



COLEGIO GIBRALTAIRE  
CENTRO CONCERTADO BILINGÜE  
Educación Primaria y Secundaria

Nombre y Apellidos:

PLAN DE RECUPERACIÓN  
DE APRENDIZAJES NO  
ADQUIRIDOS

Fecha:

1ª Parte

Grupo: 2º ESO

Unidad 1. La ciencia investiga

Física y Química

1. Explica las cuatro etapas del método científico.
2. Sigue el método científico para comprobar quién tiene mayor densidad: el agua o el aceite.
3. ¿Qué diferencia existe entre aproximaciones por exceso y por defecto?
4. Da una estimación, en metros, de la altura de los siguiente edificios y luego busca en internet la altura real, en metros. Indica el tipo de error cometido y el valor del error.

EDIFICIO	VALOR APROXIMADO (m)	VALOR REAL (m)	TIPO DE ERROR	ERROR
Torre Agbar (Barcelona, España)				
Big Ben (Londres, Reino Unido)				
Burj Khalifa (Dubai, Emiratos Árabes Unidos)				
Torre Eiffel (Paris, Francia)				
Torres Kío (Madrid, España)				
Torres Petronas (Kuala Lumpur, Malasia)				

5. ¿Cuáles son las siete unidades básicas que constituyen las Unidades del Sistema Internacional? Indícalas en la siguiente table:

MAGNITUD	UNIDAD	SÍMBOLO

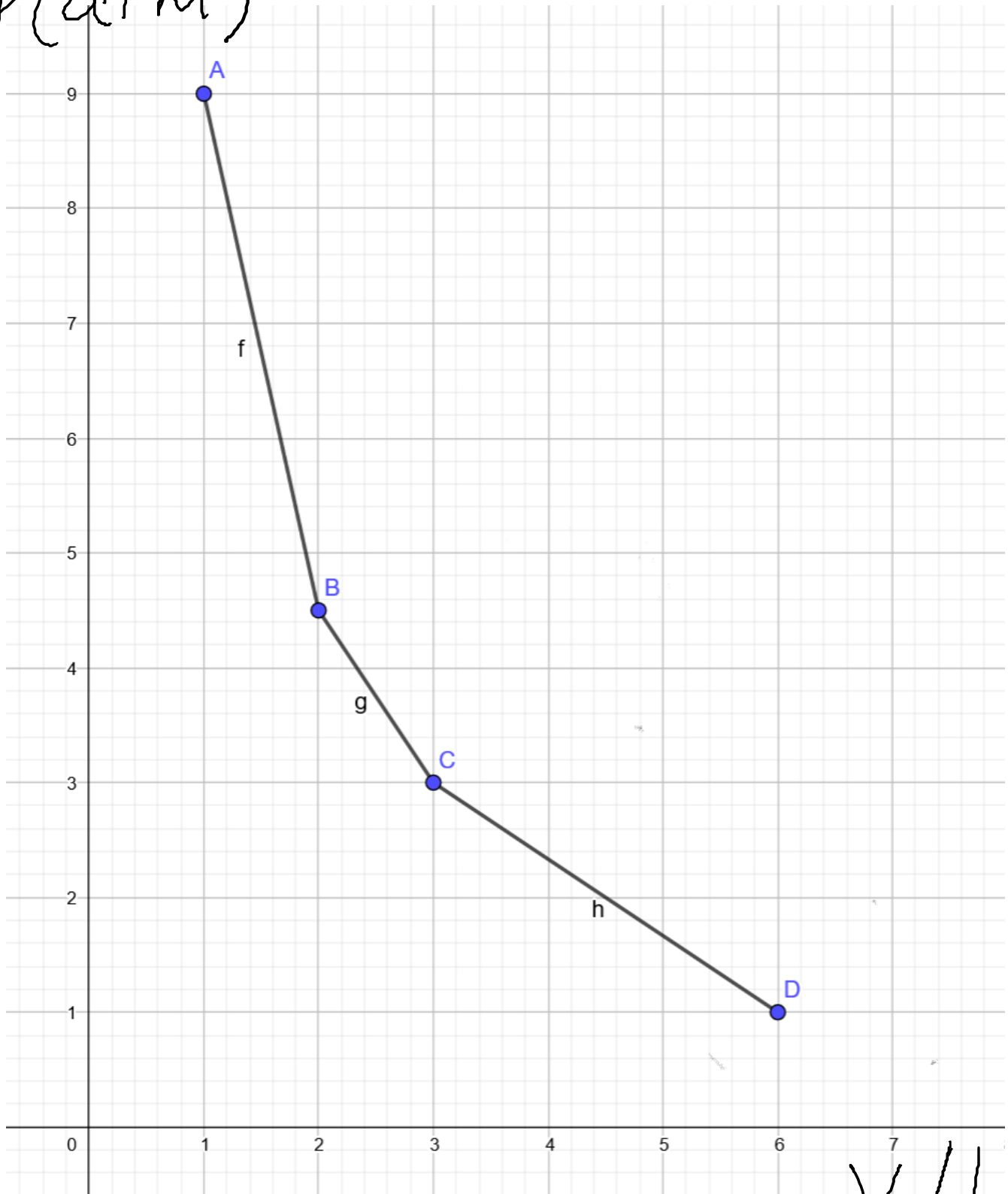

6. Realiza los siguientes cambios de unidades al Sistema Internacional usando factor de conversion:
- 50 dA
  - 2500 g
  - 500 mA
  - 4200 mm
  - 5 min
  - 3,2 dam
  - 1 tonelada
7. ¿Qué instrumentos necesitas para diseñar un experiment que te permita conocer a qué temperature hierve el etanol?
8. Dibuja y nombra 10 pictogramas de peligrosidad.
9. Realiza los siguientes cambios de unidades usando factor de conversion:
- 2,8 g a cg
  - 0,005 hg a dg
  - 3,5 dg a kg
  - 450 mg a dag
  - 8,15 km a dam
  - 1,45 dam a dm
  - 0,04 hm a m
  - 59 mm a cm
  - 16 L a hL
  - 0,25 daL a mL
  - 7,5 kL a cL
  - 50 dL a hL
10. Nombra y explica las tres formas en las que Podemos presentar los resultados de un experiment.
11. En un laboratorio hemos obtenido los siguientes resultados:

Longitud (m)	0	1	2	3	4	5	6
Tiempo (s)	0	0,5	1	1,5	2	2,5	3

Construye la gráfica correspondente y la formula que relaciona ambas magnitudes.

12. Dada la siguiente gráfica:

$P(\text{atm})$



$V(\text{L})$

Construye una table de datos y la formula que relaciona a las magnitudes.

13. Sabiendo que un gas, a volumen constante de 20 L, su presión y temperature están relacionadas por la siguiente formula:

$$P = \frac{T}{V}$$

Construye una table de datos y la gráfica correspondiente a partir de dicha formula.