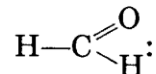


- 1 (3 балла). Общая формула карбоновых кислот:  
 А.  $R-CHO$ . В.  $R_1COR_2$ .  
 Б.  $R-COOH$ . Г.  $R_1-COO-R_2$ .

- 2 (3 балла). Название вещества, формула которого

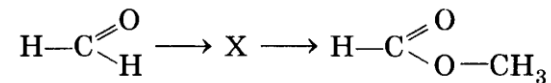


- А. Муравьиная кислота.  
 Б. Уксусная кислота.  
 В. Муравьиный альдегид.  
 Г. Ацетон.
- 3 (3 балла). Кислота, которая входит в состав жидких масел:  
 А. Уксусная. В. Муравьиная.  
 Б. Пальмитиновая. Г. Линолевая.
- 4 (3 балла). Вещества, формулы которых  $CH_3-CH_2-COOH$  и  $CH_3-CH_2-CHO$ , являются:  
 А. Гомологами.  
 Б. Изомерами.  
 В. Веществами одного класса.  
 Г. Веществами разных классов.
- 5 (3 балла). Кислота, содержащаяся в едкой жидкости, выделяемой муравьями:  
 А. Этановая. В. Метановая.  
 Б. Бутановая. Г. Пентановая.

- 6 (3 балла). Утверждение, соответствующее характеристике муравьиной кислоты:  
 А. Получают восстановлением альдегидов.  
 Б. Не имеет запаха.  
 В. Самая сильная из карбоновых кислот.  
 Г. Входит в состав некоторых жиров.

- 7 (3 балла). Формула вещества, с которым взаимодействует уксусная кислота:  
 А.  $HCOOH$ . Б.  $CH_4$ . В.  $HCHO$ . Г.  $CH_3OH$ .

- 8 (3 балла). Веществом X в цепочке превращений



является:

- А. Метанол. В. Этановая кислота.  
 Б. Этанол. Г. Диметиловый эфир.
- 9 (3 балла). Карбоновые кислоты можно распознать с помощью:  
 А. Аммиачного раствора оксида серебра.  
 Б. Раствора хлорида железа (III).  
 В. Бромной воды.  
 Г. Лакмуса.
- 10 (3 балла). Кислота, на нейтрализацию 46 г которой расходуется 1 моль гидроксида калия:  
 А. Масляная. В. Пропионовая.  
 Б. Муравьиная. Г. Уксусная.