

Номер варианта \_\_\_\_\_

Шифр участника \_\_\_\_\_

9 класс

**ЛИСТ ОТВЕТОВ**

1. Запишите уравнение реакции, протекающей между карбонатом кальция и соляной кислотой, в молекулярной форме:

\_\_\_\_\_

2. Запишите уравнение реакции, протекающей при титровании, в молекулярной форме:

\_\_\_\_\_

3. Занесите результаты титрования в таблицу:

№	Масса навески мела, г	$V(\text{NaOH})$ , см <sup>3</sup> , затраченный на титрование	$m(\text{CaCO}_3)$ , г в навеске мела	$\omega(\text{CaCO}_3)$ , % в образце мела
1.				
2.				
3.				

Поле для расчетов

4. Среднее значение содержания  $\text{CaCO}_3$  в исследованном образце мела: \_\_\_\_\_%.

5. Перечислите основные факторы, которые влияют на точность определения массовой доли карбоната кальция в меле по данной методике.