**Технологическая карта \_9А\_\_\_ класса (эл почта класса** [litsei104.9a@yandex.ru](mailto:litsei104.9a@yandex.ru))

**Дата: 08 мая 2020**

**Классный руководитель \_\_\_Дирина Л.Р. ( эл почта** [seladi07@yandex.ru](mailto:seladi07@yandex.ru))**\_\_\_\_**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата урока | Класс | Предмет | Наименование темы урока | Виды деятельности | | Контроль | | | Консультации (указать контактную информацию) |
| Работа с учебником и тетрадью | Работа с электронными ресурсами | Форма контроля | Дата контроля | Место размещения выполненного д/з |
| 08.05 | 9а | Физическая культура | Закаливание |  |  | (УГГ)  Утренняя гигиеническая гимнастика | --- | --- | Электронная почта учителя,  WhatsApp  89887065140, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 08.05 | 9а | Литература | А.И.Солженицын. «Как жаль».  Урок чтения и  изучения  произведения | Литература 9 класс Ч.2 учеб.-хрестоматия для общеобразоват. учреждений / авт.- сост. Т.Ф. Курдюмова, С.А. Леонов, О.Б. Марьина, под. ред. Т.Ф. Курдюмовой. - 8-е изд., - м.: Дрофа, 2005  Учебник с. 206-212, прочитать рассказ, устно отвечать на вопросы с. 213, прочитать теоретическую статью с анализом рассказа (файл на почте класса lisei104.9a@yandex.ru) | Теоретическая статья с анализом рассказа Солженицына "Как жаль"  на почте класса lisei104.9a@yandex.ru, | Осмысление прочитанного рассказа Солженицына "Как жаль" | --- | --- | Электронная почта учителя,  [L104SEE@yandex.ru](mailto:L104SEE@yandex.ru)  скайп  [mw-school55@yandex.ru](mailto:mw-school55@yandex.ru)    WhatsApp 89283782622, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 08.05 | 9а | Биология | Природное сообщество -биоценоз | И.Н.Пономарева и др  « Биология .9 класс »  П.53,54 |  |  | --- | --- | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 08.05 | 9а | Английский язык | Жорес Алферов | Вербицкая М. Форвард 9 класс  С.89 изучить фразы, таблицу с клише.  Прослушать аудиозапись №3с.89. Аудиофайл к учебнику был отправлен на почту класса раннее. |  | В тексте найти ответы на вопросы о Ж.Алферове  С.89 №3  **Устно** | --- | **---** | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 08.05 | 9а | Химия | Решение расчетных задач по курсу химии 8-9 класса. | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г.  Смотри задания и алгоритмы после тех.карты. | <https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/9_klass_gabrielyan/9kl_gabrielyan_uchebnik_chitat'_onlajn.html> | Варианты заданий. При выполнении работы обязательно использовать алгоритм решения. | Прислать  работу  - 13.05. | Электронная почта учителя [valentina.solovieva2017@yandex.ru](mailto:valentina.solovieva2017@yandex.ru) | Электронная почта учителя,  классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 08.05 | 9а | Геометрия | Решение задач по теме: «Многогранники. Тела и поверхности вращения» | Л.С.Атанасян 7-9 классы  Учебник- с.328 |  | Работа в тетради  №1239, 1249 | 16.05 | Электронная почта учителя [9v\_licei104@mail.ru](mailto:9v_licei104@mail.ru) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |

***Приложение. Задания к уроку решения задач по химии***

**Задания к уроку решения задач.**

1. Гематит – полудрагоценный камень от черного до красного цвета, известный еще в Древнем Египте. Массовая доля Железа в нем 0,7. Вычислите массу Железа в камешке массой 50г.
2. Магнезит имеет формулу МgСО3. Вычислить массовые доли элементов в минерале.
3. Вычислите объем водорода (н.у.), который может выделиться при взаимодействии 1,2 г магния с 10 г серной кислоты.

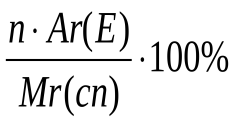
Химическая реакция идет по схеме:     Mg + H2SO4 = MgSO4 + H2

**Алгоритм решения к задаче № 1.**

1. Записать сокращенное условие задачи 2. Определить относительную молекулярную массу данного вещества 3. Определить массу элемента по формуле m(Э) = W• m(в) 4. Записать ответ

**Алгоритм решения к задаче № 2.**

1.Записать сокращенное условие задачи. 2.Определить относительную молекулярную или формульную массу вещества. 3.Определить массовую долю искомого элемента вещества по формуле. 4.Записать ответ. Для определения массовой доли элемента в соединении пользуются формулой:

ω% (Э) = 

Где ω% (Э) – массовая доля элемента в соединении; n - количество атомов элемента в соединении; Ar (Э) – относительная атомная масса этого элемента; Mr (вещества) – относительная молекулярная масса данного соединения.

**Алгоритм решения к задаче № 3.**

1. Если в условии даны растворы или вещества с примесями, сначала найти массы или объёмы чистых веществ. (Какие формулы при этом надо использовать?)
2. Найти соответствующие данным массам или объемам чистых веществ количества вещества ( по каким формулам?).
3. Составить уравнение реакции, соответствующее условию задачи.
4. Над формулами веществ в уравнении записать количества  веществ, найденных в пункте 2.
5. Найти, какое из исходных веществ дано в избытке, а какое в недостатке.
6. Составить пропорцию по веществу, которое дано в недостатке. Решить пропорцию.
7. Записать ответ.