

## Lassú és gyors folyamatok – Pomalé a rýchle deje

A kémiai folyamatok sebességéről **megfigyelés** útján alkotunk képet:

1. milyen gyorsan keletkezik **gáznemű** vagy **szilárd termék**,
2. milyen gyorsan **fognak el a szilárd kiindulási anyagok** vagy **változik a színük**.

A kémia reakciók sebességét a kiindulási anyagok termékekké történő átalakulásához szükséges idővel mérjük. Ez alapján megkülönböztetünk:

1. A szerves kémiai reakciók jelentős része igen gyorsan (nagy sebességgel) játszódik le (**pillanatreakciók**). A **gyors reakciók** a másodperc tört része alatt mennek végbe. Ilyen pl. az égés, a robbanás.
2. Más folyamatokhoz hosszú időre van szükség. A **lassú reakciók** napok vagy évek alatt mennek végbe (pl. fa korhadása, az anyagcsere folyamatok, a rothadás, a föld belsejében végbemenő szénesezési folyamatok, vas rozsdásodása). Ezeket **időreakcióknak** nevezzük.