|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **День недели** | **№ п/п** | **Расписание уроков** | **Материал урока** | **Примечание** |
| **Четверг 14.05.2020 г.** | 1 | Немецкий язык | Выпускники школы перед выбором  Выполнить упражнение 5 стр.156-157  Д.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](mailto: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](mailto:bychckova.niura@yandex.ru) |
| 3 | Литература | И.А.Бродский **(Нобелевская премия)**  Стр.345 – 353  Конспект 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:\Users\X\Desktop\glad4enko.ludmila@%20yandex.ru) |
| 4 | Физика | §106 Ядерные реакции.  Ответ на вопрос параграфа  . | Краткий ответ на вопросы прислать на эл.почту – [hoka-10@yandex.ru](mailto: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) кальций  2. 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 ионная  3. Металлические свойства элементов в группах с увеличением заряда ядра атома      а) усиливаются  б) изменяются периодически      в) ослабевают   г) не изменяются  4. 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) замещения  6. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой  **N2O+ H2 = N2+ H2O**, равен      а)1           б) 2           в) 3           г) 4  7.  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 метан  8.  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 10  9. 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 кальция  11.  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](mailto: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](Расписание%20уроков%2011%20класс%20на%2016.04.2020.docx) |