

ТЕМА: _____

СИНТЕЗ

СОЕДИНЕНИЯ: _____

Задание получено «__» _____ 20__ г.

1. Уравнение реакции:

а. Главные реакции:

б. Побочные реакции:

2. Свойства приготавливаемого вещества по литературным данным:

мол. масса _____, $T_{пл.}$ _____ °С, $T_{кип.}$ _____ °С, плотность (d_4^{20}) _____, показатель преломления (n_D^{20}) _____

3. Свойства исходных веществ, применяемых при синтезе:

Название	Формула	Молек. масса	$T_{пл.}$, °С	$T_{кип.}$, °С	Плотность	Примечан.

4. Расчет количества веществ, необходимых для синтеза:

5. Таблица количества вещества, необходимых для синтеза:

Формула	Количество веществ по руководству			Количество веществ в пересчете на заданное количество (практический расчет)				Количество веществ по уравнению реакции (теоретический расчет)		Избыток (недостаток)		Примечание
	г	мл	моль	г	мл	в пересч. на хч. г	моль	г	моль	г	%	

Реактивы:

6. Теоретический выходготавливаемого вещества считается по взятому в недостатке реактиву, участвующему в реакции _____ г

7. Главные этапы синтеза:

Подготовка к синтезу:	Проведение синтеза:	Выделение и очистка:	Посуда для синтеза:
1.	1.	1.	1.
2.	2.	2.	2.
3.	3.	3.	3.
4.	4.	4.	4.
			5.
			6.
			7.
			8.
			9.
			10.

8. Схема прибора:

9. Отметка о допуске к работе: _____
(оценка) (подпись)

10. Разрешение преподавателя на проведение синтеза: _____
(дата) (подпись)

11. Описание хода синтеза (описание операций, наблюдения, объяснения):

Отходы синтеза и пути их утилизации:

12. Характеристика полученного вещества: ИК-спектр, см^{-1} :

$T_{\text{пл.}}$ _____ $^{\circ}\text{C}$ (из растворителя), $T_{\text{кип.}}$ _____ ($^{\circ}\text{C}/\text{мм}$)

13. Выход чистого продукта: _____ г. _____ % (от теоретич. количества)

Отметка о сдаче вещества: _____
(дата)

14. Использованная литература (библиографическое описание источника в соответствии с требованиями ГОСТа):

1.

2.

3.

Подпись студента

Подпись преподавателя