**Контрольная работа**

**Карбоновые кислоты. Сложные эфиры.**

**Вариант.2**

**Часть А (1 балл за верный ответ)**

***А 1. Название кислоты с формулой*СН3—СН 2— СН—СООН:**

**l**

**СН3**
а)3-метилбутановая; б)2-метилбутановая; в) 3-метилбутеновая; г) 3,3-диметилпропановая

***А 2*** ***Реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, давая реакцию «серебряного зеркала», следующая кислота***

1)   метановая 2)   этановая 3)   пальмитиновая 4)   олеиновая

***А 3. Уксусная кислота вступает в реакцию с****:*

а) серебром б) магнием в) метаном г) медью

***А4. Реакцией этерификации называется взаимодействие кис­лоты:***

а) со щелочью. б) со спиртом. в) с галогенами. г) с металлами

***А5. При гидролизе жиров в присутствии щелочей образуются:***

а) глицерин; б) жирные кислоты; в) глицерин и соли жирных кислот – мыла; г) глицерин и жирные кислоты.

***Часть В***

**В1.**(4 балла). Закончите уравнения реакций и назовите полученные продукты

 а) СН3СООН +Са→

б) НСООН + NaOH→

 в) СН3СООН + NaHСО3→

г) СН3СООН + С3Н7ОН→

**В2.**( 3 балла).Соотнесите названия и формулы кислот:

|  |  |
| --- | --- |
| *тривиальное название:* | *формула:* |
| 1. муравьиная, | А. НООС—СН2—СH2—СООН |
| 2. капроновая; | Б. СН3- СООН |
| 3. валериановая | В. СН3—СH2—СООН |
| 4. янтарная | Г. СН3—(СН2)4—СООH |
| 5. уксусная, | Д. HСООH |
| 6. пропионовая | Е. CH3—СН2—СН2—СН2—СООН |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| *1* | *2* | *3* | *4* | *5* | *6* |
|  |  |  |  |  |  |

Часть С

**С1.**(5баллов). Напишите уравнения реакций соответствующих превращению:

СН4→ С2Н2→ СН3СОН→ СН3СООН→ СН3СОО С2Н5→ СН3СООNa

**Контрольная работа**

**Карбоновые кислоты. Сложные эфиры.**

 **Вариант.1**

**Часть А (1 балл за верный ответ)**

***А1 Общая формула одноосновных карбоновых кислот***

а) CnH2nO2 б) CnH2n+1OH в) CnH2nO г) CnH2n+1 СOО CmH2m+1

***А2. Муравьиная кислота проявляет свойства:***

а) альдегидов б) кислот в) оснований г) кислот и альдегидов

***А3.Какой из металлов реагирует с уксусной кислотой с наибольшей скоростью?***

а) железо; б) олово; в) цинк; г) кальций.

***А4. Взаимодействие пропионовой кислоты с этиловым спиртом называется реакцией:***

а) гидратации; б) этерификации; в) гидрирования; г) нейтрализации.

***A5.    Обесцвечивает бромную воду следующая кислота, так как содержит двойную связь***

а)   пальмитиновая б)   олеиновая в)   стеариновая г)   уксусная

***Часть В***

**В1.**( 4 балла)Закончите уравнения, дайте название продуктам реакции:

 а) СНзСООН + К→

 б) С3Н7СООН + MgO→

 в) С2Н5СООН + NaОH→

 г) НСООН + С 2Н5ОН→

**В2.**.(3 балла) Соотнесите формулы и названия кислот:

|  |  |
| --- | --- |
| *формула:* | *систематическое название:* |
| 1. СН3—СООН | А. пропеновая, |
| 2.СН2=СН—СООН | Б. гексановая, |
| 3.НСООН. | В. метановая |
| 4.НООС—СООН | Г. этановая, |
| 5.СН3—СН2—СН2—СООН | Д. бутановая; |
| 6.СН3—(СН2) 4—СООН | Е. этандиовая, |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| *1* | *2* | *3* | *4* | *5* | *6* |
|  |  |  |  |  |  |

**Часть С**

**С1.**(5 баллов). Напишите уравнения реакций соответствующих превращению:

С 2Н5Cl→ С 2Н4→ С2Н5ОН→ СН3СОН→ СН3СООН→ СН3СОО СН3