

1ª AVALIACIÓN 3º ESO FÍSICA E QUÍMICA IES AS TELLEIRAS

ALUMNO/A

1º) Realiza os seguintes cambios de unidades: (1,5)

108 km/h a m/s

2,7 g/cm³ a kg/m³

2 atm a mmHg Recorda que 1 atm son 760 mmHg

2 Gm a cm; recorda que 1G son 10⁹

3 días a s

2º) Representa graficamente a seguinte táboa: (datos obtidos a volume constante) (1,5)

P (atm)	1	2	3	4	5
T (K)	100	200	300	400	500

Responde razoando a resposta as seguintes cuestións relacionadas ca gráfica:

A presión e a temperatura son inversamente proporcionais?

A presión aumenta porque ao aumentar a temperatura aumenta o tamaño das partículas que forman o gas?

A lei que deducimos desta gráfica é a lei de Boyle?

Se seguimos aumentando a temperatura a 1000 K a presión valerá 10 atm?

3º) Se mantendo a temperatura dun gas constante triplicamos a súa presión o volume valerá?
(1)

4º) Clasifica as seguintes sustancias en función da súa natureza (elemento, composto, mestura homoxénea, mestura heteroxénea) Razona a túa resposta: (1)

Aire

Area

Auga destilada

Bronce

Cobre

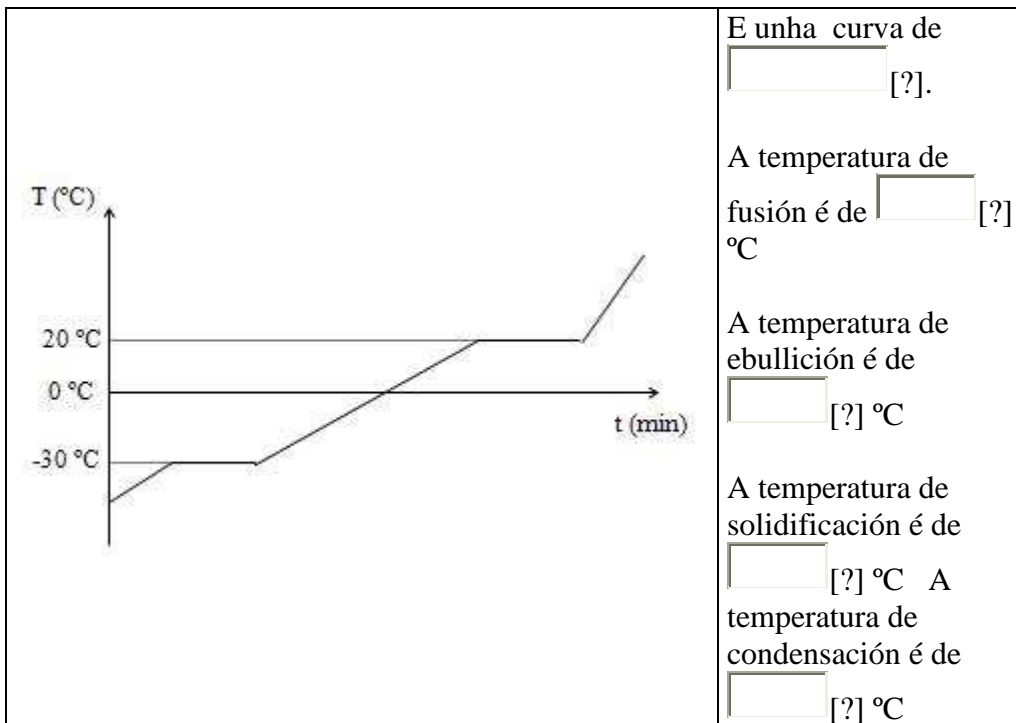
5º Indica que método físico usarías para separar auga e alcol, que propiedade usa, podías facer un esquema do montaxe. (1)

6º Indica as bases da Teoría Cinética para gases e explica en función dela a Lei de Boyle (1)

7º Temos un globo que ocupa un volume de 2L a 25 °C que volume ocupará se a temperatura aumenta a 100 °C mantendo constante a presión. (1)

8º) Cita os pasos do método científico(1)

9º) Completa os ocos, razoando as respostas (1)



Temperatura	10°C	25°C	110°C	-10°C	-50°C
Estado de agregación	<input type="text"/> [?]	<input type="text"/> [?]	<input type="text"/> [?]	<input type="text"/> [?]	<input type="text"/> [?]

Indica os estados da materia, e como se chaman os intercambios entre eles.