

**Рекомендации к подготовке экспериментального тура
муниципального этапа Всероссийской олимпиады школьников
по химии 2016/17 уч.г.**

Задание 9 класса

Задание выдается в 3-х пронумерованных пробирках, содержащих 1/5-1/3 объема пробирки вещества, в соответствии с таблицей вариантов:

№ варианта	№ пробирки		
	1	2	3
1	CaCO_3	Na_2SO_4	Na_2CO_3
2	Na_2CO_3	CaCO_3	Na_2SO_4
3	Na_2SO_4	Na_2CO_3	CaCO_3
4	CaCO_3	Na_2CO_3	Na_2SO_4
5	Na_2SO_4	CaCO_3	Na_2CO_3
6	Na_2CO_3	Na_2SO_4	CaCO_3

Задание 9 класса

В трех пронумерованных пробирках находятся карбонаты кальция и натрия, а также сульфат натрия. Предложите способ определить соответствие между номером пробирки и веществом, которое в ней находится, используя представленные реактивы.

Опишите свои действия и наблюдения, запишите уравнения химических реакций. Результат представьте в виде таблицы:

№ пробирки	Вещество
1	
2	
3	

Реактивы: дистиллированная вода, HCl , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

Оборудование: штатив с 4-5 пробирками