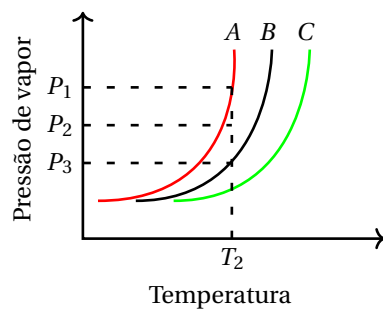


## Exercício

1. Ao analisarmos, na mesma temperatura, três líquidos conhecidos: água, etanol e éter etílico. Obtemos a seguinte tabela:

Líquido	Temperatura	Pressão de vapor
Água	20°C	17,5 mmHg
Etanol	20°C	43,9 mmHg
Éter etílico	20°C	442,2 mmHg

A partir das informações fornecidas na tabela, podemos afirmar que no gráfico:



Responda:

- Qual das letras no gráfico corresponde a cada substância?
- Qual das substâncias tem maior ponto de ebulição?
- Qual delas tem o menor ponto de ebulição?

Compare a água do mar com água potável em relação:

- às volatilidades;
- às temperaturas de ebulição;
- às temperaturas de congelação.