

Номер варианта \_\_\_\_\_

Шифр участника \_\_\_\_\_

**9 класс**

1. Результаты титрования:

Результаты титрования		Поле для расчетов
№	V(раствора HCl), см <sup>3</sup>	
1.		
2.		
3.		
4.		

Объем титранта, принятый для расчетов: \_\_\_\_\_

2. Приведите сокращенные ионные уравнения реакций, использованных в анализе:

3. Поясните, почему нагревание необходимо было вести до прекращения посинения индикаторной бумаги:

4. Почему нельзя было провести прямое титрование соли аммония раствором щелочи?

5. Поле для расчетов

Массовая доля ионов аммония в выданном образце \_\_\_\_\_ %