Группа 21-22

Химия

1. Тема. Практическая работа № 6-7 Письменно.

**Практическая работа №6-7**

Тема: Решение задач на тему «Карбоновые кислоты»

**Цели:**

* + закрепить полученные знания о строении карбоксильных соединений, взаимном влиянии атомов в молекуле, реакционной способности, механизмах протекания химических реакций карбоновых кислот;
  + развивать представления о функциональных производных карбоновых кислот.

**Ход работы:**

**Основные задания**

1. Приведите структурные формулы соединений:

1.1. пропандиовая кислота

1.2. 2-гидроксипропановая кислота

1.3. пропионилхлорид

1.4. бутилат кальция

1.5. ангидрид пропионовой кислоты

1.6. формамид

1.7. фениловый эфир пропионовой кислоты

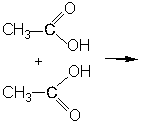
1.8. n-хлорбензойная кислота

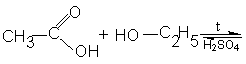
1. Допишите уравнения реакций:

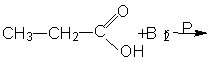
https://ido.tsu.ru/schools/chem/data/res/org/pract/text/img/image133.gif

https://ido.tsu.ru/schools/chem/data/res/org/pract/text/img/image134.gif

https://ido.tsu.ru/schools/chem/data/res/org/pract/text/img/image135.gif







https://ido.tsu.ru/schools/chem/data/res/org/pract/text/img/image139.gif

https://ido.tsu.ru/schools/chem/data/res/org/pract/text/img/image140.gif

1. Какие вещества получатся при гидролизе следующих соединений:

|  |  |
| --- | --- |
| 3.1. этилформиат | 3.4. уксусный ангидрид |
| 3.2. изоамилацетат | 3.5. фтористый формил |
| 3.3. пропионитрил | 3.6. бутириламид |

1. Какие свойства отличают муравьиную кислоту от других карбоновых кислот? Приведите уравнения реакций.
2. Определите массу эфира, образовавшегося при взаимодействии 150 г 60%-го раствора уксусной кислоты с 150 мл 96%-го раствора этанола (плотность 0,8 г/мл). Известно, что 0,09 массовых долей эфира улетучилось при отгонке.
3. Тема. Жиры. Свойства. Строение. Применение (учебник стр.92) ответить письменно на вопросы 2, 3, 4, 5,6.
4. Тема. Мыла. Моющие средства (учебник стр. 92) ответить письменно на вопросы 9, 10, 11, 12. Решить задачу стр.100