**Приложение**

**Тест «Моносахариды» 10 класс**

1. **вариант**

1.Укажите правильные утверждения:

а) альфа-форма и вета-форма глюкозы в растворе находятся в равновесии;

б) кристаллическая глюкоза, выделенная из водного раствора представляет альфа-форму;

в) глюкоза дает все реакции на альдегидную группу.

2.Реакакция с каким веществом может служить доказательством того, что глюкоза- пятиатомный спирт:

а)Cu(OH)2 б) аммиачный раствор Ag2O в) СН3СООН

3.Каким реактивом можно распознать одновременно глицерин, уксусный альдегид, глюкозу:

а) Н2 б) аммиачный раствор Ag2O в) Cu(OH)2

4. Глюкоза может образоваться в результате реакций:

а)гидролиза крахмала б) гидролиза клетчатки в)фотосинтеза

5. При восстановлении альдегидной группы глюкозы образуется?

а)пятиатомный спирт б)альдегидокислота в)шестиатомный спирт

6. При осторожном окислении (молочнокислом брожении) глюкоза превращается:

а) шестиатомный спирт б) глюконовую кислоту в) молочную кислоту

**Тест «Моносахариды» 10 класс**

1. **вариант**

1.Укажите функциональную группу, присутствующую в циклической форме глюкозы: а) –ОН б)-СОН в)-СООН г)-СО

2. Какая реакция доказывает наличие в молекуле глюкозы альдегидной группы: а) С6Н12 О6 + НNО3 = б) С6Н12 О6 + Ag2O = в) С6Н12 О6 + Cu(OH)2 =

3.Функциональная группа, присутствующая в молекуле глюкозы с открытой цепью атомов: а) -СОН б)-СООН в)–ОН

4.Сложный эфир образуется при взаимодействии глюкозы: а) со спиртом б) Cu(OH)2  в) с карбоновыми кислотами

5.При переходе молекулы глюкозы из открытой формы в циклическую форму: а) изменяется число –ОН групп б) исчезает альдегидная группа в) изменяется относительно молекулярная масса молекулы глюкозы

6. Области практического применения глюкозы: а)пищевая промышленность б) лечебное средство в)получения ацетатных волокон