**Химия.**

Грекова Татьяна Викторовна 10-а, -б класс. **20.04 – 24.04**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| период | темы | Формат обучения | Материалы для самостоятельной работы | Час дедлайна | Средства коммуникации | Текущий контроль (отзыв, отметка) |
| 24.04.2020 | Углеводы. Глюкоза Сахароза |  Самостоятельная работа,асинхронный | <https://resh.edu.ru/subject/lesson/6150/start/150687/>(видео урок 10)§32, 331. Выписать ф-лу глюкозы, физ-е св-ва
2. Способы получения и хим-е св-ва глюкозы
3. Тест (по вариантам)
 | 27.04.2020 в 9.00 |  Отправить фотоотчет работы на почтуtatiana-grekova@mail.ruэлектронный дневник  | отметка |

**Тема: УГЛЕВОДЫ**

**Вариант 1**

1. Углеводом не является вещество, формула которого:

 а) С5Н10О; в) С12Н22О11;

 б) С6Н12О2; г) С6Н12О6.

1. К дисахаридам относится:

 а) фруктоза; в) сахароза;

 б) крахмал; г) рибоза.

1. Гидролизу не подвергается:

 а) глюкоза; в) целлюлоза;

 б) лактоза; г) крахмал.

1. Моносахаридами являются оба вещества пары:

 а) крахмал, глюкоза; в) галактоза, мальтоза;

 б) фруктоза, сахароза; г) дезоксирибоза, глюкоза.

1. Уравнение

 hv, хлорофилл

 6СО2 + 6Н2О С6Н12О6 + 6О2 + Q

описывает процесс:

 а) гидролиза; в) горения;

 б) фотосинтеза; г) гидратации.

1. Из приведенных терминов: 1) альдегидоспирт, 2) кетоноспирт, 3) пентоза, 4) гексоза, 5) моносахарид, 6) дисахарид – глюкозу характеризует:

 а) 2, 4, 6; б) 1, 4, 5; в) 1, 3, 5; г) 2, 4, 5.

1. При нагревании раствора глюкозы с гидроксидом меди (II) образуется:

 а) ярко-синий раствор;

 б) красный осадок;

 в) газ;

 г) серебряный налет на стенках пробирки.

1. Продуктом гидрирования глюкозы является:

 а) глюкозид; в) сорбит;

 б) ксилит; г) динамит.

1. В цепочке превращений

 I II

 Крахмал Глюкоза Глюконовая кислота

процессы I и II соответственно называют:

 а) окисление и гидрирование; в) гидролиз и гидрирование;

 б) гидролиз и окисление; г) брожение и гидролиз.

1. Глюкоза в отличие от сахарозы:

 а) не растворяется в воде;

 б) имеет свойства многоатомного спирта;

 в) имеет свойства альдегида;

 г) является природным углеводом.

**Вариант 2**

1. Углеводом является: вещество, формула которого:

 а) С5Н10О; в) С12Н22О11;

 б) С6Н12О2; г) С6Н12.

1. Глюкоза в природе образуется в процессе:

 а) гидролиза; в) разложения;

 б) гидратации; г) фотосинтеза.

1. При нагревании раствора глюкозы с аммиачным раствором оксида серебра образуется:

 а) ярко-синий раствор; в) красный осадок;

 б) газ; г) серебряный налет на стенках пробирки.

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции спиртового брожения глюкозы равна:

 а) 5; б) 4; в) 3; г) 2.

1. Глюкоза – это:

 а) виноградный сахар; в) ягодный сахар;

 б) фруктовый сахар; г) просто сахар.

1. Сорбит получают:

 а) окислением глюкозы;

 б) спиртовым брожением глюкозы;

 в) гидрированием глюкозы;

 г) молочно-кислым брожением глюкозы.

1. С гидроксидом меди (II) при нагревании взаимодействуют оба вещества пары:

 а) ацетльдегид и глюкоза; в) глюкоза и сахароза;

 б) сахароза и формальдегид; г) фруктоза и мальтоза.

1. В цепочке превращений

 I II

 Сахароза Глюкоза Этиловый спирт

процессы I и II соответственно называют:

 а) окисление и гидрирование;

 б) гидрация и окисление;

 в) гидролиз и брожение;

 г) гидролиз и гидрирование.

1. Некоторое вещество с гидроксидом меди (II) образует яро-синий раствор, а при дальнейшем нагревании – красный осадок. Этим веществом является:

 а) формальдегид; в) глицерин;

 б) фруктоза; г) глюкоза.

1. Фруктоза в отличие от глюкозы:

 а) растворима в воде;

 б) значительно слаще;

 в) не встречается в природе;

 г) с гидроксидом меди (II) образует ярко-синий раствор.