**Задания для 9А класса**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Предмет** | **Задание** | **Форма контроля** |
| БИОЛОГИЯ*.* | Тема: «Эволюционные преобразования живых организмов». С помощью различных источников информации записать в тетрадь не менее 5 примеров эволюционных преобразований. | Проверка учителем на уроке |
| ХИМИЯ | Смотри внизу | Выполнить в тетради, проверка заданий на уроке. |
| ГЕОМЕТРИЯ | Работа № 40312660 на сайте РЕШУ ОГЭ (вкладка Математика)  Можно перейти по ссылке  <https://math-oge.sdamgia.ru/test?id=40312660>  Доступ 07.02.2022 с 09.00 до 14.00 (ограничение времени на выполнение – 60 мин) |  |
| РУС.ЯЗЫК | Сайт Решу ОГЭ, работа номер 8548445 | Фотографию/скриншот с результатами теста присылать на почту idsmirnova94@yandex.ru |
| РУС.ЯЗЫК | Сайт Решу ОГЭ, работа номер 8548464 | Фотографию/скриншот с результатами теста присылать на почту idsmirnova94@yandex.ru |
| ФИЗИКА 14 | Видеоурок  <https://yandex.ru/video/preview/7587772101702894931>  учебник п.14  Выполнить задание в тетради (см. ниже) | Проверка задания на уроке |
| ИНФ-1гр. | Смотрим видео [Электронные таблицы | Информатика 9 класс #17 | Инфоурок - поиск Яндекса по видео (yandex.ru)](https://yandex.ru/video/preview/?text=%D0%B8%D0%BD%D1%84%D0%BE%D1%80%D0%BC%D0%B0%D1%82%D0%B8%D0%BA%D0%B0%209%20%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81%20%D1%8D%D0%BB%D0%B5%D0%BA%D1%82%D1%80%D0%BE%D0%BD%D0%BD%D1%8B%D0%B5%20%D1%82%D0%B0%D0%B1%D0%BB%D0%B8%D1%86%D1%8B&path=wizard&parent-reqid=1643797005805088-14446674933088197679-sas2-0047-sas-l7-balancer-8080-BAL-3333&wiz_type=vital&filmId=4678154693309531156)  На листочках письменно отвечаем на вопросы:   1. Что такое электронные таблицы (ЭТ)? 2. Какие электронные таблицы вы знаете? 3. Для чего нужны ЭТ? 4. Из чего состоит ЭТ? 5. Как обозначаются ячейки? | **Работы можно пристать на почту**    **tasha\_light@mail.ru** |

**Химия**

Тема: «Химические свойства металлов» (параграф 29), смотреть видеоурок по ссылке

[**my.mail.ru**›mail/stf22/video/14/471.html](https://my.mail.ru/mail/stf22/video/14/471.html)

**Выполнить задания.**

1. Чем обусловлены химические свойства металлов?
2. Какую роль играют атомы металлов в химических реакциях?
3. Какие 2 типа химических реакций характерны для металлов?
4. Составьте уравнения химических реакций с участием металлов и укажите, где восстановитель, а где – окислитель:

                Mg + O2 =                         Na + S=                                    Fe + Cl2 =

1. Какие металлы не окисляются кислородом ни при каких условиях?
2. Какие металлы реагируют с водой?
3. Составьте уравнение реакции: K + H2O =
4. Какие металлы способны вытеснять водород из кислот? Приведите примеры таких металлов.
5. Какую информацию о химической активности металлов можно получить из ряда, составленного Н.Н. Бекетовым?

10. Используя электрохимический ряд напряжений, напишите уравнения реакции:

1. Са + АlСl3→

2. ZnСl2+Сu →

3. Аl+ СuSО4 →

4. Мg+Н2SО4→

5. Аg+ НСl →

6. Са+СuSО4 →

**ФИЗИКА**





