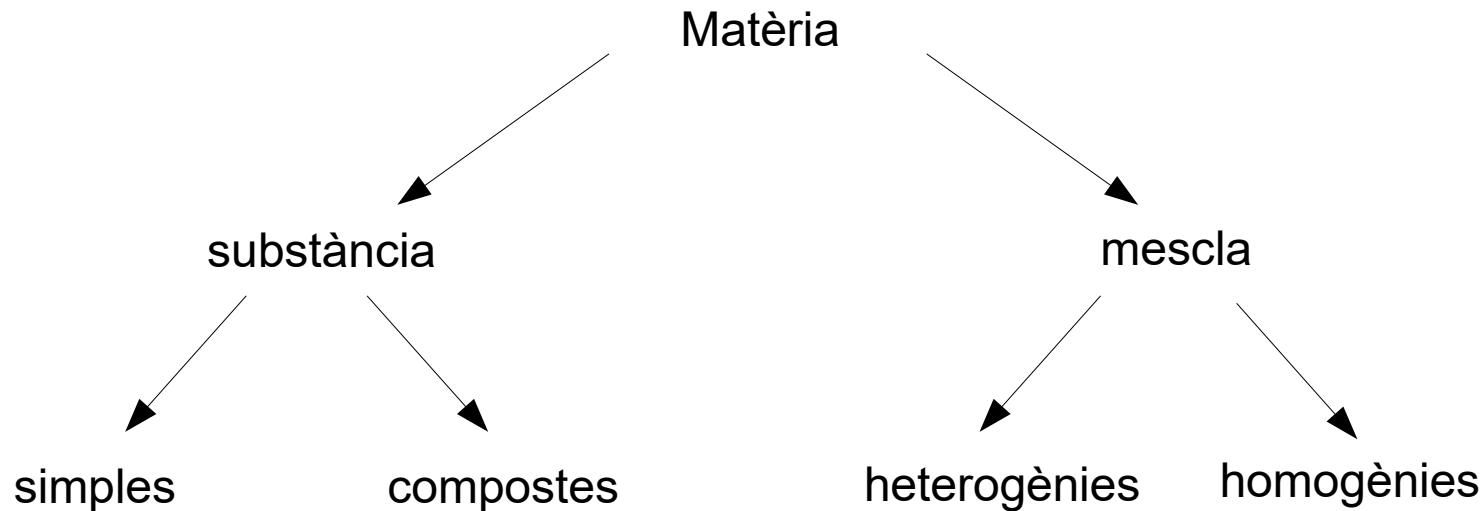


Diferència entre substància i mescla



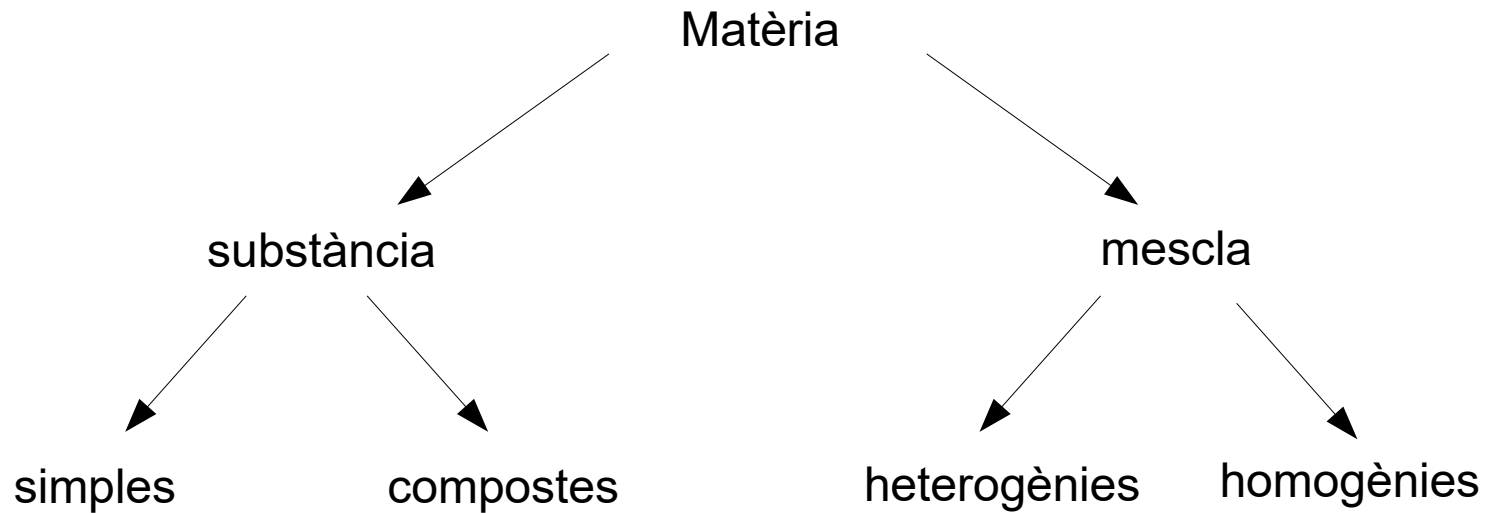
substància té propietats físiques i químiques característiques

el valor de la densitat de l'aigua (H_2O) a una temperatura donada sempre és la mateixa

mescla no té propietats físiques i químiques característiques

el valor de la densitat de l'aigua del mar a una temperatura donada depèn de la quantitat de sal que tinga

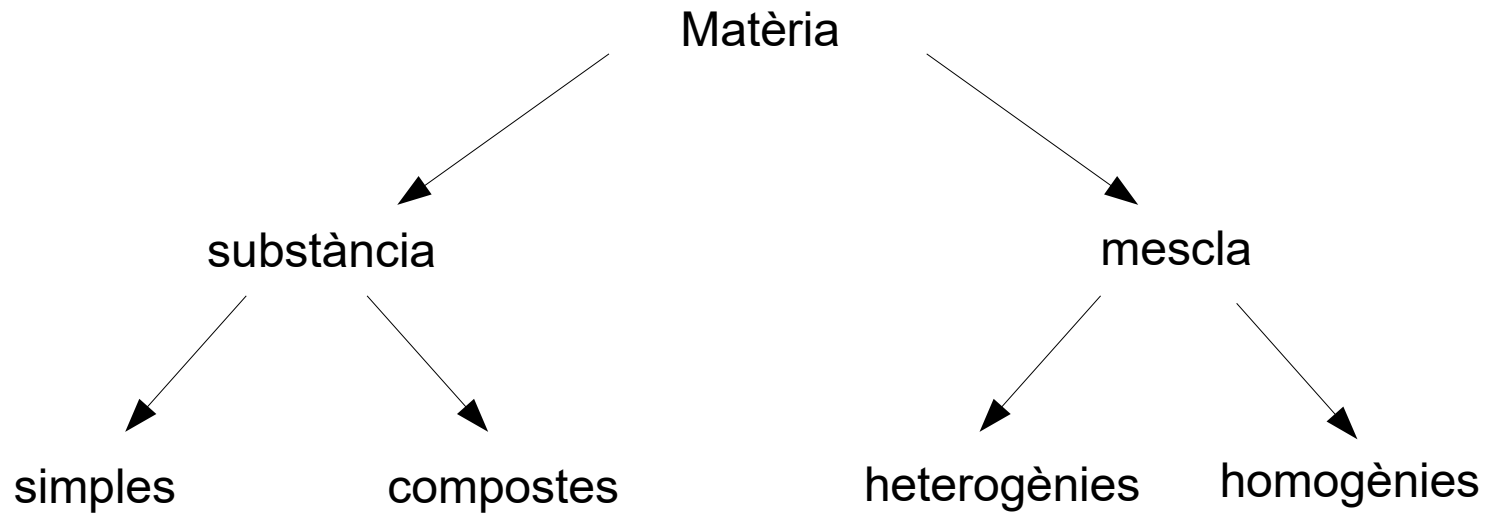
Diferència entre substància i mescla



mescla està formada per substàncies i cada una d'elles conserva les seues propietats: una mescla es pot **separar** fàcilment emprant les diferents propietats de les substàncies que la formen

poden **separar** l'aigua de l'aigua de mar per evaporació

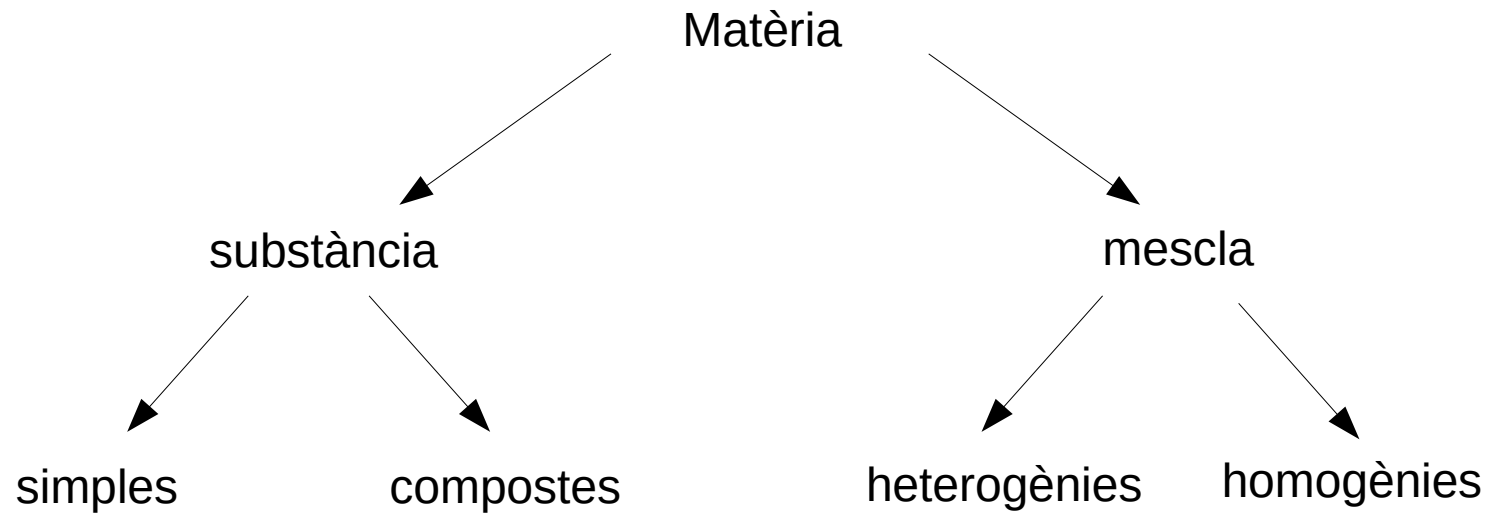
Diferència entre substància simple i composta



un compost es pot **descompondre** en diferents substàncies simples

poden **descompondre** l'aigua (H_2O) en hidrogen i oxigen per electròlisi

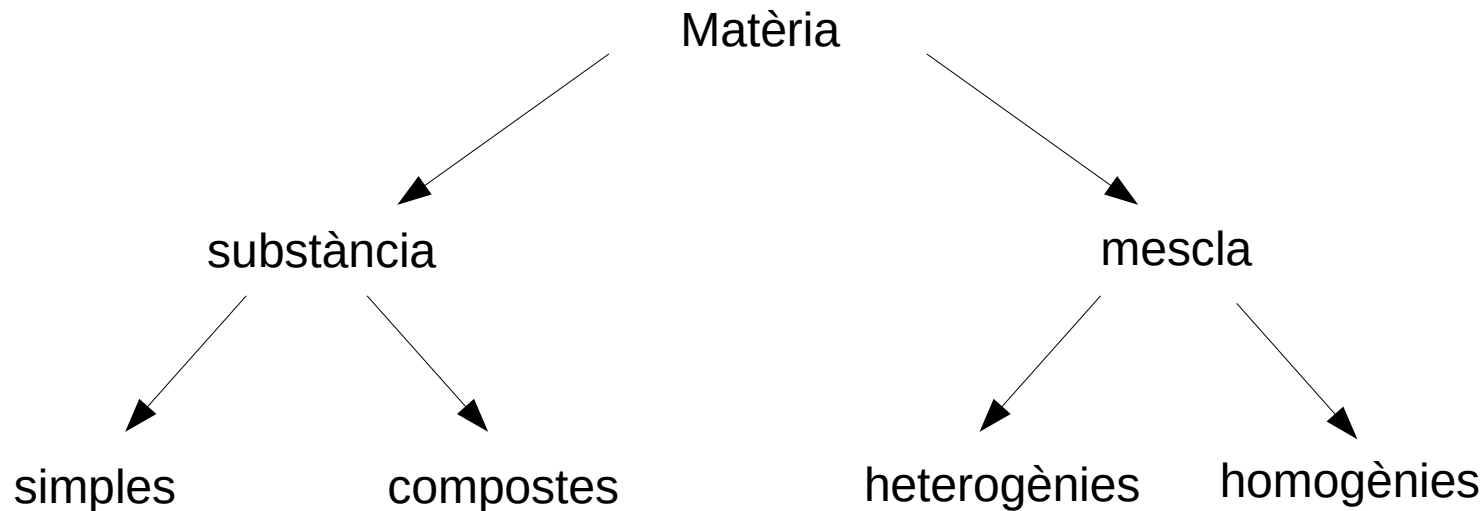
Diferència entre mescla homogènia i heterogènia



mescla homogènia té propietats uniformes de manera que no es poden distingir parts diferents

les dissolucions són mescles homogènies

Diferència entre mescla homogènia i compost

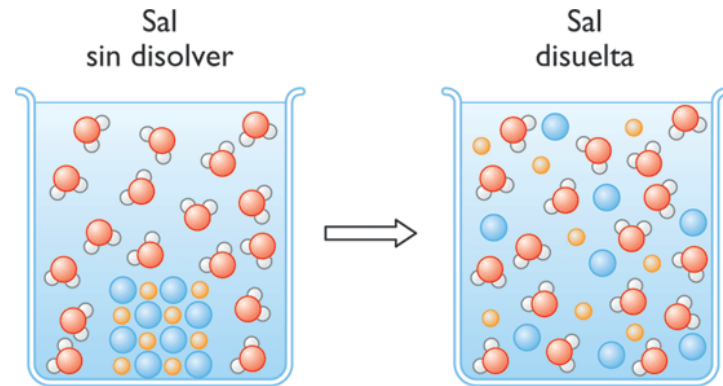
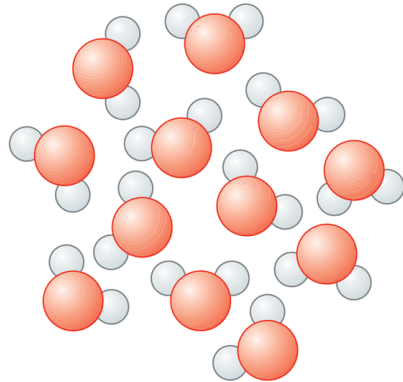
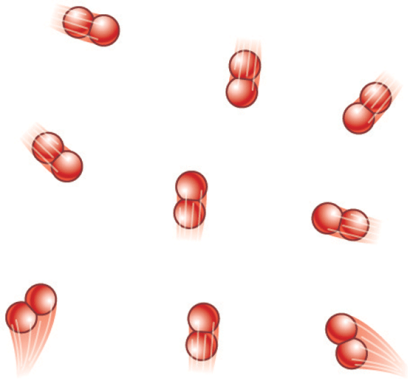
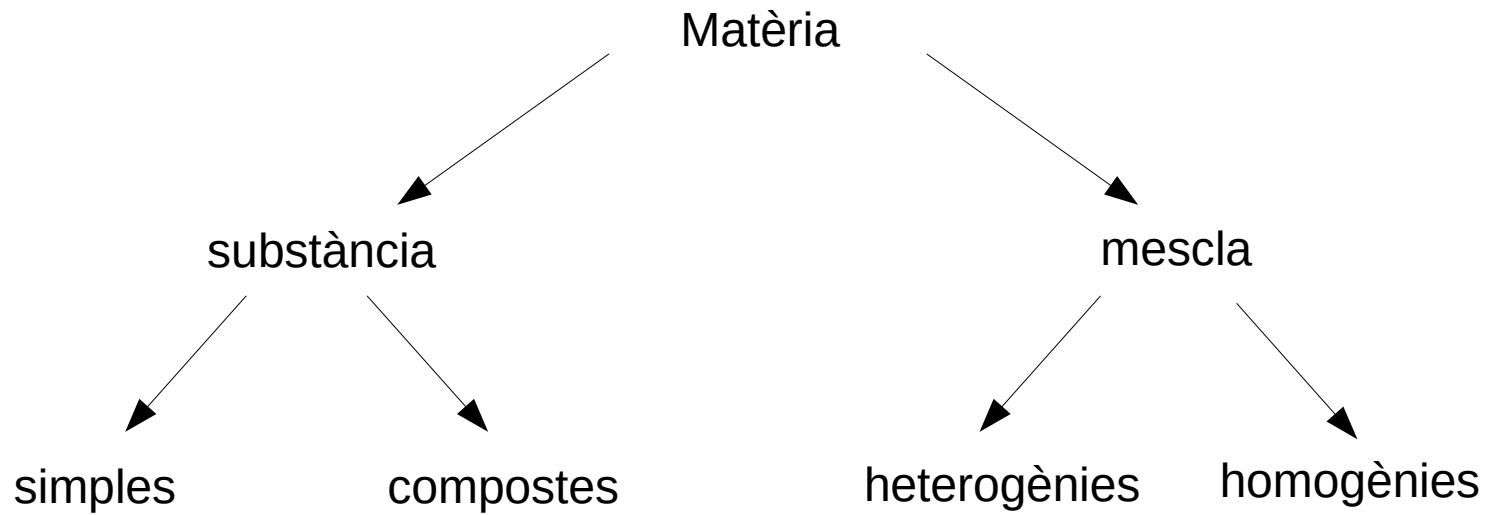


mescla homogènia es pot **separar** en substàncies diferents en tant que el compost es **descompon** en substàncies simples

Quan dues substàncies es mesclen no apareix cap nova substància en tant que el compost és una substància diferent de les substàncies simples en que pot descompondre's

La **descomposició** d'un compost en el seus elements és un **procés químic** en tant que la **separació** d'una mescla és un **procés físic**

Substància simple, compost i mescla



Substància simple, compost i mescla

Matèria

substància

molècules iguals...

mescla

molècules diferents...

simples

... i àtoms iguals

compostes

... i àtoms diferents

heterogènies

homogènies

... uniformement distribuïdes

