Расписание уроков 8класс на 26 мая

В случае отсутствия интернет соединения, задания будут высылаться на телефоны в группы по ВАЙБЕРУ или VK.

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Вторник, 26.05.2020** | Урок | Время | Способ | Предмет  учитель | Тема урока | Ресурс | Домашнее задание |
| 1 | 8:30-  9:00 | С помощью ЭОР | Литература Зайцева Г.А. | Синтаксис и пунктуация | Посмотреть видео урок:  <https://www.youtube.com/watch?v=4p-AdjsxE4M>  Работа по учебнику: параграф 74, упражнения 439,440 | не задано |
| 2 | 9.10-9.40 | Самостоятельная работа | Информатика Субаев С.В. | Итоговое занятие | Практическая работа 6.3. выполнить пункты с 1 по 5. Прислать в личном сообщении в ВК получившуюся работу. | не задано |
| 3 | 9.50-10.20 | Самостоятельная работа | Химия  Козлов Н.Н. | Годовая Контрольная работа. | Годовой контрольный тест по химии. 8 класс.  Часть – I  А1. Определите, где перечислены только названия веществ.  1) проволока, алюминий  2) углекислый газ, кислород  3) стакан, стекло  4) серебро, кольцо  А2. Какое из перечисленных явлений не является химическим?  1) ржавление железа  2) плавление металла  3) горение угля  4) скисание молока  А3. Кислород – простое ещество, так как  1) его молекула образована атомами разных химических элементов  2) состоит из смеси разных веществ  3) его молекула образована атомами одного химического элемента  4) является газообразным  А4. В каком случае речь идёт о кислороде как о химическом элементе?  1) кислород - бесцветный газ  2) кислород необходим для дыхания и горения  3) кислород входит в состав воды  4) кислород входит в состав воздуха  А5. Сколько элементов содержится в веществе, состав которого выражается формулой  NH4NO3 ?  1) 3 2) 4 3) 7 4) 9  А6. Номер периода для элемента хлор – это  1) II 2) III 3) VI 4) VII  A7. На заряд ядра и число электронов в атоме указывает  1) порядковый номер элемента  2) номер периода  3) номер группы  4) относительная атомная масса элемента  А8. Атом хлора содержит на внешнем энергетическом уровне  1) 3 электрона  2) 7 электронов  3) 17 электронов  4) 35 электронов  А9. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме алюминия  1) 2е, 8е, 3е  2) 2е, 5е, 8е  3) 2е, 8е, 4е  4) 2е, 3е  А10. Какую связь образуют между собой атомы в молекуле кислорода (О2)?  1) ковалентную полярную  2) ионную  3) ковалентную неполярную  4) металлическую  А11. Какой тип кристаллической решётки характерен для меди?  1) металлическая  2) ионная  3) атомная  4) молекулярная  А12. Единица измерения молярной массы  1) грамм  2) грамм/моль  3) моль  4) литр/моль  А13. Формулы оксида и кислоты  1) MgO и KNO3  2) СаO и HNO3  3) NaOH и HCl  4) Al2O3 и КOH  А14. Какая соль в растворе распадается на ионы  1) Ca3(PO4)2 2) Na2SO4 3) CaСО3 4) ВаSO4  А15. Формула сульфата калия  1) K2SO4 2) K2 SO3 3) K2S 4) CaSO4  А16. Фенолфталеин становится малиновым в растворе  1) NaCl 2) NaOH 3) HCl  4) NaNO3  А17. К какому типу относится данная химическая реакция  Na2O + H2SO4 Na2SO4 + H2O ?  1) разложения 2) замещения  3) соединения 4) обмена  А18. Реакцией соединения является  1) Fe(OH)3 Fe2O3 + H2O 2) CaO + H2O Ca(OH)2  3) CuSO4 + Fe FeSO4 + Cu  4) HNO3 + KOH KNO3 +H2O  А19. Сумма коэффициентов в уравнении реакции Fe + Cl2 → FeCl3 равна  1) 3 2) 4 3) 5 4) 7  А20. Верны ли следующие суждения о правилах работы в лаборатории?  А) При нагревании вещества пробирку нужно держать вертикально.  Б) Чтобы погасить спиртовку, нужно накрыть её фитиль колпачком  1) верно только А  2) верно только Б  3) оба суждения верны  4) оба суждения неверны  Часть- II  Б1. Установите соответствие между формулой вещества и его названием.  ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА  А) О2 1) углекислый газ  Б) СО2 2) поваренная соль  В) Н2О  3) cоляная кислота  Г) NaCl  4) кислород    5) гидроксид натрия  6) вода  Б2. Соотнесите формулу вещества и его молярную массу.  ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА МОЛЯРНАЯ МАССА ( Г/МОЛЬ)  А) N2 1) 11  Б) Li2O 2) 14  В) Si 3) 22  Г) Na 4) 23 5) 28 6) 30 | не задано |
| Завтрак 10.20-10.50 | | | | | | |
| 4 | 10.50-11.20 | С помощью ЭОР, VK | Физика Богданова Н.В. | Лабораторная работа № 11. «Получение изображения при помощи линзы» | В контакте (весь класс)  Необходимо зайти на сайт, пройти по ссылке  Видеоурок  <https://youtu.be/JODa9BpzXT0>  необходимые данные берете из видео  по учебнику Л/р №10 | Д/з  Письменную  работу  отправлять  в ВК |
| 5 | 11.30-12.00 | С помощью ЭОР | Физическая культура Славиковский В.В. | Передача мяча на месте, в движении | В контакте (весь класс) Youtube  Просмотреть видео по ссылке (*мышкой наведите стрелку на эту ссылку, нажмите кнопку Ctrl и щёлкните ссылку*):  Выполнить комплекс упражнений.  Стр. 66 электронного учебника Физическая культура предметная линия учебников М.Я Виленского, В.И Лях.  <https://www.youtube.com/watch?v=G0h0GFwnAgg&list=PLJSFfwcGWgBSVIvV1nEnWY_qI9AxpmMGl&index=5> | НЕ ЗАДАНО |
| 6 | 12.10-12.40 | Самостоятельная работа | География Шишкина Е.В. | “Обобщение знаний по разделу «Человек и природа»” | В контакте (весь класс)  Самостоятельная работа по учебнику на стр.292 вопросы 1-7.  Отвечаем на вопросы по материалу учебника  Рефлексия:   1. подумайте, что нового и важного вы узнали из уроков географии 8 класса? 2. показался ли тебе сложным материал данного учебника? 3. чему вы научились, изучая географию в 8 классе? 4. насколько вы удовлетворены знаниями, полученными на уроках географии? 5. поставьте себе оценку за весь учебный год, исходя из того, насколько вы добросовестно отнеслись к изучению материала учебника.   ВСЕМ СПАСИБО ЗА УЧЕБНЫЙ ГОД! | ответить письменно на вопросы:  № 1-7 на стр.292;    выполненные задания присылаем (фото) в группу школы в беседу «Домашние задания по географии», прописываем дату и тему урока.  Среда крайний день. |
|  | 7 | 12.50-13.20 | Самостоятельная работа | Физика Богданова Н.В. | Повторение | В контакте (весь класс)  Тестовая работа  (выберите правильный ответ)  1. Явление проникновения молекул одного вещества между молекулами другого вещества называют  1. броуновское движение 2. Диффузия 3. конвекция 4. теплопроводность.  2. Внутреннюю энергию вещества можно изменить:  а) путем теплопередачи; б) совершением работы.  1. только А 2. только Б 3. ни А, ни Б 4. и А, и Б  3. Формула расчета количества теплоты, выделяемого при сгорании топлива.  1. Q=cm∆t 2. Q=λm 3. Q=rm 4. Q=qm  4. Процесс сообщения телу электрического заряда называется…  1. электрический ток 2. электрическое напряжение 3. Электризация 4. электрическое поле  5.Какая частица имеет наименьший отрицательный заряд?  1.протон 2.электрон 3.нейтрон 4.ион  6. По проводнику за 2с прошел заряд 4 Кл. Определите силу тока в проводнике.  1. 8А 2. 2А 3. 0,5А 4. 16А  7. При напряжении 4,3В сила тока, идущего через металлический проводник равна 0,5А. Какое напряжение нужно приложить, чтобы сила тока стала равной 1А?  1. 8,6В 2. 2,15В 3. 6,8В 4. 1,25В  8. Через последовательно соединенные проводники сопротивлениями 2Ом и 3Ом соответственно, течет ток 1А. Определить общее сопротивление в цепи.  1. 2Ом 2. 3Ом 3. 5Ом 4. 6Ом  9. Определите какую работу совершает электрический ток за 30 мин, если сила тока в цепи 0,5 А, а напряжение равно 12В.    1. 1080Дж 2. 180Дж 3. 10800Дж 4. 18кДж  10. Определите мощность тока в электролампе, включенной в сеть напряжением 220В при силе тока 0,1А  1. 2200Вт 2. 22Вт 3. 4840Вт 4. 48,4кВт  11.Луч света падает на плоское зеркало. Угол между лучом и отражающей поверхностью 750. Чему равен угол между падающим и отраженным лучами?  1. 150  2. 300 3. 750 4. 1050  12. 14. Определите оптические силы линз, фокусные расстояния которых 25см и 50см.  1. 0,04дптр и 0,02дптр 2. 4дптр и 2дптр 3. 1дптр и 2 дптр 4. 4дптр и 1дптр | Д/з  Письменную  работу  отправлять  в ВК |