

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

Задание 11 класса

Задание выдается в 6-ти пронумерованных пробирках, содержащих 10-15 мл задачи, в соответствии с таблицей вариантов:

№ варианта	№ пробирки					
	1	2	3	4	5	6
1	глицерин	NaOH	CH ₃ COOH	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄	CuSO ₄
2	CuSO ₄	глицерин	NaOH	CH ₃ COOH	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄
3	Na ₂ SO ₄	CuSO ₄	глицерин	NaOH	CH ₃ COOH	Na ₂ CO ₃
4	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄	CuSO ₄	глицерин	NaOH	CH ₃ COOH
5	CH ₃ COOH	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄	CuSO ₄	глицерин	NaOH
6	NaOH	CH ₃ COOH	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄	CuSO ₄	глицерин

Задание 11 класса

В лаборатории были обнаружены 6 банок со стертыми надписями. Достоверно известно лишь то, что они содержат растворы следующих веществ: гидроксида натрия, уксусной кислоты, сульфата натрия, глицерина, карбоната натрия и сульфата меди. Чтобы определить содержимое каждой банки инженеру Валерию потребовалось лишь несколько пробирок и индикаторная бумага.

Используя имеющееся на столе оборудование и растворы исследуемых веществ в пронумерованных пробирках, установите соответствие между номером пробирки и веществом, раствор которого в ней находится.

Опишите свои действия и наблюдаемые эффекты. Напишите уравнения всех возможных реакций. Результат представьте в виде таблицы:

№ пробирки	Вещество
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Оборудование: штатив с 4-5 пробирками, универсальная индикаторная бумага.