|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **День недели** | **№ п/п** | **Расписание уроков** | **Материал урока** | **Примечание** |
| **Четверг 14.05.2020 г.** | 1 | Немецкий язык  | Выпускники школы перед выборомВыполнить упражнение 5 стр.156-157Д.З Упр.2 стр. 114 в рабочей тетради | Выполненные задания вы можете направить на номер в WhatsApp: 908-174-93-77 или эл.почту – fomicheva161@mail.ru. |
| 2 | Геометрия | **Повторение по теме «Площади и объёмы многогранников»**Решение задний №3 ЕГЭ. Каждому вышлю индивидуально по WhatsApp. |  Записать решения в рабочей тетради и отправить учителю фото решения на номер в WhatsApp: 928-904-37-56 или эл. почту – bychckova.niura@yandex.ru |
| 3 | Литература | И.А.Бродский **(Нобелевская премия)**Стр.345 – 353Конспект стр.345, выразительное чтение стихотворений | Выполненные задания вы можете направить на номер в WhatsApp: 928-75-35-609 или эл.почту [glad4enko.ludmila@ yandex.ru](file:///C%3A%5CUsers%5CX%5CDesktop%5Cglad4enko.ludmila%40%20yandex.ru) |
| 4 | Физика | §106 Ядерные реакции.Ответ на вопрос параграфа. | Краткий ответ на вопросы прислать на эл.почту – hoka-10@yandex.ru |
| 5 | Химия | Подготовка к контрольной работе:1. **Выберите один правильный ответ:**    Электронную формулу атома 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5   имеет химический элемент    а) олово         б) железо          в) хлор          г) кальций2. Химическая связь в Н2S и Cu соответственно    а) ионная и ковалентная полярная                    б) ковалентная полярная и ионная    в) ковалентная полярная и металлическая      г) ковалентная неполярная и ионная3. Металлические свойства элементов в группах с увеличением заряда ядра атома    а) усиливаются  б) изменяются периодически        в) ослабевают   г) не изменяются4. Формальдегид и угарный газ относятся к классам    а) спиртов и оснований            б) оснований и спиртов    в) альдегидов и оксида г) карбоновых кислот 5. Взаимодействие бензола и фенола с бромом относится к реакциям    а) обмена и замещения           б) присоединения и замещения    в) гидрирования и присоединения      г) замещения6. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой                                        **N2O+ H2 = N2+ H2O**, равен    а)1           б) 2           в) 3           г) 47.  Не проводят электрический ток оба вещества    а)  р-р фосфорной кислоты и р-р плавиковой кислоты    б) р-р анилина и карбоната кальция    в) серная кислота и уксусной кислоты    г) водород и метан8.  Суммы всех коэффициентов в полном и сокращённом ионных уравнениях        реакции между гидроксидом цинка и серной кислотой равны    а) 16 и 22    б) 10 и 6     в) 20 и 18      г) 14 и 109. Сокращённо-ионное уравнение реакции   **Fe2+ + 2OH- =Fe(OH)2**  соответствует          взаимодействию веществ    а)  MnSO4 (p-p) и  Fe(OH)3                                     б) FeSO4 (p-p) и  NaOH( р-р)                                  в)  MnCl2 (p-p) и  NaOH (p-p)                                г)  FeSO4 (p-p) и  Fe(OH)3                                  10.  Раствор хлорида бария реагирует с обоими веществами    а) оксидом кальция и соляной кислотой    б) хлоридом железа (III) и угарным  газом    в) серной кислотой и нитратом серебра    г) оксидом магния  и хлоридом кальция11.  Муравьиный альдегид реагирует с обоими веществами    а) метанолом и этиленом        б) оксидом серебра и водородом    в) азотной кислотой и хлором    г) раствором бромной воды и оксидом серебра 12. Качественный состав сульфата меди (II) можно установить, используя     а) хлорид бария (р-р) и лакмус                     б) нитрат серебра (р-р) и метилоранж     в) хлорид бария (р-р) и фенолфталеин         г) гидроксид натрия (р-р) и хлорид бария (р-р) | Выполненные задания вы можете направить на номер в WhatsApp: 928- 115 68 56 или эл.почту – lida.mikhaylovskaya@inbox.ru. |
| 6 | Астрономия | §3 Повторение: «Звёзды и созвездия»Ответ на 1 и 2 вопросы параграфа. | Краткий ответ на вопросы прислать на эл.почту – hoka-10@yandex.ru |
|  | 7 | Физкультура |  | Выполненные задания вы можете направить на номер в WhatsApp: 928-11-65-140 или эл.почту [nik06081956@ yandex.ru](%D0%A0%D0%B0%D1%81%D0%BF%D0%B8%D1%81%D0%B0%D0%BD%D0%B8%D0%B5%20%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA%D0%BE%D0%B2%2011%20%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81%20%D0%BD%D0%B0%2016.04.2020.docx) |