



**P2.24.-**A la vista del diagrama de fases que se presenta, justifique cuál o cuáles de las siguientes afirmaciones son verdaderas y cuáles falsas.

- Una disolución de fracción molar  $\chi_B=0.2$  a  $300^\circ\text{C}$  es no saturada, con respecto a los componentes A y B.
- Un disolución de  $\chi_A=0.8$  a  $200^\circ\text{C}$  no podría prepararse, pues sería sobresaturada.
- La disolución de fracción molar  $\chi_B=0.6$  a  $200^\circ\text{C}$  está en equilibrio con A y B sólidos.
- La línea MN describe el descenso del punto de fusión de A por la presencia de B.
- Para un sistema que a  $300^\circ\text{C}$  es mayoritario en A, al descender la temperatura desde  $225$  a  $200^\circ\text{C}$  la disolución se enriquece en A

