*Тестова робота «Карбонові кислоти. Оцтова кислота».*

1.Вкажіть формулу оцтової кислоти: а) С2Н4О; б) СН3СООН; в) С2Н4.

2. Міжнародна назва оцтової кислоти: а) мурашина; б) етанова; в) бутанова.

3.Назвіть функціональну групу карбонових кислот:

а) гідроксильна; б) карбонільна; в) карбоксильна.

4. Оцтова кислота: а) добре розчинна у воді; б) погано розчиняється; в) не розчиняється.

5. Оцтова кислота: а) блакитного кольору; б) безбарвна; в) білого кольору.

6. Оцтову кислоту використовують у виробництві волокон:

а) віскозних; б) ацетатних; в) капрону.

7. Оцтову кислоту використовують як: а) паливо; б) хладоагент; в) розчинник.

8. Який розчин оцтової кислоти використовують у харчовій промисловості:

а) 70 %; б) 40 %; в) 9 %.

9. В природі етанова кислота утворюється внаслідок процесу:

а) дихання; б) фотосинтезу; в) мікробіологічного синтезу.

10. Поясніть, чому оцтову кислоту використовують для консервування?

11. Чого більше в розчині оцтової кислоти – непродисоційованих молекул чи йонів? Напишіть рівняння електролітичної дисоціації СН3СООН, враховуючи, що це зворотній процес.