**Задания для 8 класса**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Предмет** | **Задание** | **Форма контроля**  |
| ХИМИЯ  | Смотри внизу | Выполнить задание в тетради, фотографии выполненных заданий прислать учителю на электронную почту jakunina14@yandex.ru |
| ГЕОМЕТРИЯ | ﻿ Zoom.Тема: Геометрия 8 классВремя: 4 февр. 2022 13.00 Подключиться к конференции Zoom<https://us05web.zoom.us/j/5041676909?pwd=LzU4WW9qQkFtNEkvMnBoakIrTWNkdz09>Идентификатор конференции: 504 167 6909Код доступа: yzAY2U |  |
| ФИЗИКА  | ﻿ Zoom.Тема: Физика 8 классВремя: 4 февр. 2022 14.00 МоскваПодключиться к конференции Zoom<https://us05web.zoom.us/j/5041676909?pwd=LzU4WW9qQkFtNEkvMnBoakIrTWNkdz09>Идентификатор конференции: 504 167 6909Код доступа: yzAY2U |  |
| ФИЗКУЛЬТУРА | <https://www.youtube.com/watch?v=ySh_nUatAwA> | Проверка заданий учителем по состоянию ЧСС |
| ОБЖ | Zoom в 11.15Подключиться к конференции Zoom<https://us04web.zoom.us/j/4948804265?pwd=UDRpc3ZlWXhZYWZNU0Z6SjF1VE9aZz09>Идентификатор конференции: 494 880 4265Код доступа: 1Jc08w |  |
| АНГЛИЙСКИЙ ЯЗЫК (ПОДГРУППА ДВОРЯЖКИНОЙ Е.Ю.) | Стр.109 Прочитать правило, записать в тетрадь две группы местоимений, записать исключения. №4 устно, №5 письменно. Предложения полностью списывать не надо. | **Выполненное упражнение прислать личным сообщение в ВК** |
| АНГЛИЙСКИЙ ЯЗЫК (ПОДГРУППА ПРОКОПОВИЧ Ю.Ю.) | Стр.70-71, №1-4-устно, №5-по заданию письменно | Проверка заданий учителем |
|  |  |  |
|  |  |  |

**Химия**

**Тема: «Оксиды, их классификация и химические свойства» (параграф 23).** Посмотреть видеоурок по ссылке https://www.youtube.com/watch?v=cqyhoU0nupo

**Задание 1.**

Даны вещества: CaO, NaOH, CO2, H2SO3, CaCl2, FeCl3, Zn(OH)2, N2O5, Al2O3, Ca(OH)2, CO2, N2O, FeO, SO3, Na2SO4, ZnO, CaCO3, Mn2O7, CuO, KOH, CO, Fe(OH)3

**Подчеркните формулы оксидов и подпишите над ними их тип (кислотные – К, основные – О,  несолеобразующие – Н)**

**Задание 2**

Только кислотные оксиды расположены в ряду:

а) CaO, Fe2O3 б) N2O5, Na2O в) N2O5, CO2

**Задание 3**

Только основные оксиды расположены в ряду:

а) CaO, Fe2O3 б) N2O5, Na2O в) N2O5, CO2

**Задание 4**

Продолжить уравнения реакции:

CаO + HCl =

CaO + H2O =

**Задание 5 Написать кислоту, соответствующую данному оксиду:** СО2 → SО2→ SО3 → N2О5 → P2О5 →

 **Написать основание, соответствующее данному оксиду:** Na2O → CaO → Al2O3 → FeO →

**Задание 6.**

1. Основные оксиды активных металлов могут реагировать: а) только с водой б) со щелочами в) с водой и кислотами г) с кислотами и щелочами

2. Большинство кислотных оксидов реагирует: а) только с водой б) только с кислотами в) со щелочами и кислотами г) с водой и щелочами