

**Apelidos e nome:**

1. Expresa no Sistema Internacional as seguintes cantidades, usando os factores de conversión e escribe os resultados con notación científica:

a) 3 días

b) 72 km/h

c) 35 mm<sup>2</sup>

d) 500 mg

2. Despexa a incógnita nas seguintes ecuacións:

a)  $2.7 = m/100$

b)  $30 = 10 + 5t$

c)  $100 = \frac{1}{2} a \cdot 400$

d)  $0.04 = 40/V$

3. Expresa en notación científica as seguintes medidas:

83000 m

0.00000007 m<sup>3</sup>

0.00141 g

334000 s

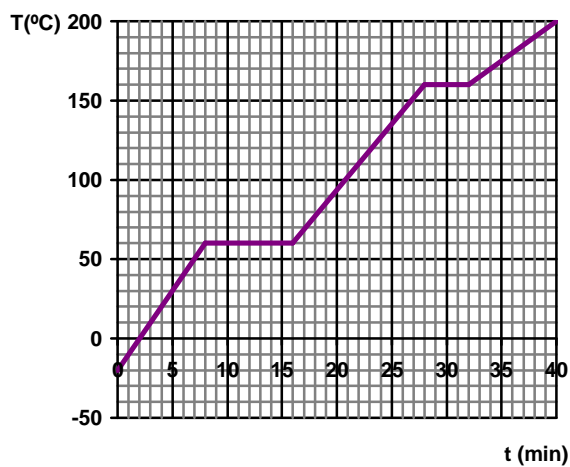
4. Un gas está pechado nun recipiente de paredes ríxidas (non pode variar o seu volumen).

a) A que é debida a presión no interior do recipiente?

b) Que lle ocorre á presión do gas se se aumenta a temperatura do recipiente?. Por que?

5. Nunha xiringa hai encerrados 50 mL de aire a unha presión de 3 atm. Calcula a presión final se desprazamos o émbolo ata reducir o volumen a 20 mL.

6. A gráfica da figura corresponde á curva de quentamento dunha substancia pura:



**a)** Que cambios de estado teñen lugar?. Que nome reciben estes cambios de estado?

**b)** Cal é o punto de ebulición desta substancia?

**c)** Por que se mantén constante a temperatura durante cada un dos cambios de estado?.