

Химия

11 класс

№	ФИО учителя	Должность	Электронная почта	WhatsApp
1.	Павлова Г.С.	Учитель химии	galinapavlova-nov@mail.ru	+79284381652

Дата	Тема	Домашнее задание	Ссылка на материалы для самостоятельного изучения
16.04	Практическая работа №4 «Экспериментальные задачи по разделу «Вещества и их свойства»». Решение задач.	Повторить § 26 – 29 Оформить практическую работу по плану в учебнике	http://www.virtulab.net/index.php?option=com_content&view=article&id=283:2009-11-14-22-37-18&catid=57:2009-11-14-21-25-00&Itemid=108 (виртуальная лаборатория)
18.04	Практическая работа №5 «Идентификация неорганических соединений». Обобщающий урок по разделу «Вещества и их свойства»».	Повторить § 26 – 29 Оформить практическую работу по плану в учебнике	http://www.virtulab.net/index.php?option=com_content&view=article&id=283:2009-11-14-22-37-18&catid=57:2009-11-14-21-25-00&Itemid=108 (виртуальная лаборатория)
23.04	Производство серной кислоты контактным способом. Общие научные принципы химического производства.	§ 30, выполнить задания 1-4 после параграфа	https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/osnovnye-metally-i-nemetally/kislород-sera
25.04	Проведение расчётов, связанных с выходом продукта реакции. Охрана атмосферы.	§ 31-32, выписать формулы, разобрать и решить задачи №1-3 (Приложение 1)	https://sites.google.com/site/himulacom/zvonok-na-urok/9-klass---vtoroj-god-obucenia/urok-no26-rascetnye-zadaci-tipa-opredelenie-vyhoda-pro-dukta-reakcii-v-procentah-ot-teoreticeskogo
30.04	Охрана гидросферы. Охрана почвы.	Прочитать § 33, ответить на вопросы 1, 2 (устно)	https://yandex.ru/video/preview/?filmId=4370749295835196624&from=tabbar&p=1&suggest_reqid=838544622158098420537470996351883&text=охрана+гидросферы+химия+10+класс
07.05	Обобщение материала по теме «Химическая технология. Охрана окружающей среды». Обобщение материала по пройденному курсу химии.	Повторить § 1 -33, выполнить задания 4-5 (Приложение 1)	-
14.05	Контрольная работа №4 по пройденному курсу химии.	Выполнить работу (Приложение 2)	-
16.05	Итоговое повторение по курсу химии 11 класса. Строение атома. Химическая связь. Химические реакции.	Выполнить задания 6-7 (Приложение 1)	-

21.05	Итоговое повторение по курсу химии 11 класса. Сложные неорганические вещества	Выполнить задания 8-9 (Приложение 1)	-
23.05	Итоговое повторение по курсу химии 11 класса. Простые вещества.	Выполнить задания 10-11 (Приложение 1)	-

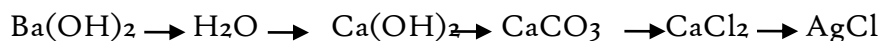
Приложение 1

Задача 1. При взаимодействии магния массой 1,2 г с раствором серной кислоты получили соль массой 5,5 г. Определите выход продукта реакции (%).

Задача 2. Вычислите массу карбида кальция, образовавшегося при действии угля на оксид кальция массой 16,8 г, если выход составляет 80%.

Задача 3. Карбонат натрия взаимодействует с соляной кислотой. Вычислите, какую массу карбоната натрия нужно взять для получения оксида углерода (IV) объёмом 28,56 л (н. у.). Практический выход продукта 85%.

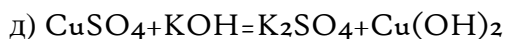
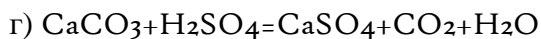
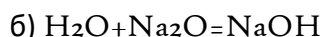
4. Выполните цепочку превращений:



5. Ионная химическая связь образуется у веществ, формулы которых:

а) Fe, CaO, CaCl₂ б) H₂, CuO, CaO в) P₂O₅, HF, CO₂ г) CuO, CaCl₂, Fe₂O₃

6. Выберите из предложенного списка окислительно-восстановительные уравнения.



7. В реакции $\text{CO}_2 + 2\text{SO}_3 = \text{CS}_2 + 4\text{O}_2$ степени окисления элементов меняются по схеме:

а) C⁰-C⁺⁴, S⁺⁶-S⁰ б) C⁺⁴-C⁺², S⁺⁶-S⁻² в) C⁺⁴-C⁺², O⁻²-O⁰ г) S⁺⁴-S⁻², O⁻²-O⁰

8. Объем (при н.у.) углекислого газа, образующегося при сгорании 2 молей метана CH₄ равен:

а) 22,4 л б) 44,8 л в) 11,2 л г) 4,6 л

9. Равновесие в химической реакции при повышении давления сместится влево в реакции:

а) $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$ б) $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO}_2 + \text{H}_2$ в) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$ г) $\text{CO}_2 + \text{C} = 2\text{CO}$

10. Установите соответствие:

загрязнитель

источник

А. оксиды азота

1. сельское хозяйство

Б. нитраты

2. энергетика

В. углекислый газ

3.цветная металлургия

Г. оксиды серы

4.транспорт

11. К семейству р-элементов относится пара элементов:

а) Be, C б) Mg, Cl в) Na, Al г) Al, Si

Приложение 2

Контрольная работа №4 по пройденному курсу химии.

Часть А. Задания с одним вариантом ответа.

1. Самым распространенным элементом на Земле является:

а) Ca б) O в) Cl г) Al

2. Вода вступает в реакцию с каждым веществом из пары веществ, формулы которых:

а) CuSO_4 и CaO б) SO_2 и Na в) NO N_2O_5 г) NaCl и SO_3

3. Возможные валентности хлора:

а) 1,2,4,7 б) 1,3,5,7 в) 2,4,6,8 г) 3,5,6,7

4. Равновесие в химической реакции $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3 + Q$ при повышении температуры:

а) сместится вправо б) сместится влево в) не повлияет на равновесие г) нет правильного ответа

5. Какая масса соли потребуется для приготовления 250 г 15% раствора:

а) 23,5 г б) 37,15 г в) 35,7 г г) 48,5 г

6. Изменение степеней окисления железа по схеме $\text{Fe}^{+2} \rightarrow \text{Fe}^0$ соответствует реакции:

а) $\text{FeO} + \text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ б) $\text{FeO} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{Fe}$ в) $\text{FeO} + \text{O}_2 = \text{Fe}_2\text{O}_3$ г) $\text{Fe} + \text{O}_2 = \text{FeO}$

7. Ковалентная полярная химическая связь образуется в молекулах веществ, формулы которых:

а) HCl , O_2 , CO_2 б) H_2 , SO_2 , CaO в) P_2O_5 , HF , CO_2 г) CO_2 , Cl_2O_5 , F_2

Часть Б. Задания с несколькими вариантами ответов..

1. Установите соответствие:

вещество

экологическая проблема

А. Фреоны

1. кислотные дожди.

Б. оксид углерода (IV)

2. загрязнение водоемов

В. оксид серы (IV)

3.разрушение озонового слоя

Г. нитрат аммония

4.парниковый эффект

2. Выберите из предложенного списка окислительно-восстановительные уравнения.

а) $\text{MgSO}_4 + \text{NaOH} = \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$

б) $\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2 + \text{O}_2$

в) $\text{FeO} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{Fe}$

г) $\text{CuO} + \text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

д) $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

Часть С. Задания с полным, развернутым ответом.

Составьте уравнения реакций согласно схеме. Реакции обмена запишите в полном и сокращенном ионном виде.

