밀도

1. 밀도의 단위로 알맞은 것을 (보기)에서 모두 골라보자. (Drag & Drop)

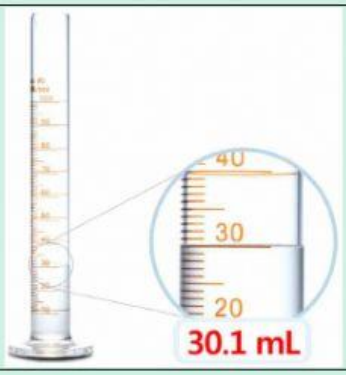
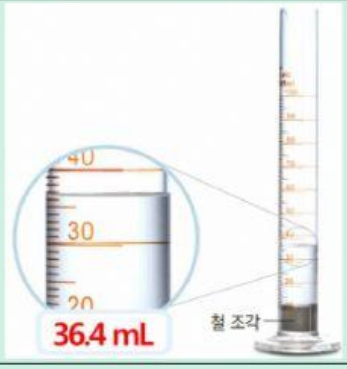
$$\text{밀도} = \frac{\text{질량}}{\text{부피}}$$ (단위 : [ ], [ ], [ ])

(보기)				
m/s	g/mL	g/cm^3	J/s	kg/m^3

2. 물의 밀도 측정하는 과정을 순서대로 나열하시오. (Drag & Drop)

1)		물의 질량 계산
2)		일정량의 물의 부피 측정
3)		물의 밀도 계산
4)		눈금 실린더의 질량 측정
5)		일정량의 물을 담은 눈금 실린더의 질량 측정

3. 아래 그림의 측정값으로부터, 철 조각의 밀도를 계산하시오. (아래 식을 완성할 것)

		
전자저울로 질량 측정	눈금실린더 속의 물의 부피	눈금실린더 속에 철 조각을 넣은 부피

철 조각의 밀도 = $\frac{(\quad)}{(\quad)-(\quad)} = \frac{(\quad)}{(\quad)} = (\quad)g/mL$

LIVEWORKSHEETS

4. 비커에 층층이 담겨있는 고체와 액체의 그림이다. 밀도의 크기를 비교해서, 밀도가 큰 것부터 차례대로 나열해 보자.
(Drag & Drop)

[ ] > [ ] > [ ] > [ ] > [ ] > [ ]

5. 그림을 보고, 공기, 헬륨, 이산화탄소 기체의 밀도 크기를 비교해 보자.

[ ] > [ ] > [ ]

6. 그림을 보고, 공기, LPG 가스, LNG 가스의 밀도 크기를 비교해 보자.

<부엌에 설치하는 가스 누출 경보기의 위치>

[ ] > [ ] > [ ]

LIVEWORKSHEETS