

DENSITAT DE L'AIGUA DE L'AIXETA

Joana Pedrosa i Nora Fernández 2nC

OBJECTIUS

- Comprendre el concepte de densitat.
- Establir un procediment per a determinar densitat de l'aigua de l'aixeta.
- Expressar la densitat en diferents unitats.



MATERIAL

- Provetta de 100mL
- Vas de precipitats
- Balança electrònica
- Aigua de l'aixeta



PROCEDIMENT

- Omplim una proveta fins a un determinat número amb aigua i apuntem el volum.
- Posar un vas de precipitats buit a una balança i posar-hi l'aigua de la proveta.
- Calcular la densitat.



RESULTATS

Aquests són els resultats que a nosaltres ens han donat:

VOLUM: 90 mL

MASSA: 88,68 g

Seguidament vam calcular la densitat:

$$88,68 : 90 = 0,985 \text{ g/cm}^3$$



ANÀLISI

Hem vist que la densitat de l'aigua que hi vam posar era de 0,985 g / mL.

Vam entendre quin era el significat de densitat i ho vam expressar amb unitats.



CÀLCULS I QÜESTIONS

- Calcula la densitat de l'aigua de l'aixeta expressant el resultat en g /cm³.

$$0,985 \text{ g /cm}^3$$

- Expressa la densitat en Kg /m³.

$$0,985 \text{ g} \cdot \frac{1 \text{ kg}}{1000 \text{ g}} \cdot \frac{10^6 \text{ cm}^3}{1 \text{ m}^3} = 985000 \text{ Kg /m}^3$$

- Depèn el valor de la densitat de la quantitat d'aigua que has sigafat per a fer la pràctica? Explica per què.

No, perquè la densitat és una propietat intensiva.

- Si dissols una mica de sal a l'aigua de l'aixeta, la mescla resultant, tindrà la mateixa densitat que l'aigua sola? Explica-ho

No tindrà la mateixa densitat perquè el volum i la massa ja canviarien i el resultat no seria el mateix



CONCLUSIONS

Vam aconseguir el que volíem i la pràctica ens va sortir molt bé.

No vam tenir cap dificultat en el procediment.

Per nosaltres va ser una pràctica molt divertida, ja que vam fer servir una balança i en cap de les pràctiques anteriors no n'havíem fet servir.