

Reakciótípusok - középszint

A reakcióban részt vevő anyagok száma szerint beszélhetünk egyesülésről vagy bomlásról .	megjegyzés: egy reakció nem feltétlenül sorolható be egyik vagy másik kategóriába
Egyesülésnek nevezzük azt a kémiai reakciót, amelynek során két vagy több anyag egy anyaggá alakul .	
Bomlásnak nevezzük azt a kémiai reakciót, amelynek során egy anyag két vagy több anyaggá alakul .	
Részecskeátmenet szerint megkülönböztetünk elektronátmenettel járó redoxireakciókat, és proton -vagy más néven hidrogénion-átmenettel járó sav-bázis reakciókat .	
Energiaváltozás alapján megkülönböztetünk exoterm (hőtermelő) és endoterm (hőelnyelő) folyamatokat .	
Sebesség alapján vannak pillanatszerű, mérhető idő alatt végbemenő és végtelen lassú kémiai reakciók.	
A csapadékképződéssel járó reakciók során bizonyos ionok vizes oldatban egymással rosszul oldódó vegyületté kapcsolódnak össze.	
Kémiai oldódásról akkor beszélhetünk, ha valamely anyag kémiai reakció következtében kerül oldatba.	
A gázfejlődéssel járó reakciók során vagy illékony anyag az egyik termék, vagy olyan instabil vegyület keletkezik, amelynek bomlási terméke gázhalmazállapotú.	megjegyzés: az illékony jelentése, hogy az adott anyag könnyen gázhalmazállapotúvá válik
A gázfejlődési reakciók egyirányúak .	megjegyzés: a reakciótérből elillanó gázok szinte lehetetlenné teszik, hogy a termékek visszaalakuljanak
A tömegmegmaradás törvénye szerint egy kémiai reakcióban a kiindulási anyagok össztömege megegyezik a termékek össztömegével .	