**КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ.**

**4. Ацил щавелевой кислоты называется**

1. ацил

2. оксалил

3. ацетил

4. диацетил

5. малонил

**11. При последовательном действии на этилен реактивом 1.-хлором 2.-КСN 3.-избытком воды в кислой среде образуется**

1. щавелевая кислота

2. пропионовая кислота

3. малоновая кислота

4. янтарная кислота

5. уксусная кислота

**12. При последовательном действии на пропилен 1.-хлором при температуре 450о С 2.-КСN , 3.-избытком воды в кислой среде образуется**

1. 3-бутеновая кислота

2. метилянтарная кислота

3. 2-бутеновая кислота

4. этилянтарная кислота

5. малоновая кислота

**18. В ряду соединений:1.хлористый пропионил; 2.пропионовая кислота; 3.метилпропионат; 4.пропионовый ангидрид; 5.амид пропионовой кислоты наибольшей активностью в реакциях нуклеофильного замещения обладает**

1. 5

2. 2

3. 3

4. 4

5. 1

**28. Отличить щавелевую кислоту от глутаровой можно реактивом**

1. раствором карбоната натрия

2. раствором сульфата меди

3. бромной водой

4. влажной окисью серебра

5. при нагревании

**30. Отличить пропиновую кислоту от уксусной можно реактивом**

1. раствором карбоната натрия

2. раствором сульфата меди

3. бромной водой

4. влажной окисью серебра

5. при нагревании

**43. Какая из приведенных карбоновых кислот имеет наибольшую константу ионизации**

1. пропионовая

2. масляная

3. акриловая

4. винилуксусная

5. валериановая

**45. Непредельная кислота состава С6Н10О2 при окислении образует пропионовую и малоновую кислоты. Формула данной кислоты:**

 1. 3-гептеновую кислота

 2. 2-гептеновая кислота

 3. 2- гексеновая кислота

 4. гексеновая кислота

 5. пентеновая кислота

**55. Реакционным центром в реакциях нуклеофильного замещения в молекулах предельных одноосновных кислот является:**

1. неподеленные пары электронов на кислороде гидроксильной группы

2. положительно заряженный атом углерода карбоксильной группы

3. атом водорода гидроксильной группы

4. ацильный атом кислорода

5. такого центра нет

**60. Расположите соединения в порядке увеличения их реакционной способности в реакциях нуклеофильного замещения:1. (СН3СО)2О, 2.СН3СОNH2 3. СН3СОCl, 4. СН3СОOC2H5 , 5. СН3СОOH**

 1. 2,4,5,1,3

 2. 2,4,1,5,3

 3. 4,2,1,5,3

 4. 1,2,3,5,4