

Identificació de Substàncies

Material:



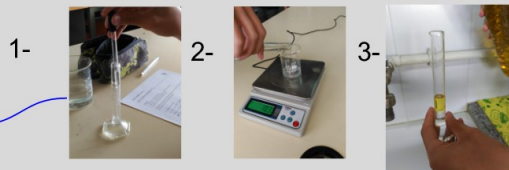
Objectius:

- Determinar la densitat
- Identificar 3 substàncies desconegudes a partir de la seva densitat
- Comparar les densitats de diferents líquids



Resultats	Massa (g)	Volum (cm ³)	Densitat
Líquid A	10,8g	10 cm ³	1,08g/cm ³
Líquid B	9,5g	10 cm ³	0,95g/cm ³
Líquid C	7,7g	10 cm ³	0,77g/cm ³

Procediment:



Qüestions:

- 1- Mesurem la densitat en g/cm³ perquè la balança mesura en grams i la proveta en mL = cm³
- 2- Hem pogut identificar aquestes substàncies perquè cada substància té la seva densitat i la densitat no varia segons la quantitat.
- 3- Hem classificat la densitat segons els tipus de propietats de la matèria en: Quantitativa, intensiva i característica.
- 4- Hem ordenat els tres líquids per ordre creixent i ens ha sortit que: l'alcohol (0,77g/cm³) - Aigua (0,95g/cm³) - Aigua amb sal (1,08g/cm³)
- 5- Hem sabut identificar els tres líquids hi amb la taula hem comprovat que: l'alcohol (0,77g/cm³) - Aigua (0,95g/cm³) - Aigua amb sal (1,08g/cm³)

Substància	Alcohol	Oli de girasol	Aigua	Aigua amb sal	Glicerina	Mel
Densitat(g/cm ³)	0,79	0,92	1,00	1,15	1,26	1,40

- 6- Hem trobat que l'alcohol és menys dens que l'oli i hem observat que com que l'alcohol és menys dens que l'oli quedava a sota.
- 7- També hem observat que la mel és més densa que l'aigua i quedaria a sobre.

Conclusions:

- S'han aconseguit els objectius esperats.
- No hem tingut dificultats per fer aquesta pràctica.
- Ens ha agradat molt fer aquesta pràctica

Anàlisi

Al principi no sabíem com fer el pòster però al final el vam poder fer.