1.06.2020 задание для группы 26. Химия. Пахомава Н.Н.

 **Тестирование по теме**

**«Кислородсодержащие органические соединения. Карбоновые кислоты».**

А1. Функциональная группа кислот:

а) альдегидная; б) гидроксильная; в) карбонильная; г) карбоксильная.

А2. При окислении пропаналя образуется:

а) пропанол; б) пропановая кислота;

в) пропиловый эфир уксусной кислоты; г) метилэтиловый эфир.

А3. Уксусная кислота может реагировать с:

а) метанолом и серебром; б) магнием и метаном;

в) серебром и гидроксидом меди (II); г) гидроксидом меди (II) и метанолом.

А4. Водородные связи образуются между молекулами:

а) этилена; б) ацетилена; в) уксусной кислоты; г) уксусного альдегида.

А5. Гомологом уксусной кислоты является:

а) С2Н5СООН; б) С3Н7СОН; в) С4Н9ОН; г) С2Н5СI.

А6. Для одностадийного способа получения уксусной кислоты используется:

а) ацетилен; б) ацетальдегид; в) этиламин; г) бромэтан.

А7. Из предложенных карбоновых кислот наилучшей растворимостью в воде обладает:

а) этановая кислота; б) бутановая кислота; в) пропановая кислота; г) пентановая кислота.

А8. В результате реакции уксусной кислоты с пропанолом-1 образуется:

а) метилпропионат; б) этилацетат; в) пропилацетат; г) пропилформиат.

А9. Какая из перечисленных кислот является самой слабой:

а) муравьиная (метановая) кислота; б) уксусная (этановая) кислота;

в) бутановая кислота; г) пропановая кислота.

А10. Что называется этерификацией:

а) реакция гидролиза сложного эфира;

б) взаимодействие кислот со спиртами с образованием сложного эфира;

в) взаимодействие спиртов с образованием простого эфира;

г) правильного ответа нет.