

Vārds .....

uzvārds .....

klase .....

datums .....

## ĶĪMISKO REAKCIJU ĀTRUMU IETEKMĒJOŠIE FAKTORI

Vēro eksperimentus un ieraksti atbildes uz jautājumiem vai papildini!

### 1. eksperiments.

Reakcijas ātruma atkarība no temperatūras.

- Kurā gadījumā reakcija norisinājās ātrāk? .....
- Ko var secināt par daļiņu kustību 1. un 2. vārglāzē? .....
- Pabeidz secinājumu! Paaugstinot temperatūru, .....

### 2. eksperiments.

Reakcijas ātruma atkarība no cietas vielas virsmas lieluma.

- Kurā vārglāzē reakcija notika visātrāk?.....
- Kāpēc vārglāzē Nr. .... reakcija notika visātrāk?.....  
.....
- Kurā vārglāzē un kāpēc reakcija notika vislēnāk? .....
- Uzraksti, ko var secināt par reakcijas ātruma atkarību no reaģējošo vielu virsmas lieluma! .....

### 3. eksperiments.

Reakcijas ātruma atkarība no vielu koncentrācijas.

- Kurā gadījumā reakcija notika visātrāk? .....
- Kurā gadījumā reakcija notika vislēnāk? .....
- Kurā mēģenē bija vislielākā sālsskābes koncentrācija? .....
- Uzraksti, ko var secināt par reakcijas ātruma atkarību no vielu koncentrācijas! .....

### 4. eksperiments.

Reakcijas ātruma atkarība no katalizatora klātienas.

- Kurā no cilindriem reakcija notiek ātrāk? .....
- Kāda gāze izdalās, sadaloties ūdeņraža peroksīdam? Kā to var pierādīt?.....  
.....
- Kas ietekmē reakcijas ātrāku norisi cilindrā Nr. ... ?.....  
.....
- Uzraksti, ko var secināt par reakcijas ātruma atkarību no katalizatora klātbūtnes! .....