**Индивидуальный план для обучающихся по форме самообразование, семейное обучение**

**\_\_\_\_\_11\_ класса МБВ(с)ОУО(с) ОШ№1**

**для самостоятельной работы на 2024-2025 учебный год**

Предмет: химия

Учитель: Захарова Людмила Сергеевна

Учебник: Габриелян О.С.. : Химия 11 класс, Москва Просвещение, 2021 год.

Электронная форма учебника: himija-11-kl\_-gabrieljan-baz\_ur.pdf

Образовательная платформа:

<https://infourok.ru › biblioteka › himija>

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № п/п | Темы для самостоятельного изучения  | Промежуточный контроль | Вид проверочной работы | Сроки промежуточной аттестации  |
| 1 полугодие  | 1. Строение атома2. Химические связи.3. Полимеры.4. Дисперсные системы.5. Смеси. | 1.Письменный опрос упр.4 с.92.Презентация упр.с.19-373 Доклад. Упр.1 с.444. Презентация упр.с.495. Устный опрос | Тесты по 1 главе учебника |  |
| 2 полугодие  | 1. Понятие о химической реакции. классификация химических реакций.2. Скорость химической реакции. Химическое равновесие.3. Гидролиз.4. Окислительно-восстановительные реакции..5. Металлы.6. Неметаллы.7. Генетическая связь между классами неорганических и органических соединений. | 1. Доклад стр 52-59 упр1-5 с.592.Презентация упр.с.60-653. Презентация упр.3-6 с. 70-744. Презентация упр.с 75-795. Доклад6. Устный опрос7. Устный опрос упр 6,7.с. 109 | Тесты к 2,3 главам учебника.  |  |

**Темы курса 11 класса**

1. Строение атома.
2. Особенности строения электронных оболочек атомов элементов больших периодов. Первичный инструктаж по ТБ ИОТ № 19-03-13.
3. Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева
4. Ионная химическая связь.
5. Ковалентная химическая связь.
6. Металлическая и водородная химические связи.
7. Полимеры.
8. Газообразное состояние вещества.
9. Жидкое состояние вещества.
10. Твердое состояние вещества. Дисперсные системы.
11. Состав вещества и смесей
12. Решение расчетных задач на вычисление массовой (объемной) доли веществ.
13. Классификация химических реакций в органической и неорганической химии.
14. Скорость химических реакций.
15. Обратимость химических реакций. Химическое равновесие и способы его смещения.
16. Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена.
17. Гидролиз в органической и неорганической химии.
18. Окислительно – восстановительные реакции.
19. Электролиз.
20. Металлы.
21. Неметаллы
22. Кислоты неорганические и органические.
23. Основания неорганические и органические
24. Соли неорганических и органических кислот и оснований.
25. Генетическая связь между классами неорганических и органических соединений.
26. Строение атома и периодический закон Д. И. Менделеева. Строение вещества.

**Примерный тест.**

**Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д.И. Менделеева**

**Задание #1**

*Вопрос:*

Укажите значение относительной молекулярной массы высшего гидроксида серы.



*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #2**

*Вопрос:*

Химический элемент, расположенный в 4-ом периоде, образует летучее водородное соединение, соответствующее формуле HR:



*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) I

2) As

3) Te

4) Br

**Задание #3**

*Вопрос:*

Укажите соответствие между элементом и его валентностью в высшем оксиде:



*Укажите соответствие для всех 5 вариантов ответа:*

1) IV

2) II

3) V

4) I

5) III

\_\_ Al

\_\_ Mg

\_\_ P

\_\_ Na

\_\_ Si

**Задание #4**

*Вопрос:*

Оксид химического элемента II A группы 4-го периода:



*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) BaO

2) CaO

3) ZnO

4) Rb2O

**Задание #5**

*Вопрос:*

Сколько протонов в атоме данного химического элемента?



*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #6**

*Вопрос:*

Запишите название химического элемента 3-го периода, у которого восстановительные свойства выражены сильнее, чем у алюминия, но слабее, чем у натрия.



*Запишите ответ:*

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #7**

*Вопрос:*

Укажите верные утверждения:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) MgO обладает более выраженными основными свойствами, чем Na2O

2) массовое число у бора 11

3) в атоме мышьяка содержится 42 нейтрона

4) порядковый номер серы 32

**Задание #8**

*Вопрос:*

Неметалл, схема строения атома которого 2ē, 8ē, 6ē, образует высший оксид ЭО3. Определите массу (г) соли, которая образуется при взаимодействии этого оксида массой 160 г с избытком гидроксида натрия.



*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #9**

*Вопрос:*

Укажите значение относительной молекулярной массы водородного соединения азота.



*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #10**

*Вопрос:*

Отметьте правильные характеристики для лития:



*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) электронная формула атома 2ē, 1ē

2) имеет два электронных слоя

3) формула летучего водородного соединений LiH

4) в атоме 3 нейтрона