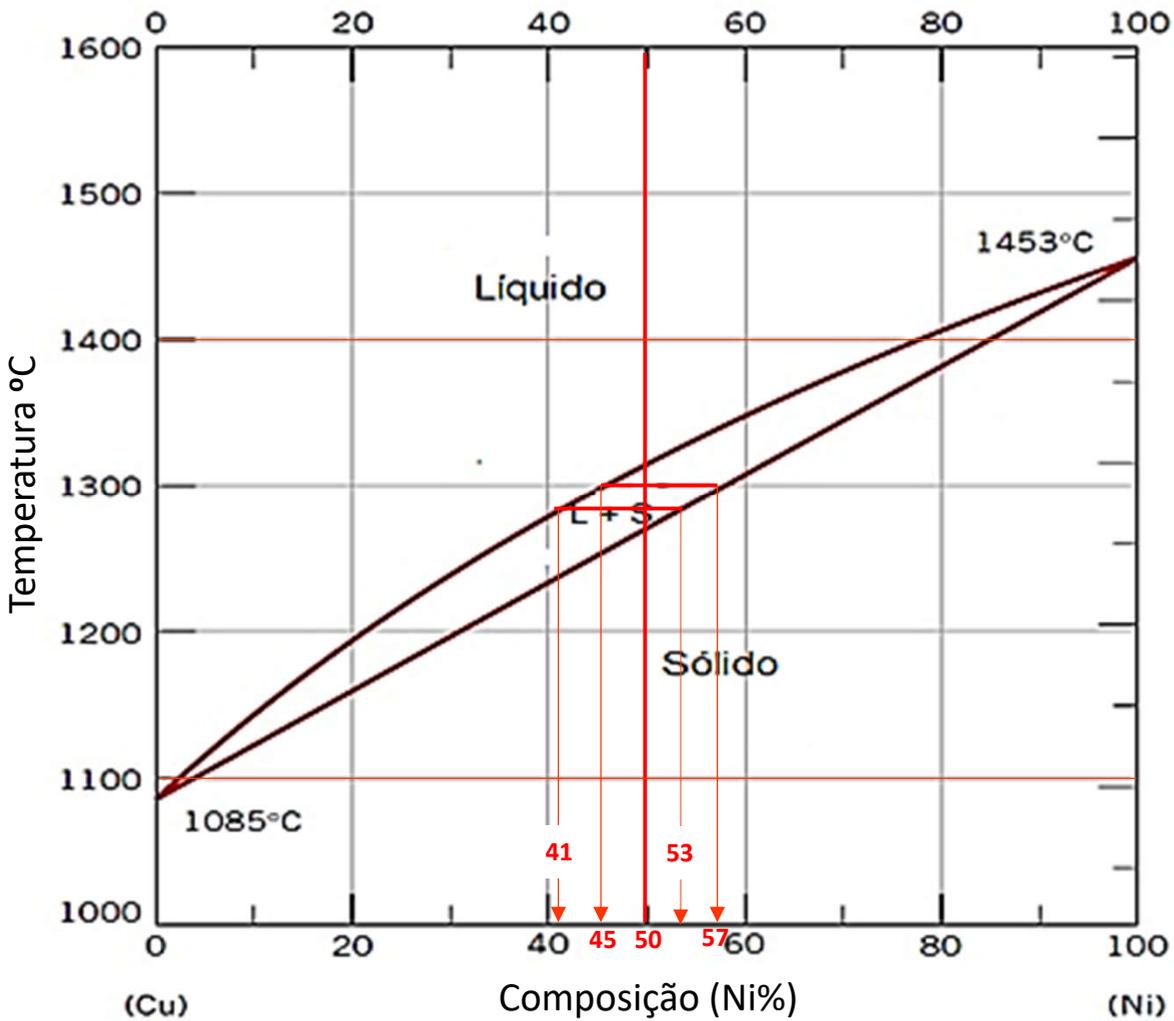


Exercício 3 – Calcule a quantidade e a composição química de cada fase de uma liga Cu-Ni com 50% de Ni, em condições de não equilíbrio, conforme figura abaixo, a 1400 °C, 1300 °C, 1280 °C e 1100 °C.



1400 °C
 100 % líquido Comp. Química = 50% Cu e 50% Ni

1300 °C
 Existem 2 fases: Líquido (L) e Sólido(S) (Regra da Alavanca)

$$\%L = \frac{57-50}{57-45} \cdot 100\% = 58,3\%$$

$$\%S = \frac{50-45}{57-45} \cdot 100\% = 41,7\%$$

Comp. Química (L) = 55% Cu e 45% Ni
 Comp. Química (S) = 57% Ni e 43% Cu

1280 °C
 Existem 2 fases: Líquido (L) e Sólido(S) (Regra da Alavanca)

$$\%L = \frac{53-50}{53-41} \cdot 100\% = 25\%$$

$$\%S = \frac{50-41}{53-41} \cdot 100\% = 75\%$$

Comp. Química (L) = 59% Cu e 41% Ni
 Comp. Química (S) = 53% Ni e 47% Cu

1100 °C
 100 % Sólido Comp. Química = 50% Cu e 50% Ni