

**CODAI**COLEGIO AGRÍCOLA
DOM AGOSTINHO IKAS DA UFRPE

Data: ____ / ____ / ____

Disciplina:

Professor(a):

Aluno(a):

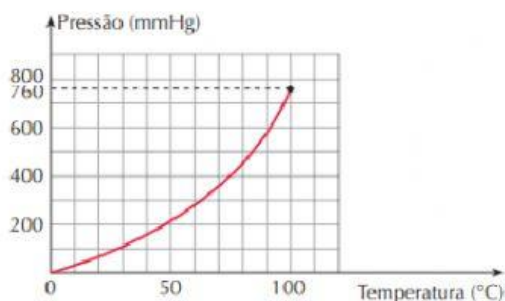
Curso:

Turno:

Período:

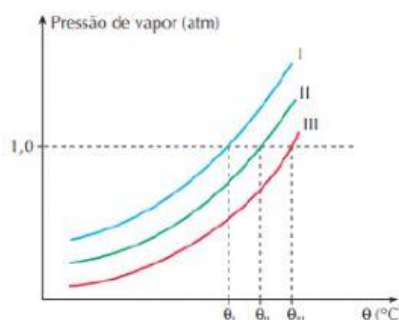
**RECUPERAÇÃO 2º ANO - ATIVIDADE 1**

- 1) (UFSC) Verifica-se, experimentalmente, que a pressão de vapor de um líquido aumenta com a elevação da temperatura e que, na temperatura de ebulição, seu valor é máximo. A 100 °C a pressão máxima de vapor da água pura é de 1 atmosfera, e nessa temperatura a água pura entra em ebulição, conforme ilustração a seguir: Numa cidade, cuja altitude é superior à do nível do mar, qual a temperatura de ebulição da água pura?



- a) menor que 100 °C, porque a pressão atmosférica é menor.
b) maior que 100 °C, porque a pressão atmosférica é menor.
c) menor que 100 °C, porque a pressão atmosférica é maior.
d) maior que 100 °C, porque a pressão atmosférica é maior.
e) igual a 100 °C, porque a fórmula da água não se altera, seja qual for a temperatura ou pressão.

- 2) O gráfico abaixo representa a pressão de vapor (eixo das ordenadas), em atm, em função da temperatura (eixo das abscissas), em °C, de três amostras, I, II e III. Se uma dessas amostras for de água pura e as outras duas de água salgada, o que podemos afirmar?



- a) A amostra I é a amostra de água salgada.
b) A amostra II é mais concentrada que a amostra III.
c) Na temperatura θ_{III} e 1 atm a amostra II ainda não entrou em ebulição.
d) A amostra I é a mais volátil.
e) A amostra I é a menos volátil.
- 3) Uma das formas de conseguir cicatrizar feridas, segundo a crença popular, é a colocação de açúcar ou pó de café sobre elas. O que estuda a propriedade coligativa que melhor explica a retirada de líquido, pelo procedimento descrito, favorecendo a cicatrização?
- a) osmometria. b) endoscopia. c) ebuliometria. d) crioscopia. e) tonoscopia.