



Kémiai egyesülés és bomlás Chemické zlučovanie a rozklad



TK: 64.-67. oldal

Füzetbe leírni:



Kémiai egyesülés: azokat a kémiai reakciókat, amely során kettő vagy több kiindulási anyagból egy termék keletkezik, kémiai egyesülésnek nevezzük.

pl:

egyesülés a mindennapokban:

liszt + tojás + só + tej + cukor \longrightarrow palacsinta
5 kiindulási anyag **1 termék**

só + víz \longrightarrow sósvíz
2 kiindulási anyag **1 termék**

vas + víz + oxigén + só \longrightarrow rozsda
4 kiindulási anyag **1 termék**

magnézium égése is kémiai egyesülés:

magnézium + oxigén \longrightarrow magnézium-oxid
2 kiindulási anyag **1 termék**

savaseső keletkezése:

kén-oxid + víz \longrightarrow savaseső
2 kiindulási anyag **1 termék**

Kémiai bomlás: azokat a kémiai reakciókat, amelyek során eg kiindulási anyagból kettő vagy több termék keletkezik, kémiai bomlásnak nevezzük.

pl. kékkő melegítése:

kékkő \longrightarrow réz-szulfát + víz
1 kiindulásui anyag **2 termék**

cukrosvíz kikristályosodása:

cukrosvíz \longrightarrow cukor + víz
1 kiindulási anyag **2 termék**



