

Tiivistelmä 7. Kemiallisen reaktion nopeus

- Kemialliset reaktiot tapahtuvat vain, jos aineet pääsevät kosketuksiin toistensa kanssa.
- Eri aineilla on erilainen kemiallinen luonne ja siksi ne reagoivat erilaisilla nopeuksilla.
- Kemiallista reaktiota voidaan nopeuttaa kohottamalla lämpötilaa, lisäämällä aineiden väkevyyksiä ja hienontamalla kiinteitä aineita.
- Katalyytti on aine, joka nopeuttaa kemiallista reaktiota ja inhibiitti aine, joka hidastaa sitä.

