**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, 33   1. 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 почту  tatiana-grekova@mail.ru  электронный 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.