

## Kémiai reakciók sebessége



Füzetbe: *Folytasd a füzetbe a tananyagot!!*



### *3. Szilárd kiindulási anyag felületméretének hatása a kémiai reakciók sebességére*

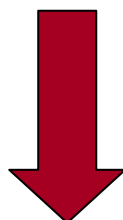
A magnézium égéséről már tanultunk. Kísérletet is végeztünk, amikor magnézium port égettünk. Megfigyeltük, hogy a magnézium az égés során fehér porrá alakult át és vakító lánggal égett (szikrázott is). Ha ugyanezt a kísérletet végeztük volna el magnézium szalaggal, akkor nem sikerült volna meggyújtani.

Vajon miért? A reakcióban először az anyag felületén lévő részecskék vesznek részt. Minél finomabb szemcsézettségű a szilárd kiindulási anyag, annál nagyobb a felülete. A felületen több részecske van, gyakrabban találkoznak, a reakció gyorsabban megy végbe.

*A reakció sebessége annál nagyobb, minél nagyobb a szilárd kiindulási anyag felülete.*



*A következő kísérletet végezzétek el!!!*





1. Vegyetek két átlátszó poharat.
2. Mindkét pohárba öntsetek 1 dl ecetet.
3. Az egyik pohárba tegyetek egy fél pezsgőtablettát, a másikba tegyetek fél összetört pezsgőtablettát (jó apróra törjétek össze).
4. Figyeljétek meg a reakció sebességét!

*A kísérletről készítsetek videót és messengeren küldjétek el nekem. KÖSZÖNÖM.*

