

№2 Практикалық жұмыс
Химиялық реакция жылдамдығына
әртүрлі факторлардың әсерін
зерттеу

157 бет

Мақсаты:

- Химиялық реакция жылдамдығына түрлі факторлардың әсерін зерделеу

1- тәжірибе Әрекеттесуші заттар табиғатының әсері

р/с	Реагенттер	Реакция теңдеуі	Қорытынды
1.	Тұз қышқылы + Mg =		
2.	Тұз қышқылы + Fe =		

2- тәжірибе Әрекеттесуші заттар концентрациясының әсері

р/с	Реагенттер	Реакция теңдеуі	Қорытынды
1.	1мл 5%- дық тұз қышқылы + Mg		
2.	1 мл 10% -дық тұз қышқылы + Mg		

3- тәжірибе Реагенттер бетінің әсері

р/с	реагенттер	Реакция теңдеуі	Қорытынды
1.	2мл тұз қышқылы + темір түйірі		
2.	2 мл тұз қышқылы + темір ұнтағы		

4- тәжірибе Температураның әсері

р/с	Регенттер	Реакция теңдеуі	Қорытынды
1	2 мл күкірт қышқылы + Al		
2	2 мл күкірт қышқылы + Al \xrightarrow{t}		

4- тәжірибе Өршіткінің әсері

р/ с	Реагенттер	Реакция теңдеуі	Қорытынды
1	1мл сутек пероксиді + шала жанған шыра		
2	1 мл сутек пероксиді +MnO ₂ + шала жанған шыра		

Жалпы қорытынды