

Номер варианта _____

Шифр участника _____

10 класс

1. Результаты качественного анализа:

Номер колбы	Формула вещества
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Кратко опишите ход анализа. Укажите, какими признаками Вы пользовались для анализа. Приведите уравнения всех реакций, использованных в анализе.

2. Результаты количественного анализа:

Запишите уравнения реакций, протекающих при количественном анализе:

Результаты титрования		Поле для расчетов
№	V(раствора тиосульфата натрия), см ³	Объем титранта, принятый для расчетов: _____
1.		
2.		
3.		

Поле для расчетов концентрации соляной кислоты в выданном растворе

Концентрация соляной кислоты в выданном растворе _____ моль/л