**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.**