

Vārds

uzvārds

klase

datums

ĶĪMISKO REAKCIJU VEIDI

Darba uzdevumi

- Eksperimentāli veikt ķīmiskās reakcijas un novērot ķīmisko pārvērtību pazīmes.
- Uzrakstīt novēroto ķīmisko reakciju vienādojumus.
- Secināt par ķīmisko reakciju veidiem.

Darba piederumi, vielas

Cu stieplīte, Zn granulas, malahīts ($\text{CuOH})_2\text{CO}_3$, 0,1M HCl, BaCl_2 , Na_2SO_4 , 4 mēģenes, aizbāznis ar gāzu novadcaurulīti, laboratorijas statīvs, mēģeņu statīvs, tiģeļknaibles, karotīte vielu ņemšanai, spirta lampiņa, sērkokociņi, aizsargbrilles.

Darba gaita, iegūto datu reģistrēšana un izvērtēšana

1. reakcija

Darba gaita	Vara stieplīti karsē spirta lampiņas liesmā līdz sarkankvēlei un tad gaisā (t. i., skābekļa klātbūtnē) lēnām atdzesē.
Novērojumi (reakcijas pazīme)	
Reakcijas vienādojums	
Secinājums (reakcijas veids)	

2. reakcija

Darba gaita	Mēģenē ievieto cinka granulu un ielej 2 ml HCl.
Novērojumi (reakcijas pazīme)	
Reakcijas vienādojums	
Secinājums (reakcijas veids)	

3. reakcija

Darba gaita	Mēģenē ielej 1 ml Na_2SO_4 šķīdumu un 1 ml BaCl_2 šķīdumu.
Novērojumi (reakcijas pazīme)	
Reakcijas vienādojums	
Secinājums (reakcijas veids)	

4. reakcija

Darba gaita	Mēģenē ieber pus karotīti malahīta ($\text{CuOH})_2\text{CO}_3$ un noslēdz ar aizbāzni, kurā iestiprināta gāzu novadcaurulīte. Mēģeni nostiprina laboratorijas statīvā, bet novadcaurulīti ievieto otrā mēģenē, kurā ielej 2 ml ūdens. Malahītu karsē.
Novērojumi (reakcijas pazīme)	
Reakcijas vienādojums	
Secinājums (reakcijas veids)	

Rezultātu analīze, izvērtēšana

Aplūko uzrakstītos ķīmisko reakciju vienādojumus, vispārīgās shēmas un definē ķīmisko reakciju veidus!

Savienošanās reakcijas ir

.....

.....

Sadalīšanās reakcijas ir

.....

.....

Aizvietošanās reakcijas ir

.....

.....

Apmaiņas reakcijas ir

.....

.....