

Mescles, solucions i dissolucions

Mescles heterogènies

Estan formades per components que es poden distingir a ull nu, com la sorra de la platja o el granit.

Si la mescla heterogènia és formada per un líquid i un sòlid (com llet amb cacau) s'anomena suspensió.

Separació de mescles heterogènies .

- Per filtració
- Per decantació
- Per filtració i evaporació
- Per imantació

Mescles homogènies o solucions

Estan formades per components que no es poden distingir a ull nu, com l'aigua de mar, la pasta de dents,...

Aliatge: mescla homogènia de dos o més metalls.

Solució: el dissolvent és el component més abundant i el solut és el menys abundant i està repartit en el dissolvent.

Solució diluïda: quantitat de solut petita.

Solució concentrada: quantitat de solut gran.

Solució saturada: hi ha molta quantitat de solut, aquest no es pot dissoldre i es diposita al fons del recipient (no admet més solut).

Separació de mescles homogènies o solucions.

- Per evaporació
- Per destil·lació

La densitat

La densitat d'un cos és la quantitat de matèria que hi ha en una unitat de volum. Per calcular la densitat hem de dividir la massa pel volum. Si la massa està mesurada en grams (g) i el volum en centímetres cúbics (cm³), la densitat estarà expressada en g/cm³.

La densitat és una propietat característica de cada material. Això significa que no depèn de la quantitat ni de la forma d'aquesta substància, sinó simplement del tipus. Si en coneixem la densitat podem identificar el tipus de material amb què està fet l'objecte que volem analitzar.

A continuació teniu una llista de la densitat de diferents materials.

Material	Densitat (g/cm ³)
Oli d'oliva	0,92
Aigua	1
Vidre	2,4
Alumini	2,7

Ferro	7,9
Llautó	8,5
Plata o argent	10,5
Plom	11,3
Mercuri	13,6
Or	19,32