

ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ
МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП
2018-2019 УЧЕБНЫЙ ГОД
10 КЛАСС

Максимальное время выполнения задания: 120 мин.

Максимально возможное количество баллов: 30

Задача 1. В четырех зашифрованных пробирках находятся растворы: фторида натрия, хлорида натрия, бромида калия, иодида калия соответственно. Используя один реагент определите, в какой пробирке какая соль находится. Составьте таблицу эффектов взаимодействий. Запишите уравнения химических реакций. В еще одной зашифрованной пробирке могут находиться три из четырех указанных галогенидов. Определите их, используя имеющиеся реактивы. Запишите уравнения химических реакций, которые не указывали ранее.

Таблица эффектов взаимодействий

Реагент	Эффект взаимодействия			
	Номер пробирки			
	1	2	3	4
Расшифровка (вещество)				