**I вариант   
1. Группа – С=О носит название:   
а) гидроксильной; б) карбоксильной; в) альдегидной; г) карбонильной.**

**2. Альдегид, не имеющий углеводородного радикала:   
а) уксусный; б) масляный; в) валериановый; г) муравьиный.**

**3. Название «альдегид» означает:   
а) гидратированный алкин; б) окисленный спирт;   
в) дегидрированный спирт; г) гидратированный алкен.**

**4. Формула ацетона:   
а) СН3-О-СН3; б) СН3-О-С2Н5; в) СН3 - СО – СН3; г) СН3 – ОН.**

**5. Газообразным является альдегид:   
а) муравьиный; б) уксусный; в) пропионовый; г) валериановый.**

**6. Составу С4Н8О соответствует изомерных альдегидов:   
а) 1; б) 2; в) 3; г) 4.**

**7. Уксусный альдегид применяется для получения:   
а) бездымного пороха; б) негорючей кинопленки;   
в) лекарств; г) уксусной кислоты.**

**8. При восстановлении альдегидов образуются:   
а) фенолы; б) углеводороды; в) спирты; г) кислоты.**

**9. Реакция с аммиачным раствором оксида серебра (I) характерна для:   
а) пропанола -1; б) пропаналя;   
в) пропионовой кислоты; г) этандиола.**

**10. Для получения этаналя в промышленности используются:   
а) этанол; б) этилен; в) уксусная кислота; г) ацетилен.**

**2 вариант**

**1. Общая формула альдегидов: а) R-O-R1; б) R-O-H; в) R-COH; г) R-CHO;**

**2. Вещество, формула которого СН3СНО, называется:   
а) этанол; б) этаналь; в) этановая кислота; г) ацетон.**

**3. Формула уксусного альдегида:   
а) СН3СООН; б) СН3СНО; в) НСНО; г) С2Н5СНО;**

**4. Простейший представитель кетонов:   
а) метилэтилкетон; б) диметилкетон; в) диэтилкетон; г) дифенилкетон.**

**5. Формалин – это …   
а) 20 %- ный спиртовой раствор уксусного альдегида;   
б) 4 % - ный спиртовой раствор ацетона;   
в) 2 % -ный водный раствор валерианового альдегида;   
г) 40 % - ный водный раствор муравьиного альдегида.**

**6. Составу С5Н10О соответствует изомерных альдегидов: а) 2; б) 3; в) 4; г) 5.**

**7. При нагревании раствора формальдегида с избытком аммиачного раствора оксида серебра получается: а) муравьиная кислота;  
б) углекислый газ и вода; в) уксусная кислота; г) этиловый спирт.**

**8. Альдегиды и кетоны можно получить путем: а) гидратации алкенов;  
б) дегидратации спиртов; в) окисления спиртов; г) гидрогалогенирования алкинов.**

**9. При окислении альдегидов образуются:   
а) фенолы; б) углеводороды; в) спирты; г) кислоты.**

**10. Реактивом для определения альдегидов является:**

**а) водород; б) раствор KMnO4; в) бром; г) аммиачный р-р оксида серебра.**

**Вариант 3**

**1. Общая формула альдегидов: а) R-O-R1; б) R-O-H; в) R-COH; г) R-CHO**

**2. Среди перечисленных веществ кетоном называется:   
а) этанол; б) ацетон; в) этановая кислота; г) этаналь**

**3. Для получения метаналя с помощью реакции Кучерова используется:   
а) метан; б) этилен; в) этан; г) ацетилен.**

**4. При нагревании раствора ацетальдегида с избытком аммиачного раствора оксида серебра получается: а) муравьиная кислота;б) углекислый газ и вода; в) уксусная кислота; г) этиловый спирт.**

**5. Среди перечисленных веществ альдегидом называется:   
а) этанол; б) этаналь; в) этановая кислота; г) ацетон**

**6. Формула ацетона:   
а) СН3-О-СН3; б) СН3-О-С2Н5; в) СН3 - СО – СН3; г) СН3 – ОН.**

**7. При восстановлении альдегидов образуются:   
а) фенолы; б) углеводороды; в) спирты; г) кислоты.**

**8. Реакция серебряного зеркала характерна для:**

**а) альдегидов; б) кетонов; в) кислот; г) углеводородов.**

**9. Фенол-формальдегидная смола получается при реакции: а)полимеризации; б)окисления; в)дегидротации; г)поликонденсации.**

**10. Реактивом для определения альдегидов является:   
а) водород; б) раствор KMnO4**

**в) бром; г) свежеосажденный гидроксид меди.**

**Вариант 4**

**1. При взаимодействии альдегидов с водородом в присутствии катализатора при нагревании образуются:   
а) углеводороды; б) спирты; в) карбоновые кислоты; г) арены.**

**2.Альдегиды легко окисляются по месту связи:   
а) С – Н альдегидной группы; б) С – С углеводородного радикала;   
в) С – Н углеводородного радикала; г) С = О альдегидной группы.**

**3. Для получения метаналя в промышленности используется:   
а) метанол; б) этилен; в) этан; г) ацетилен.**

**4. Из двух моль формальдегида образуется метанол в количестве…моль , при выходе 90 %. а) 2моль; б) 1,8моль; в) 4моль; г) 3,6моль.**

5**. Для получения этаналя в промышленности используются:   
а) этанол; б) этилен; в) уксусная кислота; г) ацетилен.**

**6. Сколько стадий потребуется на получение уксусного альдегида из карбида кальция? а) 1; б) 2; в) 3; г) 4.**

**7. При длительном стоянии формальдегида образуется:   
а) углекислый газ и вода; б) полиэтилен;  
в) параформ; г) полиформальдегид.**

**8. Альдегиды и кетоны в своем составе имеют:   
а) гидроксогруппу; б) карбонильную группу;   
в) карбоксильную группу; г) альдегидную группу.**

**9. Название «альдегид» означает:   
а) гидратированный алкин; б) окисленный спирт;   
в) дегидрированный спирт; г) гидратированный алкен.**

**10. Пентанон-3 иначе называют:   
а) метилэтилкетон; б) диметилкетон; в) диэтилкетон; г) дифенилкетон.**