**Технологическая карта 8 А класса 07 мая 2020 года**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 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 |
| Русский язык | Анализ контрольной работы**Контрольный словарный диктант** |  | Файл с контрольным словарным диктантом на почте класса | Д.з. вставить пропущенные буквы, составить с 5 словами предложения с прямой речью. | 8.05 | Электронная почта учителя nilomova@yandex.ru  |  |
| Химия  | Урок решения задач по химическим формулам.  | Химия 8 О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г. повт. § 35-43,Карточки с заданиями ( смотри внизу). | [https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/8\_klass\_gabrielyan/8kl\_gabrielyan\_uchebnik\_chitat'\_onlajn.html](https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/8_klass_gabrielyan/8kl_gabrielyan_uchebnik_chitat%27_onlajn.html)<https://infourok.ru/videouroki/887><https://infourok.ru/videouroki/888>https://infourok.ru/videouroki/898 | Решение задач. Карточки с заданиями. | переслать 13. 05.  | valentina.solovieva2017@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.008 905 418 -82 -65 |
| Математика (модуль алгебра) | Повторение |  |  |  | 13.05 | работа в тетрадиЭлектронная почта учителяl-masha-88@inbox.ru,89288256703WhatsApp | Электронная почта учителя, классного руководител,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00  |
| Английский язык | Знаменитые имена. | Отработать правило на стр.81 | РЭШЗадания на платформе носят рекомендательный характер | Домашнее задание:Упр.11на стр.82: написать сообщение о выдающихся людях по плану (выбрать одного) и прислать фото учителю. | 08.05 | elvira.pokhozhai@mail.ru8-918-882-39-44(Похожай Э.И.)tsg\_1975@mail.ru8-918-754-42-31(Кочарова С.Г.) | Электронная почта учителя, классного руководителя,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| Русский язык | Способы передачи чужой речи. Понятие о чужой речи | Учебник п. 65-66 | Файл с контрольным словарным диктантом на почте класса | Д.з. вставить пропущенные буквы, составить с 5 словами предложения с прямой речью. | 8.05 | Электронная почта учителя nilomova@yandex.ru  |  |
| Физическая культура | Утренняя зарядка |  |  |  |  |  |  |

**Задачи для повторения по химии**

1. Какова масса азотной кислоты в растворе массой 350 г с массовой долей 25%?

2.Смешали 5 г соли и 160 мл воды. Какова массовая доля соли в полученном растворе?

3. Какой объем воды надо прилить к 20 г сахара, чтобы получить 70 %-ный раствор?

4.В каком веществе массовая доля металла больше: в оксиде алюминия Al2O3 или в оксиде

железа Fe2O3?

5. Азотная кислота имеет формулу HNO3. Вычислите её молярную массу; массу 5 моль

азотной кислоты и число молекул в этом количестве вещества; количество вещества,

содержащееся в 12,6 г азотной кислоты.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Величина** | **Обозначение** | **Единица измерения** | **Формула расчета** |
| Количество вещества | n | ммоль | моль | кмоль | n=m/Mn=N/NAn=V/Vm |
| Молекулярная масса  | M | мг/ммоль | г/моль | кг/кмоль |  |
| Масса  | m | мг | г | кг | m=n\*M |
| Количество молекул | N | молекулы | N=n\*NA |
| Постоянная Авогадро  | NA | 6\*1026 молекул | **6\*1023 молекул** | 6\*1020 молекул |  |
| Молярный объем  | VM | 22,4 мл/ммоль | 22,4 л/моль | 22,4 м3/кмоль |  |
| Объем | V | мл | л | м3 | V=n\*VM |