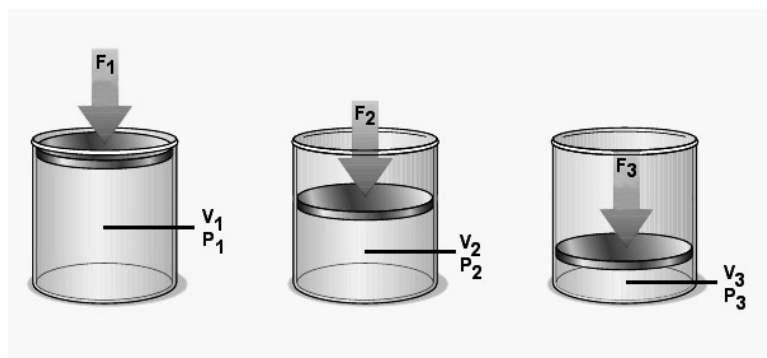


"LEY DE BOYLE"

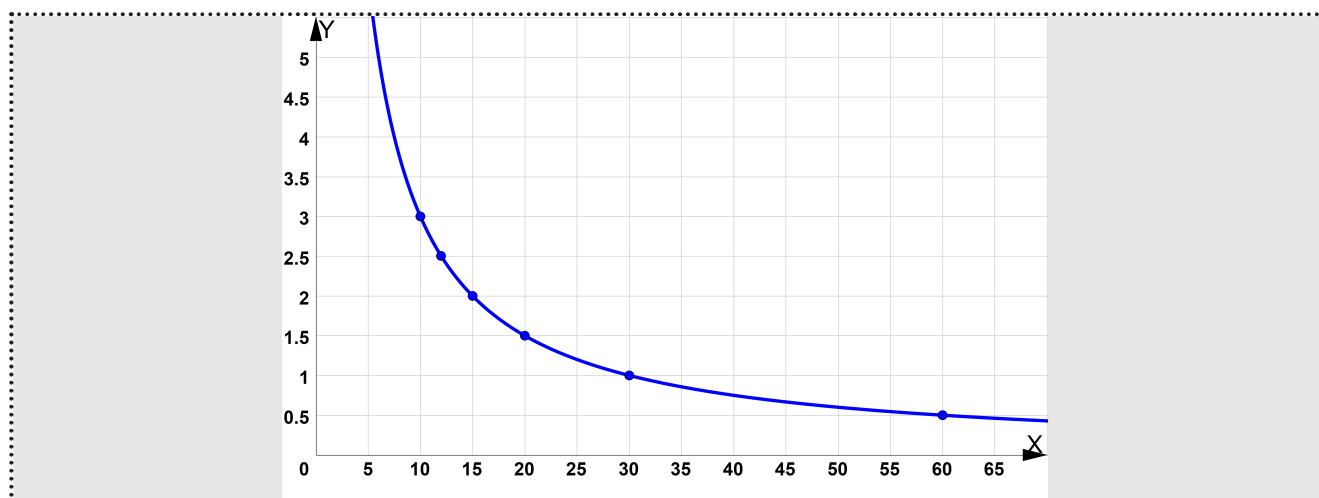
Nuestra profesora de Ciencias de la Naturaleza nos ha llevado al laboratorio para realizar un experimento. Ha introducido un cierto gas en un cilindro con un émbolo y hemos ido elaborando una tabla que relaciona la presión a la que está sometido el gas con el volumen que ocupa.



La tabla de valores que hemos obtenido es la siguiente, expresando el volumen en litros y la presión en atmósferas:

V (litros)	P (atm)
60	0,5
30	1
20	1,5
15	2
12	2,5
10	3

- A) Representa gráficamente los puntos que se corresponden con la tabla de datos anterior, situando en el eje X la variable volumen del gas, y en el eje Y la variable presión. No olvides indicar las unidades en los ejes.



- B) Une los puntos de la gráfica y prolongala para valores de V muy próximos a cero y para valores de V mayores que 60 litros.

NOTA: Ni el volumen V ni la presión P pueden ser negativos.