|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **День недели** | **№ п/п** | **Расписание уроков** | **Материал урока** | **Примечание** |
| **Четверг 21.05.2020 г.** | 1 | Немецкий язык  | Проверочный тест**1 Найди соответствия**1. der Bansteigа)отъезжать
2. der Schalterb) платформа
3. abfahren с) прибытие
4. Abschidnehmend) касса
5. die Ankunft е)прощаться

**2.Выбери правильный вариант**1.Die X-Strahlen … von Rontgen entdeckt.1. werden b) wurde c) wurden

2. Die Hȁuser … gebaut.a) wirst b) werden c) werde3. Da Bild … gemalta) werde b) wird c) wirst**3. Найдиправильныйответ**1Das Wahrzeichen von Berlin ist…1. der Alexanderplatz b)der Reichstag c) das Branderburger Tor

2.München liegt in …a) Hessen b) Bayern c) Sachsen3.Der Rheinnennt man in der Poesie …a) “BruderRhein” b) Groβvater c) VaterRhein | Выполнить проверочный тест письменно и прислать учителю фото на номер 9081749377 в WhatsApp, на адрес электронной почты fomicheva161@mail.ru . |
| 2 | Геометрия | П.75. «Описанная окружность». Ответить на вопросы 1 – 26 к главе 8. Решить задачи № 732, 725, 726. | Ответы выслать на номер 928-182-64-22 в WhatsApp, на адрес электронной почты tatyana\_ugrovatova@mail.ru |
| 3 | Химия | **Годовая контрольная работа** **А1.** Электронная конфигурация 1s22s22p63s23p3соответствует:1) Li 2) K 3) AL 4) P**А2.** Заряд ядра атома фтора равен:1) +15 2) +17 3) +9 4) +7**А3.** В порядке возрастания атомного радиуса химические элементы расположены в ряду:1) Be, B, C, N2) Rb, K, Na, Li 3) O, S, Se, Te 4) Mg, AL, Si, P**А4.** Путем соединения атомов одного и того же химического элемента образуется связь:1) ионная 2) ковалентная полярная3) ковалентная неполярная 4) водородная**А5.** Степень окисления брома в соединениях Br2O7и MgBr2 соответственно равна:1) -7 и +2 2) +7 и -1 3) +2 и -2 4) -7 и +1**А6.** Степень окисления серы в соединении FeSO4 равна:1) -1 2) +2 3) +6 4) -2**А7.** Какое из указанных уравнений соответствует реакции обмена?1) Mg + CuSO4 = MgSO4+ Cu 2) CaO + CO2 = CaCO33) AgNO3 + NaCL = AgCL + NaNO3 4) Zn(OH)2 = ZnO + H2O**А8.** В реакции Ca (OH)2+ CO2 = … образуется:1) СаО 2) Н2СО3 3) СаСО3 + Н2 4) СаСО3 + Н2О**А9.** В уравнении реакции между алюминием и кислородом коэффициент перед формулой оксидаалюминия равен:1) 1 2) 2 3) 3 4) 4**А10.** Расставьте коэффициенты в уравнении NaOH + H2SO4= Na2SO4 + H2O .Сумма коэффициентов равна:1) 1 2) 2 3) 5 4) 6**А11. .** В химическом уравнении Fe + AgNO3 = X + Y вещества X и Y – это соответственно:1) H2O и HNO33) Fe(NO3)2 и Ag2) Ag2O и FeN 4) реакция не идет**А12.** К гидроксидам относится вещество, формула которого:1) Mg(NO3)2 3) MgCL22) Mg(OH)24) MgO**А13.** Оксид серы ( VI ) взаимодействует с каждым из двух веществ:1) вода и соляная кислота 2) кислород и оксид магния3) оксид кальция и гидроксид натрия 4) вода и медь**А14.** Раствор гидроксида натрия реагирует с:1) оксидом серы ( IV ) 2) нитратом кальция3) углеродом 4) оксидом меди ( II )**А15.** Раствор соляной кислоты реагирует с:1) серебром 2) водородом3) оксидом кремния ( IV ) 4) оксидом меди ( II )**А16.**  Массовая доля азота в нитрате кальция равна:1) 9,3 % 2) 17,1 % 3) 34,2 % 4) 39,4 % | Выполненные задания вы можете направить на номер в WhatsApp: 928- 115 68 56 или эл.почту – lida.mikhaylovskaya@inbox.ru. |
| 4 | Литература | Повторение изученного материала.В тетрадь записать, что такое фольклор.Сделать схему «Жанры фольклора» (потешки, пословицы и др) | 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) |
| 5 | Информатика | Итоговое тестирование за курс 8 классаИтоговый тест будет направлен учащимся индивидуально в WhatsApp | Выполненные задания вы можете направить на номер в WhatsApp: 928-760-79-32 или эл.почту – verbinatatyana@yandex.ru . |
|  | 6 | Физкультура |  | Ответы выслать на номер 9281165140 в WhatsApp, на адрес электронной почты [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%208%20%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81%20%D0%BD%D0%B0%2016.04.2020.docx) |