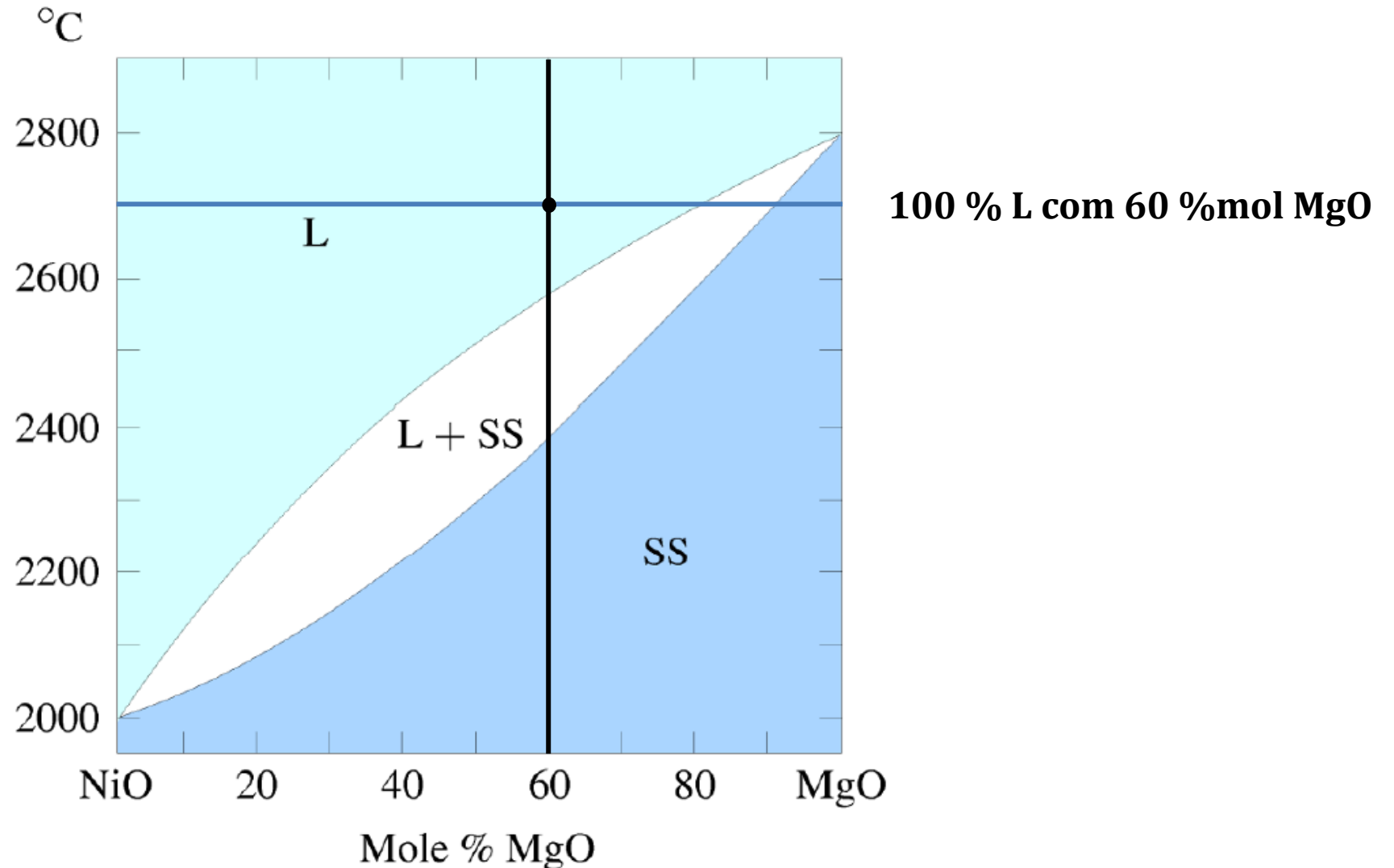


# RESOLUÇÃO E COMENTÁRIOS

1. A partir do diagrama de fases NiO - MgO apresentado abaixo, responda às seguintes questões para um material cerâmico com 60 %mol MgO:
- a. Quais as fases presentes, suas composições e quantidades para este material nas condições de **2700°C**, 2500°C e 2200°C, respectivamente?



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

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

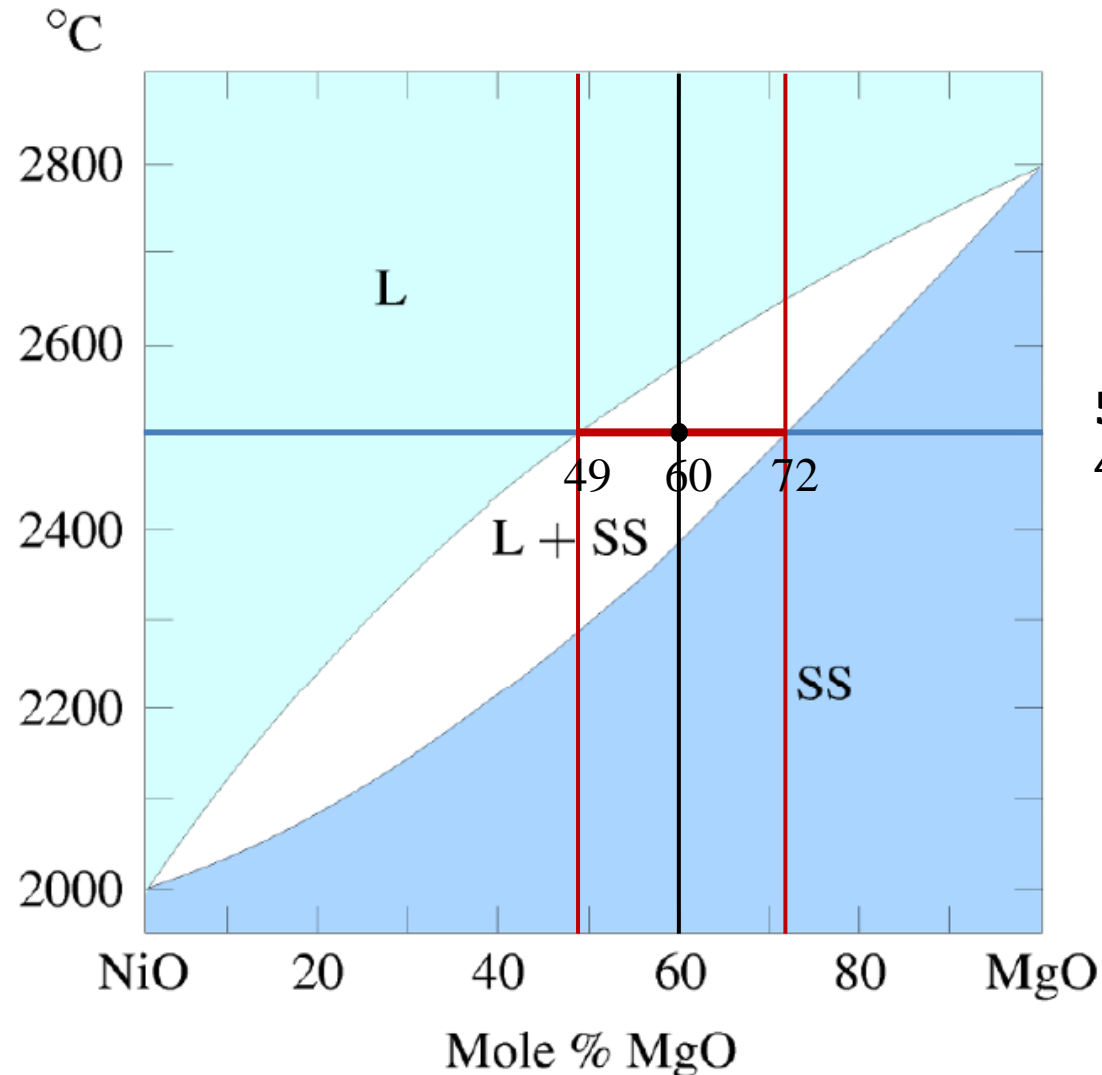
**Regra da alavanca**

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

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

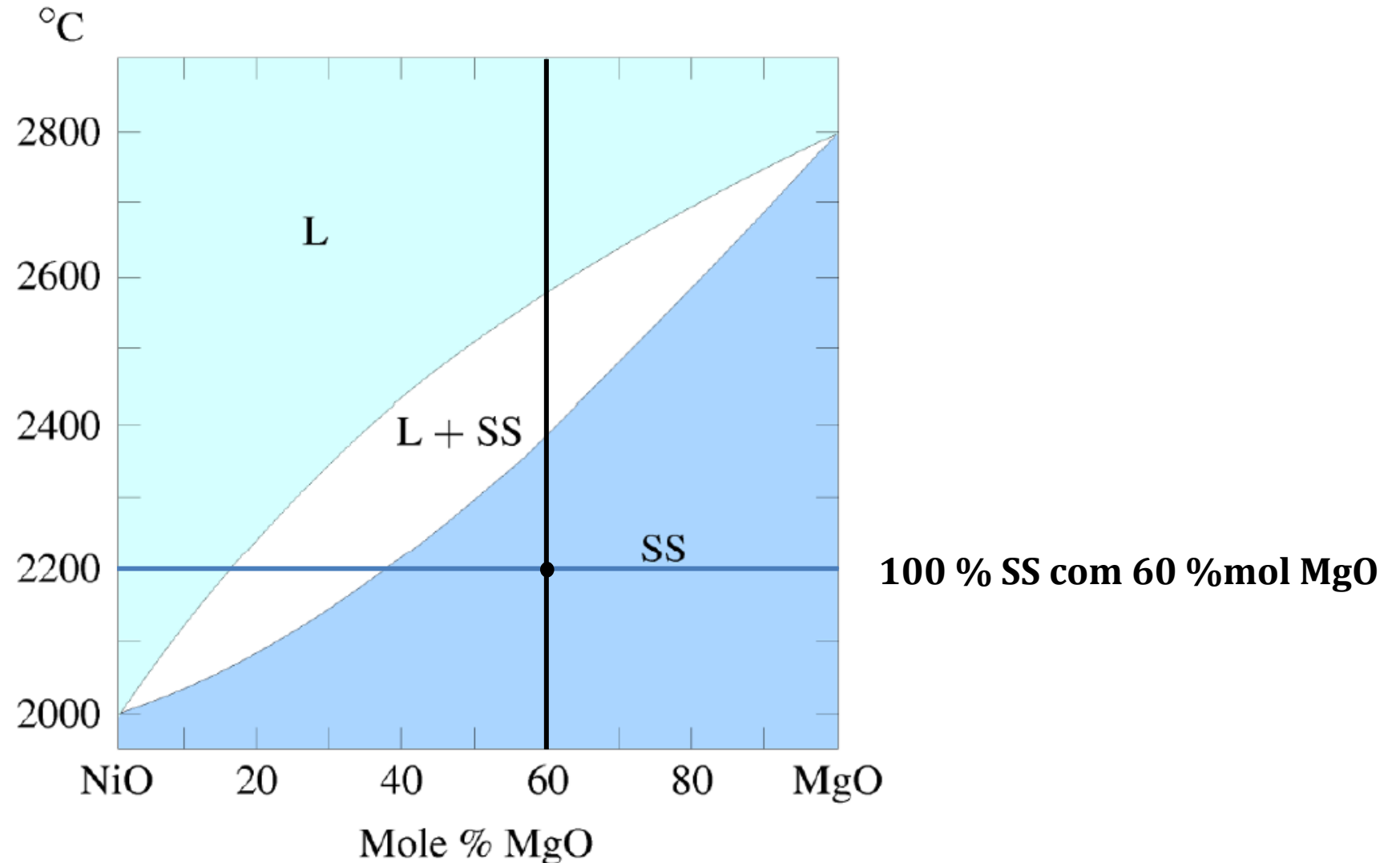
$$f_m^{SS} = \frac{60 - 49}{72 - 49}$$

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

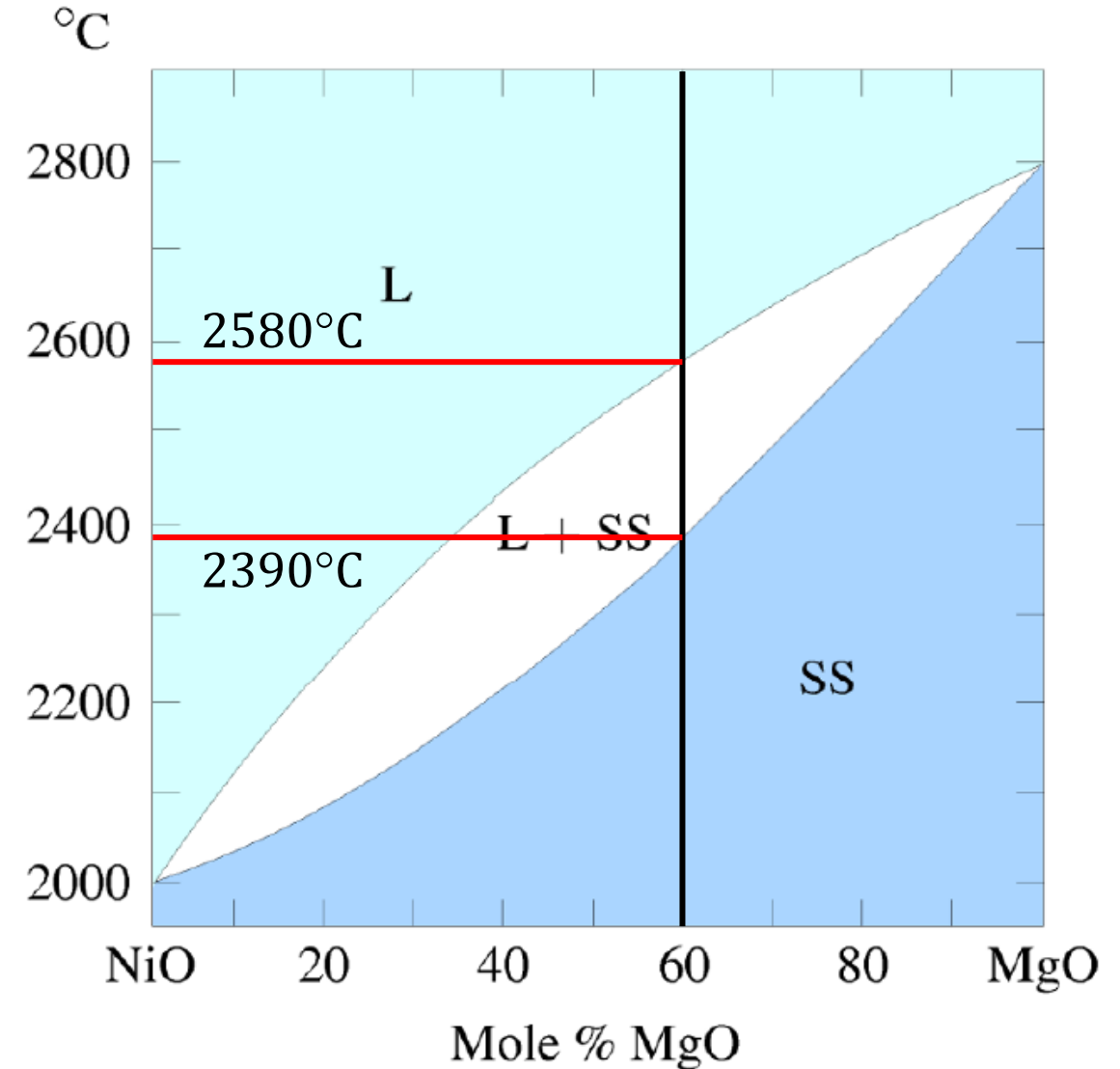
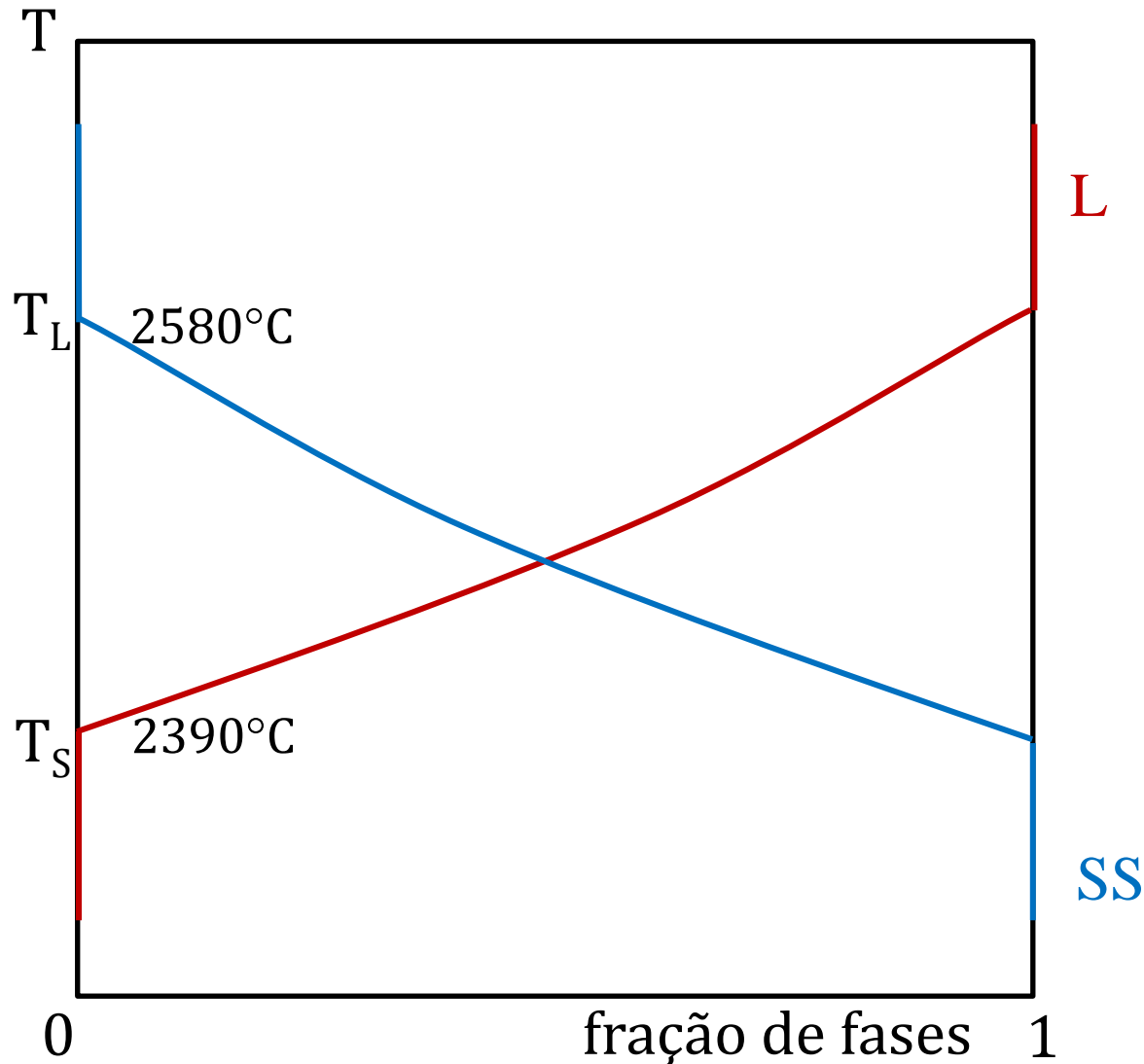


**52,2 % L com 49 %mol MgO +  
47,8 % SS com 72 %mol MgO**

1. A partir do diagrama de fases NiO - MgO apresentado abaixo, responda às seguintes questões para um material cerâmico com 60 %mol MgO:
- a. Quais as fases presentes, suas composições e quantidades para este material nas condições de 2700°C, 2500°C e 2200°C, respectivamente?



1. A partir do diagrama de fases NiO - MgO apresentado abaixo, responda às seguintes questões para um material cerâmico com 60 %mol MgO:
  - b. Esboce um gráfico de quantidade de fases em função de temperatura para o intervalo de  $2200^{\circ}\text{C} < T < 2700^{\circ}\text{C}$ .



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

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

