

Keddi tananyag:



Kémiai egyesülés
Chemické zlučovanie

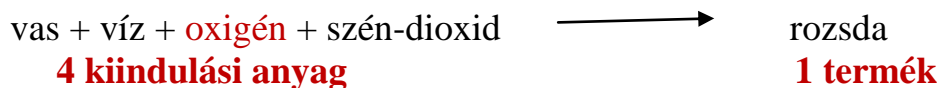
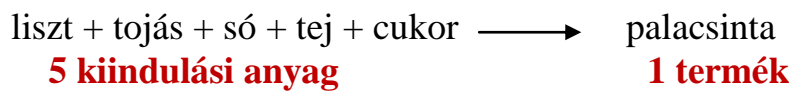


Füzetbe:

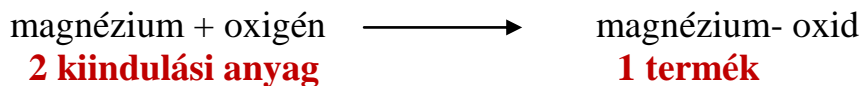
Kémiai egyesülés: azokat a kémiai reakciókat, amely során kettő vagy több kiindulási anyagból egy termék keletkezik, kémiai egyesülésnek nevezzük.

pl:

egyesülés a mindennapokban:



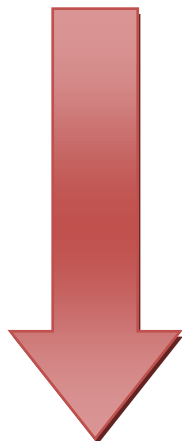
magnézium égése is kémiai egyesülés:



savaseső keletkezése:



Lapozz lefele!!!



Csütörtöki tananyag:



Kémiai bomlás Chemický rozklad



Füzetbe:

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 kiindulásai anyag

2 termék

cukrosvíz kikristályosodása:

cukrosvíz \longrightarrow cukor + víz

1 kiindulási anyag

2 termék

mésző bomlása:

mésző \longrightarrow égetett mész + szén-dioxid

1 kiindulási anyag

2 termék

vasgyártás: a vasércet magas hőmérsékleten megolvasszák

vasérc \longrightarrow vas + szén-dioxid + egyéb anyag

1 kiindulási anyag

több termék

szódabikarbóna bomlása: sütés során szódabikarbónát teszünk a tésztához, amely bomlik és a keletkezett anyagtól megnövekszik a tészta (felpuffad)

szódabikarbóna \longrightarrow nátrium-karbonát + szén-dioxid

1 kiindulási anyag

2 termék

A kémiai reakciók során érvényes a tömegmegmaradás törvénye.

Tömegmegmaradás törvénye: Zárt edényben a kiindulási anyagok tömege megegyezik a termékek tömegével. Lomonosov és Lavoisier alkották meg a törvényt. Az anyag nem vész el, csak átalakul.