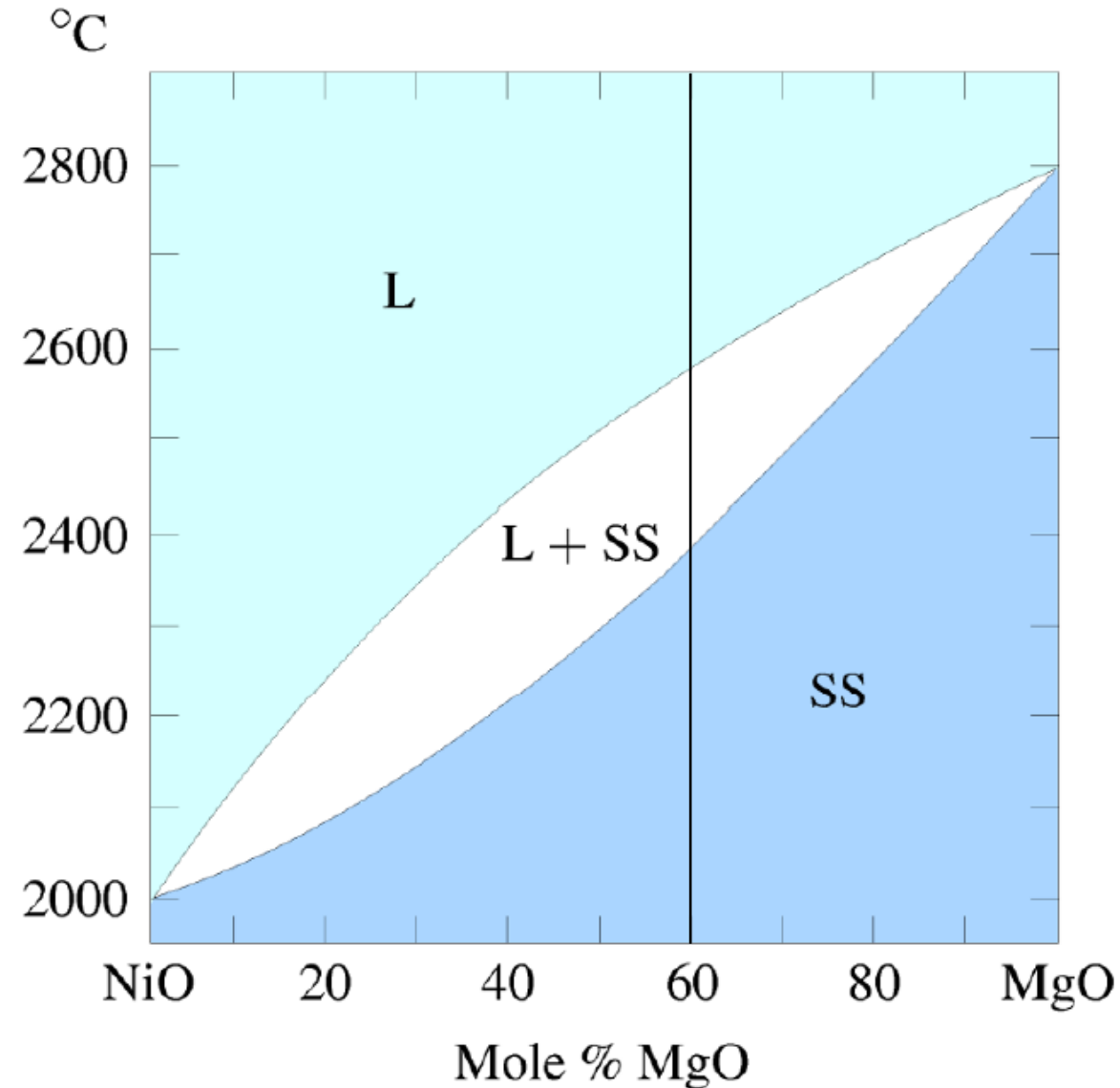


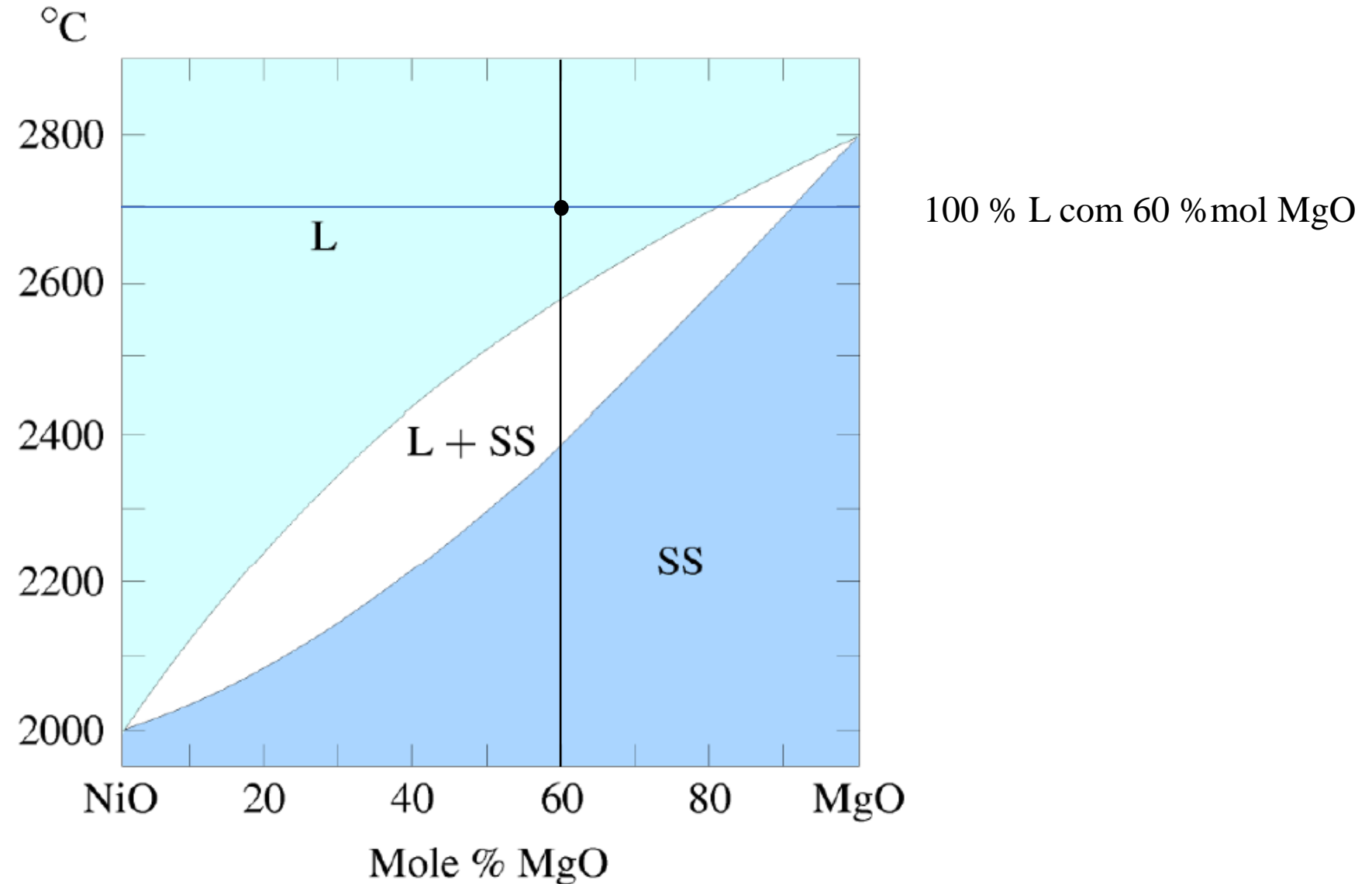
EXERCÍCIOS DE APOIO 1

1. A partir do diagrama de fases NiO – MgO apresentado abaixo, responda às seguintes questões para um material cerâmico com 60 %mol MgO:



EXERCÍCIOS DE APOIO 1

- a. Quais as fases presentes, suas composições e quantidades para este material nas condições de 2700°C, 2500°C e 2200°C, respectivamente?



EXERCÍCIOS DE APOIO 1

- a. Quais as fases presentes, suas composições e quantidades para este material nas condições de 2700°C, 2500°C e 2200°C, respectivamente?

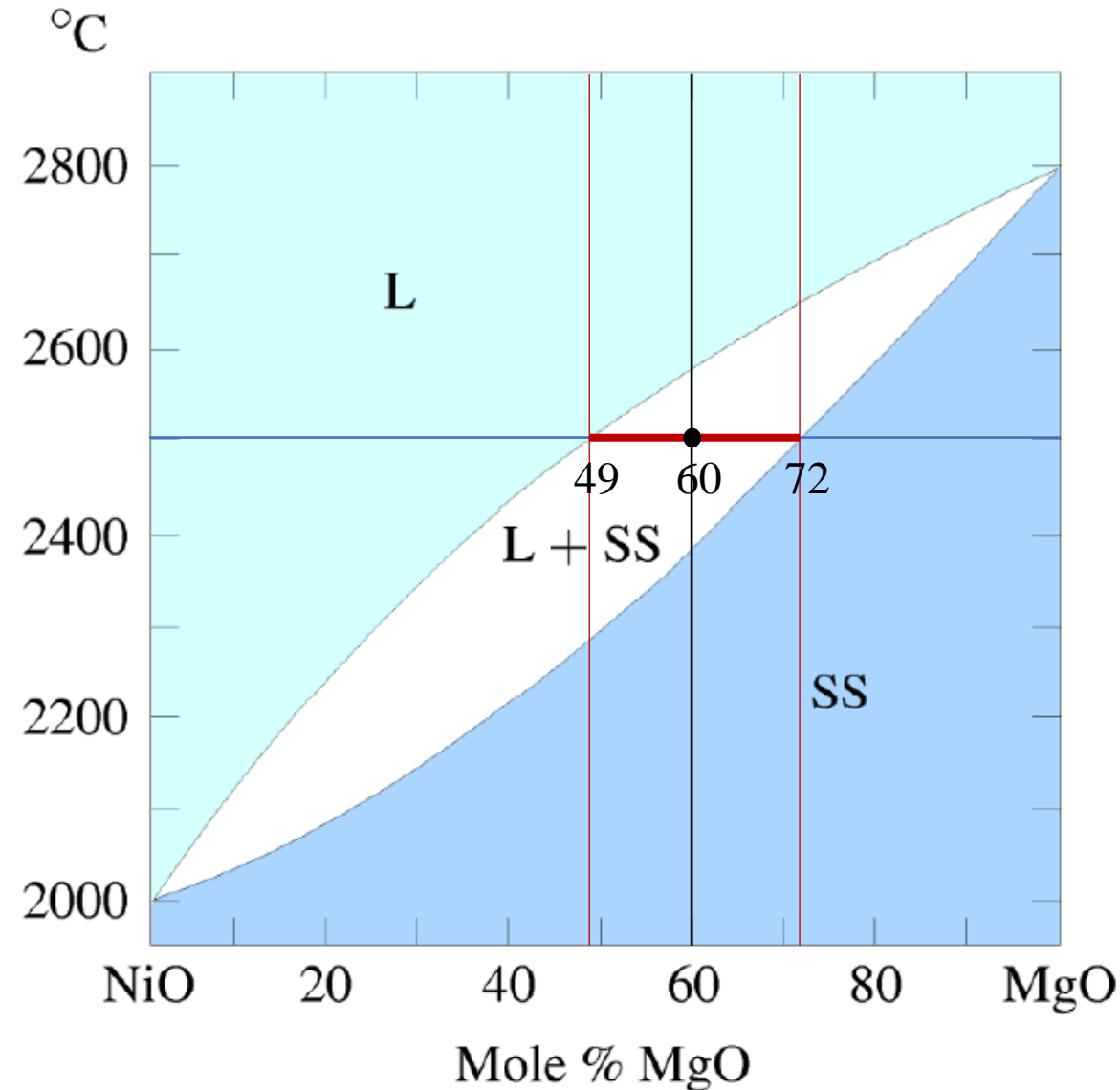
Regra da alavanca

$$f_m^L = \frac{72 - 60}{72 - 49}$$

$$\therefore f_m^L = 0,5217$$

$$f_m^{SS} = \frac{60 - 49}{72 - 49}$$

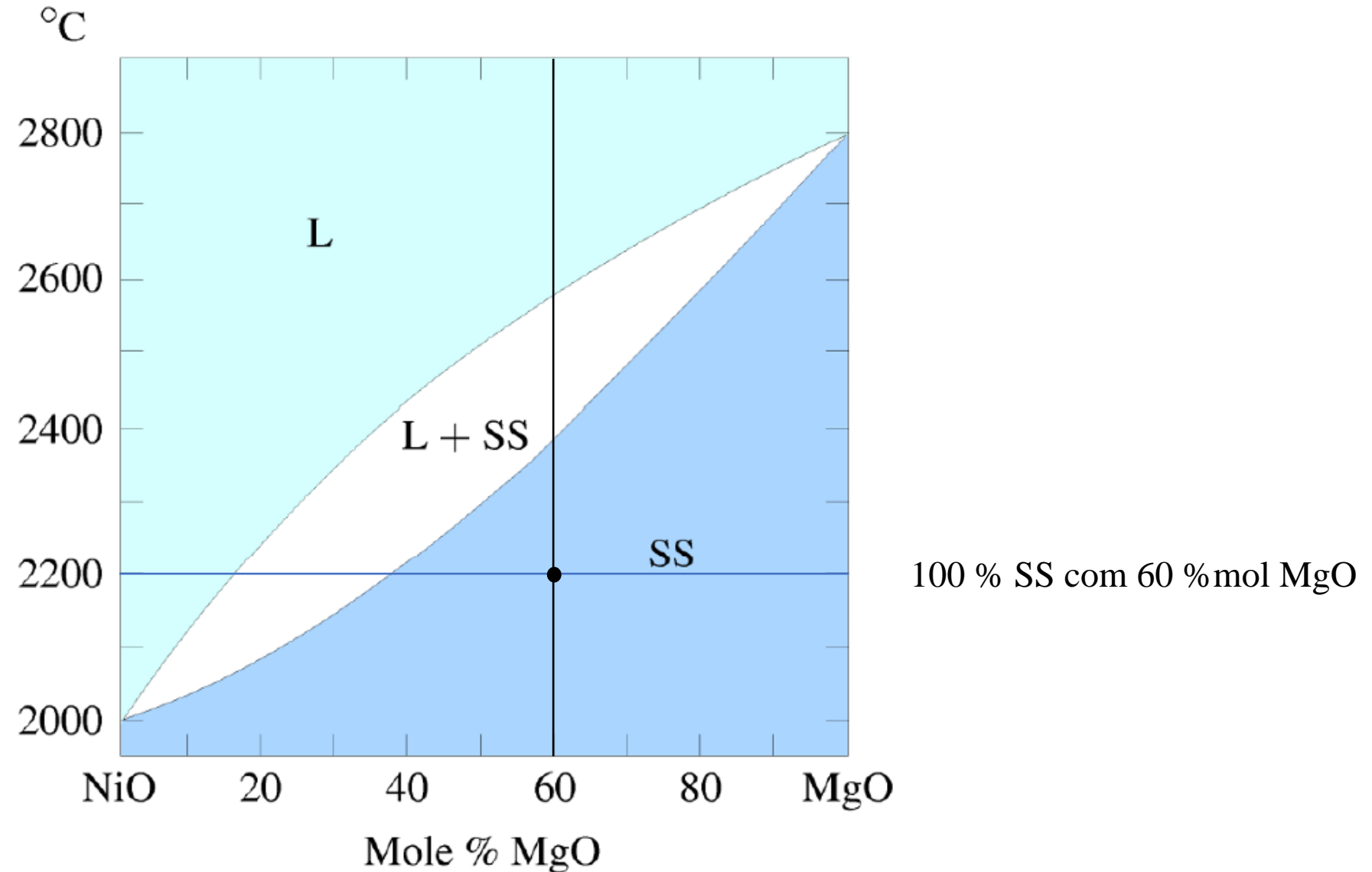
$$\therefore f_m^{SS} = 0,4783$$



52,2 % L com 49 %mol MgO +
47,8 % SS com 72 %mol MgO

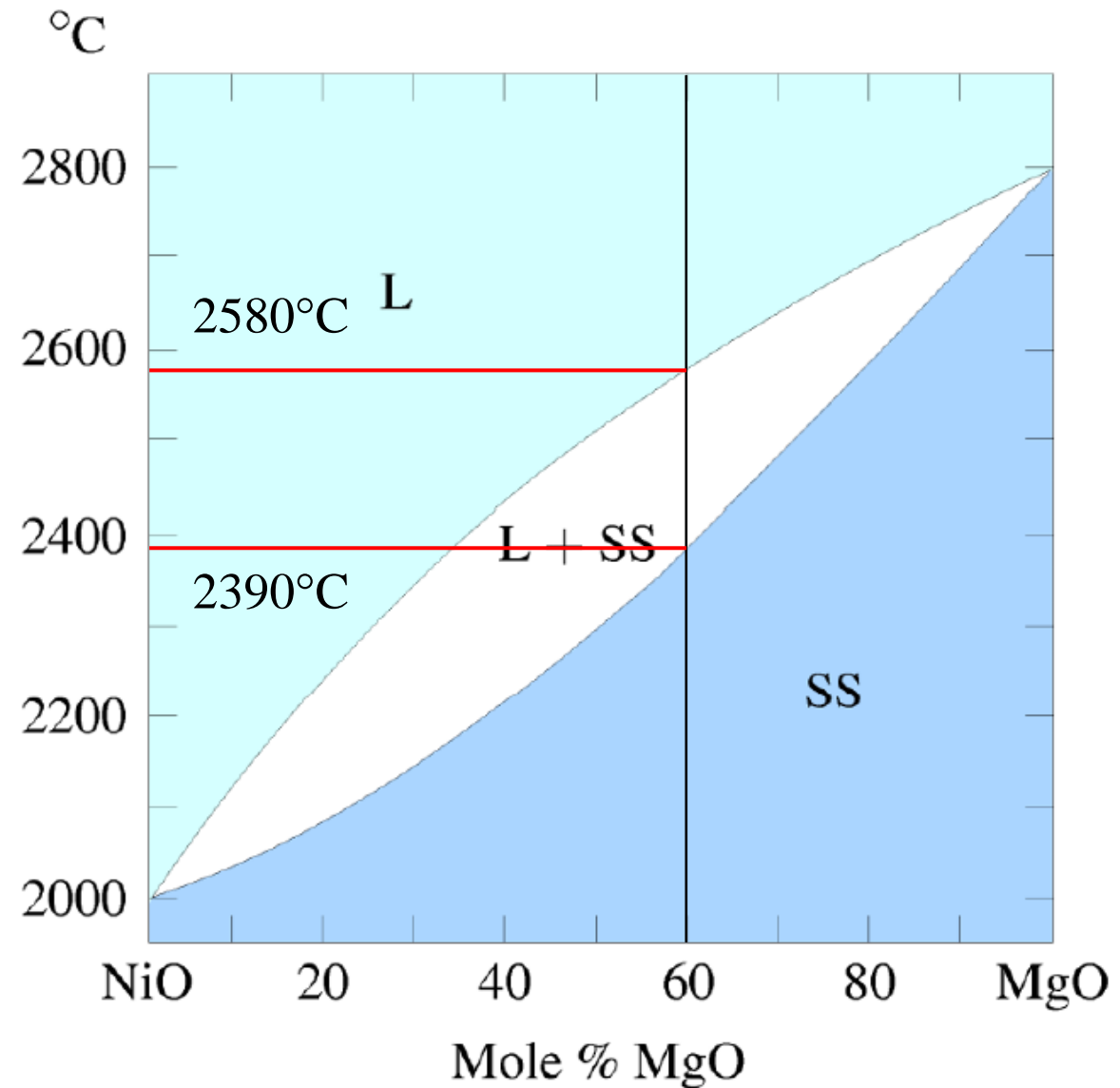
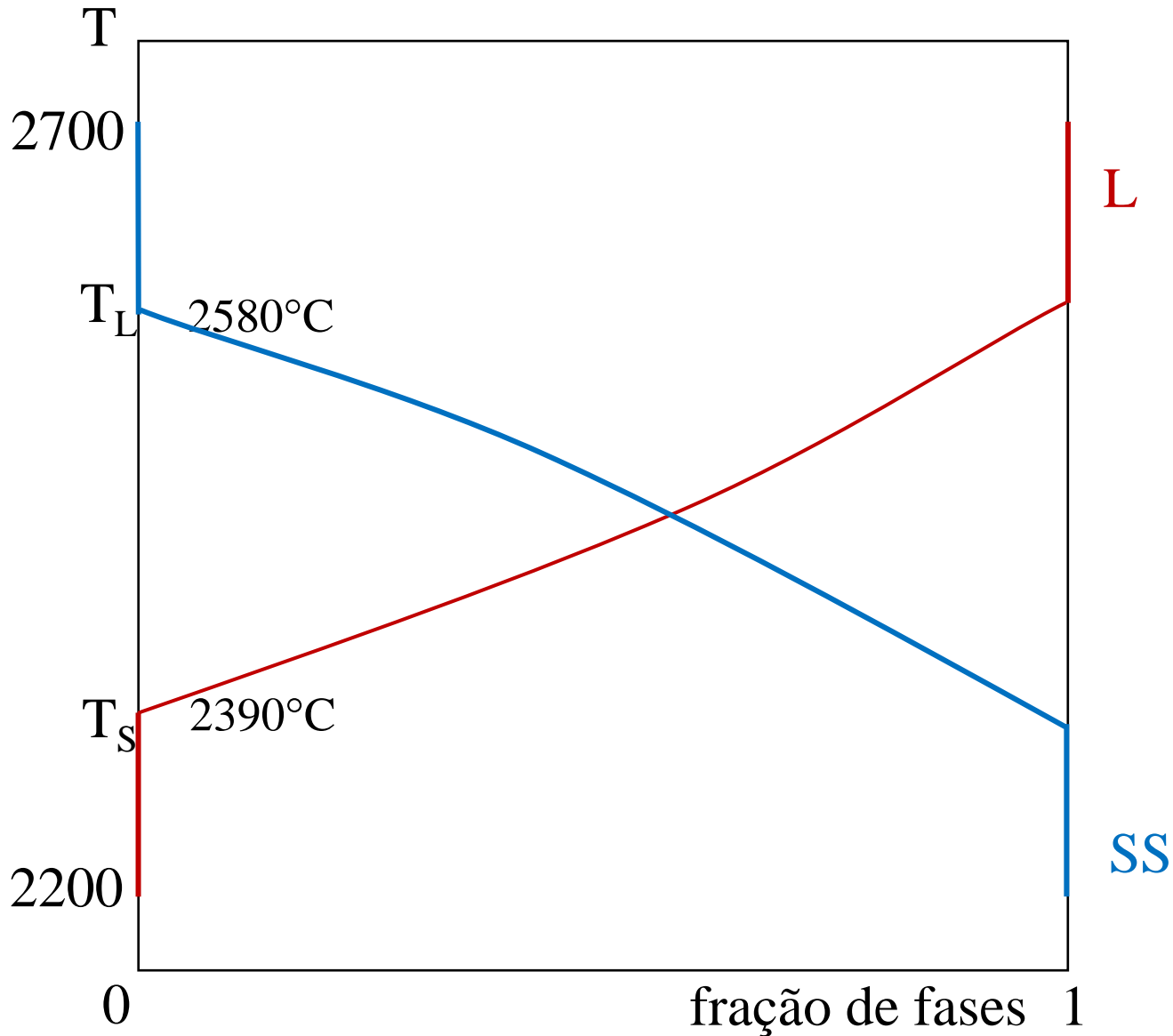
EXERCÍCIOS DE APOIO 1

- a. Quais as fases presentes, suas composições e quantidades para este material nas condições de 2700°C, 2500°C e **2200°C**, respectivamente?



EXERCÍCIOS DE APOIO 1

- b. Esboce um gráfico de quantidade de fases em função de temperatura para o intervalo de $2200^{\circ}\text{C} < T < 2700^{\circ}\text{C}$.



EXERCÍCIOS DE APOIO 1

- c. Esboce um gráfico de composição das fases presentes em função da temperatura para o intervalo de $2200^{\circ}\text{C} < T < 2700^{\circ}\text{C}$.

