**Тема уроку. Контрольна робота з теми "Оксигеновмісні органічні сполуки"**

Роботу виконати в зошиті, варіант відповідає вашому місцю в класі. **Відповіді надсилати в Хьюмен або на електронну пошту:**

[nftelepneva@gmail.com](mailto:nftelepneva@gmail.com)

Відповіді надіслати до 15.00 сьогодні 17.05.22.

**І варіант**

 Завдання 1-6 мають лише  ***одну правильну***відповідь. ( по 0,5 б.)

**1. Позначте формулу оцтової кислоти:**

 А.С2Н5ОН;   Б. НСООН;   В.СН3СООН;   Г. С17Н35СООН.

**2. Загальна формула насичених одноатомних спиртів:**

 А. Сп(Н2О)m;      Б. R1CООR2;     В. СН3СООН;       Г. СпН2п +1ОН.

**3. Функціональна группа карбонових кислот:**

**А. –ОН; Б- NH2; В- СООН; Г-СНО.**

**4. Жири – це органічні речовини, що належать до класу:**

 А. спиртів;   Б. естерів;   В. карбонових кислот;   Г.  вуглеводів.

**5. Оцтова кислота змінює колір лакмусу на:**

 А. фіолетовий;            Б. червоний ;

 В. малиновий;             Г. синій.

**6.  Гексанол належить до:**

 А. спиртів;   Б. карбонових кислот;   В. альдегідів;    Г. жирів.

Завдання 7 – 9 можуть мати ***дві і більше правильні відповіді***.

**7. (0,5 б.) Укажіть властивості етанолу, що спричиняють його застосування у фармацевтичній промисловості:**

а) чудовий розчинник і антисептик; б) має слабку наркотичну дію; в) добре розчиняється у воді.

**8. (0,5 б.) .Гліцерин застосовують для добування:**

а) динаміту; б) ліків; в) антифризів.

**9. (1б.) Позначте речовини, з якими може реагувати етиловий спирт:**

 А. Na;     Б. СО2;     В. СаСО3;      Г. O2.

**10.(3б.)Закінчити рівняння реакцій:**

 А. СН3СООН + Nа2СО3 → ;          В. С7Н15ОН + О2 →;

 Б. СН3 – СООН   + К  → ;              Г. С4Н9ОН +Na →

**11. (3б.)** Обчисліть об’єм водню, який виділиться при взаємодії  магнію із розчином оцтової кислоти масою 500г, масова частка кислоти в якому становить 6%.

**ІІ варіант**

 Завдання 1-6 мають лише  ***одну правильну***відповідь. ( по 0,5 б.)

**1.Позначте формулу  етилового спирту:**

 А.С2Н5ОН;   Б. НСООН;   В.СН3СООН;   Г. С17Н35СООН.

**2. Загальна формула насичених  одноосновних карбонових кислот:**

 А. Сп(Н2О)m;      Б. R1CООR2;     В. СпН2п+1СООН;       Г. СпН2п +1ОН.

**3. Функціональна группа  спиртів:**

**А. –ОН; Б- NH2; В- СООН; Г-СНО.**

**4 . Мила – це речовини, що належать до класу:**

 А. спиртів;   Б. естерів;   В. карбонових кислот;   Г.солей.

**5.  Яким реактивом можна скористатися, щоб виявити пропанову кислоту серед інших речовин:**

 А.  лакмус;   Б.спиртовий розчин йоду ;

  В Сu(ОН)2;  Г. бромна вода.

**6.  Гептанол належить до:**

 А. карбонових кислот;   Б. спиртів;   В. альдегідів;  Г. жирів.

Завдання 7 – 9 можуть мати дві і більше правильні відповіді.

**7. (0,5 б.) Укажіть властивості оцтової кислоти, що спричиняють її застосування у харчовій промисловості:**

а) добре розчиняється у воді;                    б) розчин кислий на смак;

в) змінює забарвлення індикаторів.

**8. (0,5 б.) Назвіть галузі застосування етанолу:**

а) медицина;    б) агропромисловий комплекс;  в) електротехніка.

**9. (1б.) Позначте речовини, з якими може реагувати  оцтова кислота:**

 А.  Mg;     Б. Сu;     В. Са(ОH)2;      Г.  С2Н6.

**10.(3б.)Закінчити рівняння реакцій:**

 А. С2Н5ОН + Na →;                              В. СН3СООН + Nа → ;

 Б.  СН3 – СООН + К2СО3 → ;              Г. С5Н11ОН + О2 →;

**11. (3б.)** Обчисліть об’єм водню, який виділиться  внаслідок взаємодії    алюмінію з розчином оцтової кислоти масою 700г з масовою часткою кислоти 10 %.