Номер варианта Шифр участника
10 класс
1. Запишите в молекулярном виде уравнение реакции нитрата железа(III) и гидроксида калия.
Запишите в молекулярном виде уравнение реакции гидроксида железа(III) и гидро- оксалата калия, в результате которой образуется триоксалатоферрат(III) калия.
2. Рассчитайте объем воды, необходимый для приготовления 20%-ного раствора нитрата железа(III)
Необходимый для приготовления раствора объём воды равен см³.
3. Рассчитайте объем раствора КОН, необходимый для синтеза с учетом 30% избытка
Необходимый объём раствора КОН, с учетом 30% избытка, равен см³.

Справочные данные:

ρ(KOH), г/см ³	w(KOH), %	ρ(KOH), г/см ³	w(KOH), %	ρ(KOH), г/см ³	w(KOH), %
1,0904	10	1,1475	16	1,2062	22
1,0998	11	1,1572	17	1,2162	23
1,1092	12	1,1669	18	1,2263	24
1,1187	13	1,1766	19	1,2364	25
1,1283	14	1,1864	20	1,2466	26
1,1379	15	1,1963	21	1,2567	27

10 класс. Практический тур. Лист ответов

	нтеза массы оксалата калия и щавелевои кисло- н приготовления из них 10% раствора гидроокса-			
Необходимая для синтеза масса окс	алата калия равна г			
Необходимая для синтеза масса ща	велевой кислоты равна г			
Необходимый для приготовления ра	створа объём воды равен см³			
5. Укажите массу синтезированного Вами высушенного K ₃ [Fe(C ₂ O ₄) ₃]·3H ₂ O				
Масса г	Подпись сопровождающего тур			
Укажите цвет синтезированного Вами вещества				
Цвет	Подпись сопровождающего тур			
6. Можно ли было проводить высушивание синтезированного вещества в сушильном шкафу? Ответ кратко обоснуйте.				

7. Каково координационное число железа в триоксалатоферрате(III) калия? Нарисуй-

те строение комплексного иона.
Координационное число:
Структура:
8. Триоксалатоферрат(III) калия является веществом, чувствительным к действию света, и с течением времени на свету изменяет свою окраску. Предположите на какой цвет и почему изменяется окраска?