

Расписание 9 класса на 21.05.2020

№	время	способ	предмет	тема урока	ресурс	домашнее задание
1	8-30-9-00	самостоятельно по учебнику	Английский язык	Спорт	упр 62 стр 176 (чтение, перевод) Задание выполнить письменно	упр 63 стр 176 найти фразы синонимы из упр 62. Задание письменное Задания прислать в Вконтакте
2	9-10 - 9-40	самостоятельная работа	Русский язык	Обобщение и систематизация знаний, полученных в 9 классе.	пройти онлайн -тест по ссылке https://onlinetestpad.com/ru/testresult/173223-oge-2020-russkij-yazyk-de-monstracionnyj-variant?res=hjrxz6hlddghm результаты отправить сразу сообщением Вк В случае отсутствия связи выполнить упр.321(задание 10,11)	Д.З. напишите сочинение-рассуждение по упр.321. д.з. отправить сообщением на страницу Вк
3	10-00-10-30	Самостоятельная работа	Алгебра	Повторение “Решение уравнений, неравенств и их систем”	Решите следующие неравенства: $20 - 3(x - 5) < 19 - 7x$ $20 - 3(x - 5) < 19 - 7x$ $x^2 + 3x > 0$ $-x^2 + x \geq 0$ $(2x - 5)(x + 3) \geq 0$ $x^2 - 4x + 3 \geq 0$..	Доделайте классную работу. Фото классной и домашней работ присылать Viber: 89879076418 Эл.почта: tatjana.solovjowa@yandex.ru , Личным сообщением ВКонтакте.
Завтрак						

4	10-50-11-20	Самостоятельная работа	Химия	Итоговая контрольная работа за курс основной школы.	<p>Выполните контрольную работу</p> <p>Часть А:</p> <p>1. В серной кислоте степень окисления серы а) +6 б) +5 в) +4 г) -5</p> <p>2. Ряд, в котором приведены названия только сложных веществ: а) кислород, азот, аммиак, хлороводород б) озон, графит, водород, сера в) алмаз, алюминий, угарный газ, метан г) углекислый газ, сероводород, сернистый газ, мрамор</p> <p>3. Химическим и физическим явлениями соответственно являются а) горение спирта и прокисание молока б) выпадение града и гниение листвы в) взрыв газа метана и таяние льда г) испарение спирта и плавление парафина</p> <p>4. Формула высшего гидроксида и летучего водородного соединения элемента, имеющего распределение электронов по слоям 2, 8, 6 а) H_2SO_4 и H_2S в) H_2CO_3 и CO_2 б) HNO_3 и NH_3 г) H_3PO_4 и PH_3</p> <p>5. Формула вещества, в котором все связи ковалентные полярные</p>	<p>Выполненную контрольную работу прислать сообщением на почту olg.uxanova@yandex.ru или по вайберу 89277499372</p>
---	-------------	------------------------	-------	---	---	--

					<p>а) NaOH б) N₂ в) K₂O г) CH₄</p> <p>6. Сильными электролитами являются</p> <p>а) раствор хлорида меди (II) и вода б) соляная кислота и гидроксид меди (II) в) гидроксид калия и соляная кислота г) кремниевая кислота и гидроксид магния</p> <p>7. Ряд, в котором перечислены только кислоты</p> <p>а) H₂SiO₃, H₂SO₄, H₂S б) Zn(OH)₂, Cu(OH)₂, Fe(OH)₃ в) NaCl, Ba(NO₃)₂, HBr г) NaOH, HNO₃, CaCO₃</p> <p>8. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции натрия Na с хлором Cl₂</p> <p>а) 1 б) 2 в) 3 г) 4</p> <p>9. Формула продукта реакции между простыми веществами, образованными элементами с порядковыми номерами 7 и 20</p> <p>а) CaF₂ б) Ca₃N₂ в) Li₃N г) LiF</p> <p>10. Гидроксид железа (III) образуется при взаимодействии</p> <p>а) оксида железа (III) и воды б) оксида железа (II) и воды в) хлорида железа (III) и</p>	
--	--	--	--	--	---	--

гидроксида натрия
г) хлорида железа (II) и гидроксида натрия

Часть В:

1. Массовая доля водорода в воде (в %). Ответ округлите до целого.

2. Выберите из перечня смеси

а) минеральная вода д) воздух

б) железо е) спирт

в) речная вода ж) природный газ

г) углекислый газ

Буквы выбранных ответов записать в алфавитном порядке без знаков препинания.

Ответ: _____

3. Установите соответствие между реагентами и сокращенными ионными

уравнениями реакций

РЕАГЕНТЫ СОКРАЩЕННЫЕ

ИОННЫЕ УРАВНЕНИЯ

1. CaO и HCl

а) $H^+ + OH^- = H_2O$

2. H₂SO₄ и BaCl₂

б) $2 OH^- + SO_3 = SO_4^{2-} + H_2O$

3. KOH и HNO₃

в) $CaO + 2H^+ = Ca^{2+} + H_2O$

4. NaOH и SO₃

г) $SO_4^{2-} + Ba^{2+} = BaSO_4 \downarrow$

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным

					<p>ответам</p> <p>1)</p> <p>2)</p> <p>3)</p> <p>4)</p> <p>4. Вычислите объём аммиака NH₃, получающийся при реакции 112 л азота N₂ с водородом H₂, если практический выход составил 65% от теоретически возможного.</p>	
5	11-30-12-00	С помощью ЭОР	Физика	Состав, строение и происхождение Солнечной системы	<p>Перейдите по ссылке https://www.youtube.com/watch?time_continue=20&v=64Fk5T8o5NA&feature=emb_logo посмотрите объяснение материала</p> <p>В случае отсутствия интернета в учебнике п.63 прочитать, составить конспект</p>	<p>п.63 ответить на вопросы после параграфа</p> <p>Фото классной и домашней работ присылать</p> <p>Viber: 89879076418</p> <p>Эл.почта: tatjana.solovjowa@yandex.ru ,</p> <p>Личным сообщением</p> <p>ВКонтакте.</p>
6	12-10-12-40	С помощью ЭОР Самостоятельная работа.	ОБЖ	Первая доврачебная помощь при ДТП. Оказание первой помощи при травме позвоночника.	<p>Посмотреть видеоурок по ссылке https://www.youtube.com/watch?v=iowwK2vYZD4</p> <p>Если видео не загружается по учебнику прочитать тему</p>	<p>Составить схему : “ Виды переломов”.</p> <p>Отправлять ответы на электронную почту t.f.kriwosheewa@yandex.ru или вайбер на 8892778715</p>