

SABER MÉS

Identificació d'una mescla

Si tinguérem dos gots d'aigua idèntics i en un dels gots afegírem sal, a primera vista seria molt difícil distingir quin dels gots conté la mescla i quin conté només aigua.

Si deixem que l'aigua de cada got s'evapore, en el got que contenia la mescla quedaran restes de sal. Això passa perquè la sal no s'evapora juntament amb l'aigua i es queda depositada en el got.



Canvis amb transformació de substàncies

Els canvis en què una substància es transforma en una altra de diferent s'anomenen **transformacions químiques** o **reaccions químiques**. N'és un exemple la **combustió**.

Quan s'encén un tros de llenya, aquest es transforma en unes poques cendres i en diòxid de carboni, un gas que passa a l'aire. En aquest cas, la substància, la fusta, s'ha transformat en altres substàncies totalment diferents: el diòxid de carboni i la cendra. **2**

La matèria pot experimentar dos tipus de canvis: aquells en què les substàncies no es transformen i aquells en què té lloc una reacció química que transforma les substàncies en unes altres de diferents.



2 Quan es crema qualsevol substància té lloc una reacció de combustió.