	Mètode de separació	Exemple de mescla que pot separar	En què es basa?	Com funciona?
Mescles homogènies	Destil·lació	Vi (alcohol + aigua)	Diferents punts d'ebullició de dos líquids	Per exemple, l'alcohol bull a 80 °C i l'aigua a 100 °C, per tant, quan la temperatura arriba a 80 °C l'alcohol s'evapora, passa pel tub de refrigeració on es condensa i es pot recollir a un altre recipient.
	Cromatografia	Tinta retolador	Diferent afinitat per un dissolvent	Es posa la mostra a un paper de filtre i es posa el paper en contacte amb un dissolvent (aigua o alcohol). Les substàncies que es dissolguin millor al dissolvent es desplaçaran més que les que es dissolen un poc pitjor.
	Cristal·lització	Aigua + sal	Evaporació d'un líquid	Serveix per separar un sòlid dissolt a un líquid. Es deixa evaporar el líquid i el sòlid queda cristal·litzat.
Mescles heterogènies	Decantació	Aigua + oli	Diferent densitat de 2 líquids immiscibles	Es posa la mescla a un embut de decantació i primer es recull el líquid de major densitat i després el de menor densitat.
	Filtració	Aigua + arena	No dissolució d'un sòlid en un líquid	Serveix per separar mescles de sòlid-líquid quan el sòlid no es dissol. Es fa passar la mescla per un embut amb un paper de filtre. El sòlid queda al paper i el líquid el recollim a un altre recipient.
	Centrifugació	Sang (cèl·lules + plasma)	Diferència de mida de partícules	Una mescla heterogènia de tipus col·loide, com la sang, conté partícules de diferent pes. Quan es centrifuga les que pesen més quedaran al fons.
	Separació magnètica	Llimadures de ferro + arena	Propietats magnètiques	Quan a una mescla hi ha una substància ferromagnètica, aquesta es pot separar de la resta amb ajuda d'un imant.