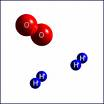
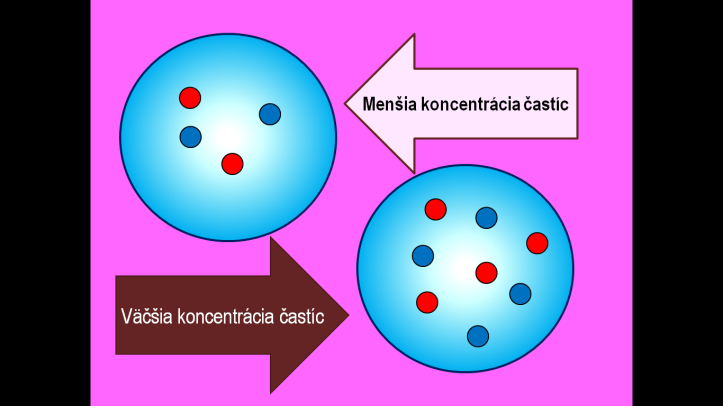
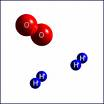
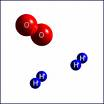
**Faktory ovplyvňujúce rýchlosť chemických reakcii**

Na rýchlosť chemických reakcii vplýva: množstvo reagujúcich častíc ( koncentrácia častíc )

- rýchlosť reakcie je tým väčšia, čím je v určitom objeme viac reagujúcich častíc, pretože dochádza za určitý čas k väčšiemu počtu zrážok







Využitie :

Vháňanie kyslíka do horáku pri zváraní – zvýšenie teploty plameňa

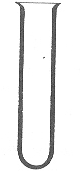
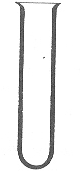
Vstrekovanie paliva do motora auta – účinnejšie spaľovanie

Hasenie požiaru – zamedzenie prístupu kyslíka

Uzatvorenie prívodu kyslíka v kachliach – pomalšie horenia

Vákuové balenie potravín – zamedzenie prístupu kyslíka

10 % kyselina 35 % kyselina



Množstvo

reakcia prebieha pomalšie zinku reakcia prebieha rýchlejšie

je rovnaké

zinok zinok

V skúmavke je **menej častíc** kyseliny(reaktant), V skúmavke je **viacej častíc** kyseliny(reaktant),

tým je **menšie množstvo zrážok** tým je **väčšie množstvo zrážok**

a reakcia prebieha **pomalšie** . a reakcia prebieha **rýchlejšie.**

**Rýchlosť pozorujeme množstvom uvoľňujúcich sa bubliniek pri chemickej reakcii**