5. В 1912 г. Нобелевская премия по химии была вручена В. Гриньяру за открытие магнийорганических соединений (реактивов Гриньяра), активно используемых в органическом синтезе.

Ниже представлена схема синтеза меченых углеродом ¹⁴С толуола, бензойной кислоты и бензола, в которой дважды используются реактивы Гриньяра:

- Расшифруйте структурные формулы соединений 1 – 6
- Предложите реагенты и условия, обозначенные знаками вопроса.
- 3) Предложите не менее двух сфер применения меченых изотопами соединений. Примечание: «мечеными» соединениями называются химические соединения, изотопный состав которых отличается от основного природного.

№ 5

1) Реактивы Гриньяра – соединения 1 и 4. Реакция соединения 4 с этилацетатом происходит последовательно, сначала реагирует один магнийорганический фрагмент (образуется кетон), а затем второй фрагмент реагирует по кетогруппе, замыкается цикл и образуется третичный спирт.

$$CH_{3}Br \xrightarrow{Mg} CH_{3}MgBr \xrightarrow{1)^{14}CO_{2}} OH_{3}C \xrightarrow{14^{11}C} OH_{4}C \xrightarrow{14^{11}C} O$$

Литература: M. Fields, M. A. Leaffer, S. Rothchild, J. Rohan, Syntheses of Benzene, Toluene and Benzoic Acid Labeled in the Ring with Isotopic Carbon. *J. Am. Chem. Soc.* **1952**, *74*, 5498.

- 2) Толуол образуется в результате дегидрирования метилциклогексена над платиной, палладием или элементарной серой при нагревании. Превращение толуола в бензойную кислоту осуществляют нагреванием с перманганатом калия (возможные варианты: окисление дихроматом калия, каталитическое окисление кислородом и др.). Декарбоксилирование бензойной кислоты можно провести прокаливанием со щелочью (или нагреванием с хинолином и медью).
- 3) Меченые соединения используются в химии для изучения механизмов органических реакций, в биохимии для выяснения распределения вещества или его метаболитов в клетке или ткани, в океанологии для изучения океанских течение и др. Изотоп ¹⁴С радиоактивный, поэтому его присутствие нужно детектировать радиометрически (по радиоактивности).

Рекомендации к оцениванию:

1. Правильные структурные формулы соединений **1** – **6** по 1 баллу (*если в* структурных формулах **2**, **3**, **5**, **6** не указан изотоп ¹⁴С – по 0.5 балла) 6 баллов

2.	Подходящие реагенты и условия для последних трех реакций – по 1	3 балла
	баллу	
3.	Два применения меченых соединений по 0.5 балла	1 балл
	итого:	10 баллов