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

Повторити §29-33.

Виконати роботу до 24 травня!

 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%.