

Методические указания

Подмосковная олимпиада школьников по химии

2 тур

Для проведения эксперимента необходимо

Растворы

Название	Формула	Концентрация, моль/л	Объём, мл из расчета на 1 участника
Соляная кислота	HCl	2	5 мл
Гидроксид натрия	NaOH	2	
Хлорид бария	BaCl ₂	0,25-0,5	
Нитрат серебра	AgNO ₃	0,25	

Твердые вещества

Название	Формула	Масса, г из расчета на 1 участника
Сульфат аммония	(NH ₄) ₂ SO ₄	0,5 г
Хлорид кальция, кристаллогидрат	CaCl ₂ ·6H ₂ O	
Карбонат кальция	CaCO ₃	

Оборудование, наименование	Количество, шт. (из расчета на 1 участника)
Штатив для пробирок	1
Бюксы или маленькие стаканчики	2
Пробирки	5-6
Предметное стекло	1
Глазная пипетка или пипетка Пастера	1
Стеклянная палочка	1
Воронка	1

Промывалка или стаканчик с дистиллированной водой	1
Стакан или колба для использованных растворов	1
Фильтровальная бумага	1
Универсальная или лакмусовая или фенолфталеиновая индикаторная бумага	1-2 полоски
Водяная баня	1 на 15 человек
Ножницы	2-3 шт. на 15 человек