

DENSITAT

Recorda com es pot calcular la densitat d'una matèria:

$$d = \frac{m}{V}$$

Al laboratori volem determinar la densitat d'una pedra irregular.

Observa les imatges i fixa't-hi en les mesures

Fixa't en l'exemple de la dreta:

- La **massa** la coneixem fent la lectura a la balança.

Massa = 482,63 g

- El **volum** el podem obtenir fent la diferència del nivell d'aigua:

Volum = Volum final – Volum inicial = 800 – 600 = 200 mL

- La densitat, es calcula a partir de la massa i el volum, fent la següent divisió:

$$\text{densitat} = \frac{\text{massa}}{\text{volum}} = \frac{482,63}{200} = 2,41 \text{ g/mL}$$

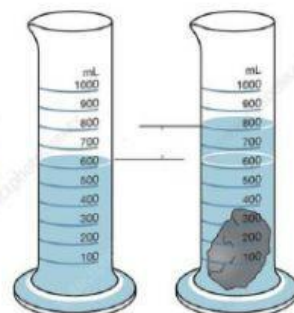
(en 1 mL de volum, hi ha 2,41 g)

Massa (g)	482,63 g
Volum (mL)	200 mL
Densitat (g/mL)	2,41 g/mL

$$\text{Density} = \frac{\text{Mass}}{\text{Volume}}$$



Volum inicial Volum final

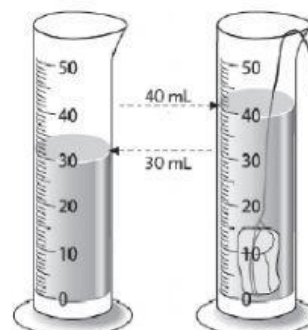


Tenint en compte l'exemple resolt anterior. Completa les taules pels següents casos:

ACTIVITAT 1. - Completa la taula i calcula la densitat de la pedra.



Massa (g)	
Volum (mL)	
Densitat (g/mL)	

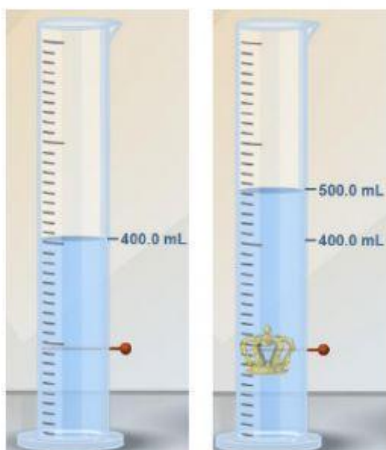


ACTIVITAT 2. - Completa la taula i calcula la densitat del cargol:



Massa (g)	
Volum (mL)	
Densitat (g/mL)	

ACTIVITAT 3. - Completa la taula i calcula la densitat de la corona:



Massa (g)	
Volum (mL)	
Densitat (g/mL)	