**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)2б) 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

« Крахмал и целлюлоза»

Какие утверждения верны

1 вариант - крахмал,

1.Это моносахарид

2.Хорошо растворим в воде

3.Это дисахарид.

4.Образует коллоидный раствор в горячей воде.

5.Волокнистое вещество.

6.Это полисахарид.

7.Порошкообразное вещество.

8.Вступает в реакцию этерификации

9.Используется для получения волокон.

10.Подвергается гидролизу.

11.Применяется в кондитерском деле.

12.Используется для получения лаков, красок, искусственного шелка.

13. Дает синее окрашивание при взаимодействии и иодом.

**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)  С6Н12О6+ НNО3 =б) С6Н12О6  + Ag2O =   в) С6Н12О6+ 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

« Крахмал и целлюлоза»

Какие утверждения верны

2 вариант- целлюлоза

1.Это моносахарид

2.Хорошо растворим в воде

3.Это дисахарид.

4.Образует коллоидный раствор в горячей воде.

5.Волокнистое вещество.

6.Это полисахарид.

7.Порошкообразное вещество.

8.Вступает в реакцию этерификации

9.Используется для получения волокон.

10.Подвергается гидролизу.

11.Применяется в кондитерском деле.

12.Используется для получения лаков, красок, искусственного шелка.

13. Дает синее окрашивание при взаимодействии и иодом.