

**Исследование влияния температуры на скорость химических реакций**  
**Лабораторная работа № 1**  
 от 10.10.2024 г.

Исполнитель: Павел Александрович Иванов  
 Дата: 10.10.2024

№	Название реакции	Условия проведения	Концентрация реагентов	Время (сек)												Итого	Температура		
				1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12				
1	Химическая реакция: $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$	Средняя температура	$2H_2O_2$ (0.1M), $KMnO_4$ (0.01M)	100	120	140	160	180	200	220	240	260	280	300	320	340	360	380	400
2	Химическая реакция: $Na_2S_2O_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + S + SO_2 + H_2O$	Средняя температура	$Na_2S_2O_3$ (0.1M), $HCl$ (0.1M)	120	140	160	180	200	220	240	260	280	300	320	340	360	380	400	420
3	Химическая реакция: $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$	Средняя температура	$CaCO_3$ (0.1M), $HCl$ (0.1M)	150	170	190	210	230	250	270	290	310	330	350	370	390	410	430	450
4	Химическая реакция: $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$	Средняя температура	$Zn$ (0.1M), $HCl$ (0.1M)	180	200	220	240	260	280	300	320	340	360	380	400	420	440	460	480