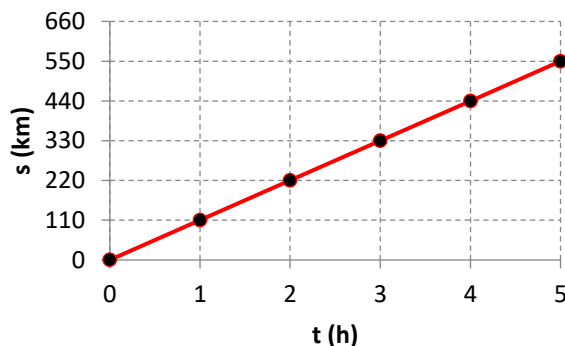


- Hemos mezclado 25 g de sal en 250 g de agua. ¿Cuál es el tanto por ciento de la sal en el agua?
- Si una mezcla tiene una masa de 125 g, de la cual el 20% es azúcar. ¿Cuánto azúcar hay?
- En una clase hay 25 alumnos, de los cuales 14 son seguidores del Madrid, 10 siguen al Barcelona 1 uno es socio del Betis. ¿cuál es el porcentaje de cada tendencia?
- La siguiente gráfica muestra la relación entre la distancia recorrida y el tiempo transcurrido de un coche. Contesta a las siguientes preguntas:

- ¿Qué magnitudes se relacionan y en qué unidades se miden?
- ¿Cuál es la variable dependiente y cuál es la variable independiente?
- Obtén una tabla de los puntos representados.
- ¿Qué tipo de proporcionalidad hay entre estas dos magnitudes?
- ¿Cuál es su ecuación?



- Estudiamos el comportamiento de una masa gaseosa encerrada en un recipiente calibrado para medir volúmenes. El volumen se modifica al empujar el émbolo móvil que cierra el recipiente, y la presión se mide con un manómetro conectado en el interior. La temperatura permanece constante durante toda la experiencia. Los resultados son los siguientes

Volumen (dm ³)	2,80	1,40	0,93	0,70
Presión (atm)	0,250	0,500	0,750	1,00

- Representa gráficamente la relación entre las magnitudes.
 - ¿Qué tipo de relación guardan las magnitudes?
 - ¿Cuál es su ecuación?
 - ¿Qué volumen ocupa esta masa de gas a una presión de 1,25 atm?
 - ¿A qué presión el volumen del gas sería de 4 dm³?
- La tabla de valores para los primeros 5s, para un móvil que parte del reposo y sigue una trayectoria rectilínea con aceleración de 5 m/s² es:

Tiempo (s)	0	1	2	3	4	5
Distancia recorrida (m)	0	2,5	10	22,5	40	62,5

- Describe en castellano, qué fenómeno estamos estudiando.
 - Representa gráficamente en papel milimetrado, la situación descrita en la tabla horizontal.
 - ¿Qué tipo de función es?
 - ¿Cuál crees que sería su ecuación?
- Expresa la velocidad de $v = 90 \text{ km/h}$ en unidades del sistema internacional.
 - Expresa el volumen de $V = 0,75 \text{ HL}$ en dm^3 .
 - Convierte la densidad del plomo $\rho = 11,35 \text{ g/cm}^3$ a unidades del sistema internacional.
 - Expresa la presión de $P = 2,7 \text{ kg/cm}^2$ en unidades del sistema internacional.