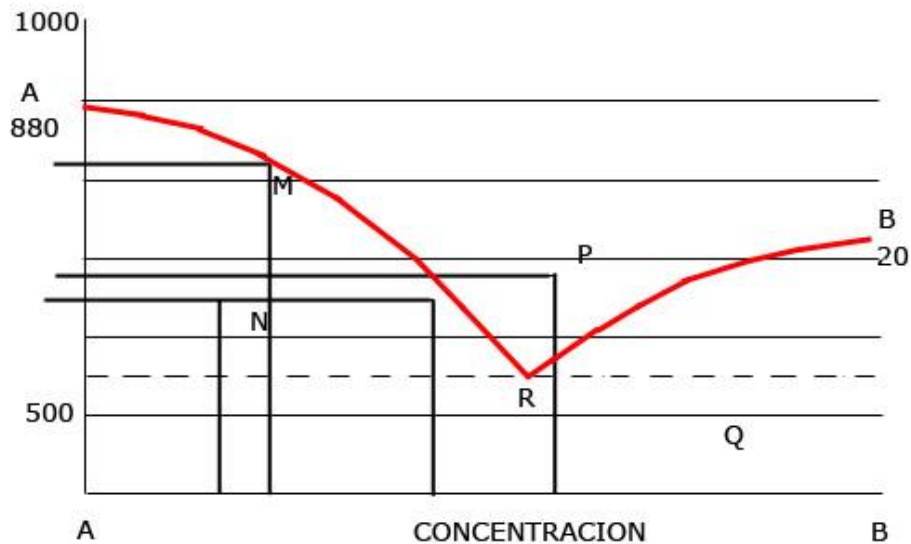


## Ejercicio 7.

A Partir del diagrama de equilibrio de fases de una aleación de dos metales A y B, totalmente solubles en estado líquido y totalmente insolubles en estado sólido, con un eutéctico.

Observa los puntos señalados con letras mayúsculas sobre el diagrama y determina: temperaturas, concentraciones y cantidades relativas en % de cada una de las fases, de cada uno de los puntos.



## Solución.

PUNTO	T (°C)	COMPOSICIÓN			PORCENTAJES	
		ALEACIÓN	LÍQUIDO	SÓLIDO	LÍQUIDO	SÓLIDO
A	880°C	100:0	0	100:0	0%	100%
M	820°C	74:26	74:26	100:0	100%	0%
B	720°C	0:100	0	0:100	0%	100%
P	670°C	37:63	37:63	0	100%	0%
N	640°C	80:20	53:47	100:0	57%	43%
R	550°C	44:56	0	44:56	0%	100%
Q	500	20:80	0	20:80	0%	100%