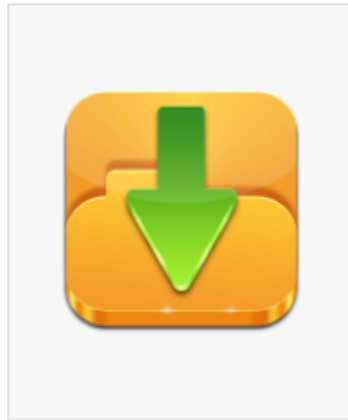


## test\_ege\_po\_himii.zip



## ОПИСАНИЕ ФАЙЛА

Скачали: 1580 раз

Добавлено: 18.04.2018 19:21

Автор: ana-ana-67

Рейтинг пользователя: ██████████



Скачать

Скачать .torrent

Безопасно! Проверено антивирусом (18.04.2018)

В

1439

x











1440

Я рекомендую

76

15 комментариев

B

-  **Денис Харитонов** +7(905)569-38-xx  
Друг посоветовал его, я попробовал и не разочаровался.  
19 сек. назад | [Комментировать](#)
-  **Богдан Щербаков** +7(984)492-23-xx  
По моему мнению сайт лидер среди подобных.  
29 сек. назад | [Комментировать](#)
-  **Елизавета Архипова** +7(925)691-37-xx  
Лучший сайт загрузок из тех что мне доводилось видеть :) :)  
39 сек. назад | [Комментировать](#)
-  **Арсений Белоусов** +7(982)948-67-xx  
Самый лучший. Для меня он на первом месте, пользуюсь им очень часто.  
49 сек. назад | [Комментировать](#)
-  **Роман Лебедев** +7(967)856-83-xx  
Очень удобно, легко и просто, спасибо ВАМ!!!  
сегодня в 19:25 | [Комментировать](#)
-  **Анастасия Лукина** +7(984)661-24-xx  
всем советую всем пользоваться таким замечательным файлообменником  
1 минуту назад | [Комментировать](#)
-  **Николай Лукин** +7(903)340-59-xx  
Надежнее фо не встречал  
1 минуту назад | [Комментировать](#)
-  **Мargarита Фролова** +7(901)998-34-xx  
Не рекламы, не вирусов, супер скорость, удобный поиск, 10++++  
1 минуту назад | [Комментировать](#)
-  **Тимур Котов** +7(904)355-42-xx  
Скачал здесь не один десяток фильмов, все быстро и без прерываний.  
2 минуты назад | [Комментировать](#)
-  **Егор Медведев** +7(982)435-45-xx  
Как и большинство, тоже не очень люблю эти файлообменники, но этот мне хоть больше всех нравится.  
2 минуты назад | [Комментировать](#)

Но бесценный опыт дают самостоятельные занятия онлайн на специальных сайтах. Совместно с экспертами Wall Street English мы решили рассказать об английском языке так, чтобы его захотелось выучить. Качественные реакции органических соединений Задания 26.. Менделеева; – таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде; – электрохимический ряд напряжений металлов. Конечно, двоечникам сдать химию в формате ЕГЭ гораздо легче, чем при классическом варианте. Но не у всех есть возможность посещать дорогостоящие курсы. Задание считается выполненным верно, если экзаменуемый дал правильный ответ в виде последовательности цифр или числа с заданной степенью точности. Посмотрев ответы по тестам по химии, ты сразу поймешь, где ошибся и что конкретно тебе нужно подучить. За правильный ответ на каждое из заданий 1–8, 12–16, 20, 21, 27–29 ставится 1 балл. Онлайн тесты по химии позволят тебе проверить, насколько ты готов к ЕГЭ или ГИА, и вовремя восполнить пробелы в знаниях. Если в написании реакции от руки условия можно написать в диапазоне, то ЕГЭ требует точного ответа на поставленный вопрос. Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов Задания 22. Подробнее о вариантах экзаменационной работы читайте под списком вариантов. Если не знаете, как решать какое-либо задание — воспользуйтесь поиском по нашему сайту. Тесты по химии Вариант 2 ЧАСТЬ I(A) Укажите электронную формулу иона  $\text{Na}^+$ : 1)  $1s^2 2s^2 2p^5 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$  2)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 1s^2 2s^2 2p^6$  3)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$  4)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 1s^2 2s^2 2p^6$  Радиус какой частицы наибольший: 1)  $\text{F}^-$  2)  $\text{F}$  3)  $\text{Cl}^-$  4)  $\text{Mg}^{2+}$  Сколько электронов находится на внешнем электронном слое элементов VII A группы: 1) 1 2) 3 3) 7 4) 4 Сколько неподелённых электронных пар имеется в молекуле воды: 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4 В каком соединении атом углерода находится в высшей положительной степени окисления: 1)  $\text{C}_2\text{H}_2$  2)  $\text{CO}_2$  3)  $\text{CO}$  4)  $\text{CH}_4$  Для веществ с атомной кристаллической решёткой характерна: высокая твёрдость низкая температура плавления низкая температура кипения летучесть Кислотой и основной солью соответственно являются: 1)  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  и  $\text{K}_3\text{PO}_4$  2)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  и  $\text{NaHSO}_4$  3)  $\text{NaHCO}_3$  и  $\text{FeOHCl}$  4)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  и  $\text{CaSO}_4$  Оксид с наиболее ярко выраженными основными свойствами образует: 1)  $\text{Be}$  2)  $\text{Mg}$  3)  $\text{Ba}$  4)  $\text{Zn}$  Медь не взаимодействует с разбавленной  $\text{HNO}_3$  концентрированной  $\text{HNO}_3$  разбавленной  $\text{HCl}$  концентрированной  $\text{H}_2\text{SO}_4$  Со всеми веществами какого ряда реагирует  $\text{Na}_2\text{O}$   $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{AlN}_2$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  При пропускании избытка  $\text{CO}_2$  через раствор  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  образуется: 1)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  2)  $(\text{CaOH})_2\text{CO}_3$  3)  $\text{CaH}_2\text{CO}_3$  4)  $\text{CaCO}_3$  В результате реакции, между какими веществами может получиться кислота: 1)  $\text{SO}_3$  и  $\text{H}_2\text{O}$  2)  $\text{NaCl}$  и  $\text{AgNO}_3$  3)  $\text{CO}$  и  $\text{H}_2\text{O}$  4)  $\text{KCl}$  и  $\text{NaOH}$  «X1» и «X2» являются соответственно: 1)  $\text{CaO}$ ,  $\text{HCl}$  2)  $\text{CaF}_2$ ,  $\text{CO}_2$  и  $\text{H}_2\text{O}_2$  3)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaCl}$  4)  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{CO}_2$  и  $\text{H}_2\text{O}$  В схеме превращений  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{+X1} \text{CaCO}_3 \xrightarrow{X2} \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  веществами являются: этан и

метанпропан и бутанциглобутан и бутанэтин и этенФункциональная группа – ОН характерна для: 1) сложных эфиров 3) альдегидов 2) спиртов 4) простых эфировт – Связи нет в молекулеуксусной кислотыацетиленациклогегсанаформальдегидаРеактивом на глицерин является: 1) бромная вода 3) аммиачный раствор Ag<sub>2</sub>O 2) хлорводород 4) гидроксид меди (II)Характерной химической реакцией для веществ, имеющих общую формулу C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>, является реакция: 1) замещения 3) присоединения 2) гидрирования 4) дегидратацииПолиэтилен получают, используя реакцию: 1) гидрирования 3) поликонденсации 2) изомеризации 4) полимеризацииС наибольшей скоростью при комнатной температуре будет протекать реакция магния с: 1%-ным раствором HCl 2%-ным раствором HCl 3%-ным раствором HCl 10%-ным раствором HClХимическое равновесие в системе C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>(г) C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>(г)+H<sub>2</sub>(г) – Q в наибольшей степени можно сместить в сторону продуктов реакцииповышением температуры и повышением давленияповышением температуры и понижением давленияпонижением температуры и повышением давленияпонижением температуры и понижением давленияИоны J- образуются при диссоциации 1) KJO<sub>3</sub> 2) KJ 3) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>J 4) NaJO<sub>4</sub>Сокращённое ионное уравнение Fe<sup>2+</sup>+2OH<sup>-</sup>=Fe(OH)<sub>2</sub> Соответствует взаимодействию веществ: Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> и KOHFeSO<sub>4</sub> и LiOHNa<sub>2</sub>S и Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Ba(OH)<sub>2</sub> и FeCl<sub>3</sub>Реакции, уравнение которой 4NH<sub>3</sub>+5O<sub>2</sub>=t, kat= 4NO+6H<sub>2</sub>O соответствует схема превращения азота: 1) N+3→N+2 2) N-3→N-2 3) N+3→N-3 4) N-3→N+2Гидролизу не подвергается: 1) карбонат натрия 3) хлорид цинка 2) этан 4) жирПри взаимодействии пропена с бромводородом образуется: 1) 1 – бромпропан 3) 1,2 дибромпропан 2) 2 – бромпропан 4) 1,3 дибромпропанДля распознавания глицерина, ацетальдегида, глюкозы можно использовать: гидроксид меди аммиачный раствор Ag<sub>2</sub>O водорода гидроксид натрияДля получения водорода в лаборатории обычно используют взаимодействие: метана с водойцинка с соляной кислотойнатрия с водоймеди с азотной кислотойОсновной целью крекинга нефтепродуктов является получение: 1) бензина 3) бутадиена 2) углеводов 4) фенолаСогласно термохимическому уравнению 2NO+O<sub>2</sub> 2NO<sub>2</sub>+113,7кДж при образовании 4 моль NO<sub>2</sub> выделяется 113,7 кДж теплотыпоглощается 227,4 кДж теплотывыделяется 227,4 кДж теплотыпоглощается 113,7 кДж теплотыЭлементарное звено –CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- имеет в макромолекулах: 1) полиэтилена 3) бутадиенового каучука 2) полипропилена 4) бутадиенстирольного каучукаРеактивом на хлорид – ионы является: гидроксид бариясульфат аммониякарбонат натриянитрат серебраЧАСТЬ 3(С)Используя метод электронного баланса, уравняйте уравнение P+KClO<sub>3</sub>→KCl+P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> Определите окислитель и восстановитель.И. В КИМах ЕГЭ по химии - 2018 изменения присутствуют, но они не столь значительные. Экзамен по химии, как и все остальные, содержит в себе теорию и практику. Требования к решению: развернутый ответ с пояснениями. Из предложенного перечня выберите 2 оксида, которые реагируют с раствором серной кислоты, но не реагируют с раствором гидроксида калия. Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Можно ли получить качественное образование, не выходя из дома. 1) Сульфат алюминия 2) Хлорид марганца (II) 3) Нитрат меди (II) 4) Оксид хрома (III) 5) Разбавленная серная кислота 6. Понимание химических процессов позволяет по-другому взглянуть на жизнь вокруг нас, и найти ответы на самые сложные вопросы, даже такие, откуда взялась жизнь на нашей планете. Взаимосвязь неорганических веществ Задания 10. Особенности подготовки За 2-3 месяца невозможно выучить (повторить, подтянуть) такую сложную дисциплину, как химия. Химическое равновесие Задания 25. А когда мы говорим о будущем, о профессиях, которые будут востребованы долгие годы, то практически все направления, которые связаны с химией, с рынка труда никуда не уйдут. Химические особенности окружающих предметов имеют множество уникальных свойств, способных нести человеку как огромную пользу, так и колоссальный вред. Тепловой эффект химической реакции Задания 29. Тесты ЕГЭ по химии — это достаточно серьезная часть подготовки, поскольку этот предмет достаточно сложен. оксида углерода (IV) и 5,4 г. Запишите в поле ответа номера выбранных веществ. Они создают интернет-сервисы, социальные сети, игры и приложения, которыми ежедневно пользуются миллионы людей во всём мире. Электроотрицательность. Установите соответствие между формулой соли и продуктами электролиза водного раствора этой соли, которые выделились на инертных электродах: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Классификация и номенклатура органических и неорганических веществ Задания 6. А) HNO<sub>3</sub> и H<sub>2</sub>O Б) NaCl и KOH В) NaCl и BaCl<sub>2</sub> Г) AlCl<sub>3</sub> и MgCl<sub>2</sub> 1) NaOH 2) HCl 3) CuSO<sub>4</sub> 4) CaCO<sub>3</sub> 5) KNO<sub>3</sub> 15. В первую очередь, возрастает роль практики и готовности к подобным вопросам. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Экзаменационная работа, традиционно, будет состоять из двух блоков: Вопросы, предполагающие краткий ответ. Так же постоянная тренировка позволяет привыкнуть к формату ЕГЭ и научиться дочерпывать именно точные знания из учебников, которые необходимы для ответа на экзаменационные вопросы. Изменения коснулись и шкалы оценивания отдельных заданий: №9 – повышенный уровень, ориентировано на проверку знаний темы «Характерные химические свойства неорганических веществ» – с 2018 года будет оцениваться в 2 балла максимум; №21 – базовый уровень, ориентировано на проверку по теме «Окислительно - восстановительные реакции» – максимальное количество баллов – 1; №26 – базовый уровень, ориентировано на проверку усвоения тем «Экспериментальные основы химии» и «Общие представления о промышленных способах получения важнейших веществ», оценивается в 1 балл; №30 – высокий уровень, тема «Окислительно - восстановительные реакции», максимальная оценка – 2 балла; №31 – высокий уровень тема «Реакции ионного обмена», максимум – 2 балла. Задания 31. Залог успеха это написание как можно большего объема заданий как и в части 1. Профессиональная деятельность, связанная с этой дисциплиной, не прощает ошибок и не дарит второго шанса, поэтому подросткам нужно подготовиться с максимальной тщательностью. Взаимосвязь углеводов и кислородосодержащих органических соединений Задания 18. Сегодня будущим студентам гораздо проще пройти тесты ЕГЭ по химии 2018 года - практически в каждом доме есть интернет и компьютер. Нахождение молекулярной формулы вещества Если вы решили в будущем освоить профессию, которая связана с таким интересным и непростым предметом как химия, то вам придется сдать по нему экзамен. Задана следующая схема превращений веществ: Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-----X-----NaHCO<sub>3</sub>-----Y-----CO<sub>2</sub> (X и Y над стрелкой) Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y 1) O<sub>2</sub> 2) HCl (избыток) 3) Na<sub>2</sub>O 4) NaCl (р-р) 5) CO<sub>2</sub> (р-р) 9. Профессии для общества Самые перспективные профессии в колледжах. В обучении принимают участия профессора, которые могли принимать участие в составлении заданий. К каждому варианту экзаменационной работы прилагаются следующие материалы: – Периодическая система химических элементов Д. Вся ответственность ложится на самого ученика. И любить всем сердцем, чтобы тот безграничный объем информации ровным слоем уложился в голову. В пробирку с раствором соли X добавили несколько капель раствора вещества Y. Общие принципы химического производства Задания 27. Инженерные специальности становятся всё более востребованными и перспективными. Из предложенного перечня выберите два соединения, в которых присутствует ионная связь.

$$\begin{array}{ccccccc} & & \text{O} & & \text{O} & & \text{CaO} \rightarrow \text{CaC}_2 \rightarrow \text{CH} \equiv \text{CH} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{C} // \rightarrow \text{CH}_3 - \text{C} // \\ & & | & & | & & | \\ \text{H} & & \text{OH} & & \text{O} & & \text{O} \\ & & | & & | & & | \\ \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2 = \text{CH}_2 \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{CH}_3 - \end{array}$$

Гидролиз солей. 96%-ного раствора азотной кислоты, если выход нитробензола составляет 94% от теоретического. Как только начинаете чувствовать, что каждое увиденное вами задание вы знаете как решать от начала и до конца – приступайте к следующему заданию. бензола и 200 г. Задачи с развернутыми ответами. Степень окисления и валентность химических элементов Задания 4. Менделеева; таблицу растворимости солей, кислот и оснований в воде; электрохимический ряд напряжений металлов. 1. Характерные химические свойства углеводов Задания 19. Разговариваем с экспертами о важности гуманитарного образования и областях его применения на практике. Это сильно мешает школьником сосредоточиться и отвечать на вопросы. воды. Определите молекулярную формулу вещества. Эти проводительные материалы прилагаются к тексту работы. Это новшество коснулось не только билетов по химии. И если все получится, то вам откроется безграничное поле для новых открытий и свершений. При выполнении работы используйте Периодическую систему химических элементов Д. Свойства оснований, амфотерных гидроксидов и кислот Свойства солей Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах Реакции ионного обмена Задания 9. Обратимые и необратимые химические реакции. Методы разделения смесей и очистки веществ. Относительная плотность вещества по воздуху равна 1,59. Задания 11. 1) HClO 2) NaOH 3) SO<sub>2</sub> 4) BaO 5) CuO 5. Онлайн ЕГЭ доступно для всех желающих неограниченное количество раз. Менделеева. В результате реакции наблюдали выделение бесцветного газа. Установите соответствие между веществом и областью его применения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Взаимосвязь органических соединений Задания 33. Цель изменений в КИМах Необходимость внести изменения в экзаменационную работу по химии возникла в связи с необходимостью повысить объективность проверки знаний выпускников. АЛГОРИТМ ОБУЧЕНИЯ Как грамотно сдать ЕГЭ (и ОГЭ) по химии? Если времени всего 2 месяца, а вы еще и не готовы? Да и с химией не дружите... СHEM-MIND. Мы желаем вам успешного тестирования, уверенности в себе, хороших баллов на ЕГЭ по химии и быстрого и легкого поступления в выбранный вуз, учебная программа которого включает химию. Рассказываем о том, чем живёт и как устроен РЭУ имени Г. Белки, жиры, углеводы Задания 17. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые находятся в одном периоде в Периодической системе Д. Если у вас есть репетитор — сосредоточьтесь с ним на изучении этой части. Как меняется главный педагогический вуз страны, и что такое универсальный бакалавриат. Все задания подразделяются на три уровня сложности, один из которых базовый, то есть самый простой. Проверка заданий части 2 осуществляется на основе сравнения ответа выпускника с поэлементным анализом приведённого образца ответа. Тесты по химии с ответами позволяют тебе проконтролировать уровень знаний по этому непростому предмету. Совершенно бесплатно ученики могут применить полученные в школе знания и узнать, в каком темпе и с какой эффективностью будут выполнены задания. А) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Б) NaCl В) CuCl<sub>2</sub> Г) CuSO<sub>4</sub> 1) Cu, O<sub>2</sub> 2) H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub> 3) H<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub> 4) Cu, NO<sub>2</sub> 5) Cu, Cl<sub>2</sub> 13. Не откладывайте подготовку на потом. Лучше всего завести отдельную тетрадь для формул/решений/пометок и словарь тривиальных названий соединений. Если вы столкнулись с тяжелым вопросом, то можете открыть учебник или найти в интернете ответ на вопрос. Если одно из заданий плохо поддается, и вы ошиблись в его выполнении то возвращаетесь к тестам по этому заданию или соответствующей теме с тестами. Плеханова. Около 20 решенных заданий гарантируют встречу всех типов задач. Перечень, календарь, уровни, льготы. Надеемся, что этот год будет удачным для вас, и вы встанете первокурсником. Есть ещё средний и сложный уровни, на которые стоит обратить пристальное внимание тем школьникам, кто хочет связать свою жизнь с химией в будущем. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов. Естественно учитывайте, что всё может пойти не так гладко и решайте как можно большее число задач, а лучше по все. Проходите тесты ЕГЭ онлайн и получайте качественную подготовку, которую по эффективности можно сравнить лишь с занятиями с репетитором. Участвуй в конкурсе и выиграй поездку в Голландию на обучение в одной из летних школ Университета Радбауд. Из предложенного перечня типов реакций выберите два типа реакций, к которым можно отнести взаимодействие щелочно-земельных металлов с водой. Если вы хотите заниматься не отходя от компьютера, для этого есть все возможности. Электролиз расплавов и растворов Задания 23. А) этилен Б) метан В) аммиак Г) изопрен 1) получение капрона 2) получение каучука 3) в качестве топлива 4) в производстве удобрений 5) получение пластмасс Проверить ответы Правильных ответов - 6 из 15 Сбросить ответы Задания 1. Что такое гражданская служба, кто такие госслужащие и какое образование является хорошим стартом для будущих чиновников. 1) Fe 2) N<sub>2</sub> 3) H<sub>2</sub> 4) Ag<sub>2</sub>O(NH<sub>3</sub> р-р) 5) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> 12. Химию надо любить. Реакции окислительно-восстановительные. Свойства азотсодержащих органических соединений. Но редкие вещества могут причинить опасность самостоятельно, но неосторожные действия и незнание элементарных вещей обладают разрушительным эффектом. 1) Li 2) Al 3) Si 4) S 5) C 3. Попробуй – это увлекательно и просто! При выполнении заданий можно пользоваться черновиком. А) SO<sub>3</sub> Б) S В) Zn(OH)<sub>2</sub> Г) ZnBr<sub>2</sub> 1) AgNO<sub>3</sub>, Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>, Cl<sub>2</sub> 2) H<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, O<sub>2</sub> 3) HBr, LiOH, CH<sub>3</sub>COOH 4) BaO, H<sub>2</sub>O, KOH 10. Меняйте себя и мир вокруг! Часть 1 содержит 29 заданий с кратким ответом, часть 2 содержит 5 заданий высокого уровня сложности, с развернутым ответом (порядковые номера этих заданий: 30, 31, 32, 33, 34). 1) Бензол 2) Стирол 3) Циклогексен 4) Бутан 5) Циклогексан 11. Общее количество заданий возросло до 35. Расчетные задачи на примеси, избыток-недостаток, выход от теоретически возможного, массовую долю растворенного вещества, массовую долю химического соединения в смеси Задания 34.И. Зачем учить детей программированию и как это влияет на развитие? Полезные и забавные предметы для школьников. Взаимосвязь различных классов неорганических веществ: составление реакций Задания 32. Химию нельзя сдать на высокий балл, просто выучив теорию. Ещё одно преимущество – это неограниченное

время. Зависимость свойств веществ от их состава и строения Задания 5. Но не спешите подглядывать. Ответы уже готовы. Во время испытаний школьники должны будут подтвердить, что они хорошо знают определения и формулы (теоретическая часть билета) и решить предоставленные уравнения и задачи (практическая часть). Классификация органических и неорганических соединений Задания 13. О том, что собой представляет современная экономика, и какие карьерные перспективы открываются перед будущими экономистами. На выполнение всех заданий отводится 3,5 часа. Все, что вам нужно — это интернет, канцтовары, время и CHEM-MIND.И. Наши темы по химии позволяют найти ответы на большинство вопросов встречающихся в ЕГЭ по химии, а наши тесты позволяют закрепить материал, найти слабые места, и отработать материал. Сколько граммов нитробензола можно получить из 234 г. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности. Потенциал 3 университетов! Все программы, условия и главные факты. Ответы на самые элементарные вопросы теперь требуют краткости – их необходимо записывать в виде слова или цифры. Таким образом, можно выявить пробелы в знаниях и устранить их. Характеристики ковалентной, ионной, металлической и водородной связей Тип кристаллической решетки. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых цинк реагирует без нагревания. Степень окисления и валентность. Если вы начали часть 2, то проходной балл вы должны набирать без какого-либо проблем в 100% случаев. (при условии того, что вы в состоянии решить остальное хотя бы в 70%). Правила работы в лаборатории. Поэтому подготовка к ЕГЭ по химии несколько отличается от подготовок к другим экзаменам. Наличие каждого требуемого элемента ответа оценивается 1 баллом, поэтому максимальная оценка верно выполненного задания составляет от 3 до 5 баллов в зависимости от степени сложности задания: задание 30 – 3 балла; 31 – 4 балла; 32 – 5 баллов; 33 – 4 балла; 34 – 4 балла. Как новые технологии, научные открытия и инновации изменяют ландшафт на рынке труда в ближайшие 20-30 лет Совместно с центром онлайн-обучения Фоксфорд мы решили узнать у школьников, кем они мечтают стать и куда планируют поступать. На образовательном портале Uchistut. Комиссия будет оценивать такие навыки: практическое применение знаний; умение сочетать знания по химии и математике; умение самостоятельно оценивать уровень выполнения задач, объяснять свои действия при их решении. Заголовок Пройти тест Онлайн тест 1 части ЕГЭ по химии 2017 Внимание абитуриентам! Предлагаю пройти предварительный онлайн тест из 1 части ЕГЭ по химии 2017, который отличается от ЕГЭ по химии прошлых лет. Определите, атомы каких из указанных элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона. Но порядок чередования заданий базового и повышенного уровней в первой части незначительно изменен. Тот минимум, что вы определили для себя — вы должны решать идеально. Химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов Задания 7. Ответы на тестовые задания Вариант 2 ЧАСТЬ 1 (А) № задания Ответ № задания Ответ А14А174А23А181А33А194А42А204А52А212А61А222А72А232А83А244А93А252А101А262А111А271А121А282А134А291А142А303А152А311А163А324 ЧАСТЬ 2 (В) В1БДГ АВ6БГ ДВ2 АВГЕВ7БГ ДВ3 АБАВ8АБ ДЕВ4 ВБАДВ96% В5БГАБВ1080 или 76 ЧАСТЬ 3 № задания ответы С1 6 P0-5e → P+5 восстановитель 5 Cl+5+6e → Cl-1 окислитель T06P+5KClO3 → 5KCl+3P2O5C2 t1) 2Cu+O2 → 2CuO CuO+H2SO4 → CuSO4+H2O CuSO4+2NaOH → Cu(OH)2↓+Na2SO4 NaOH, t 2Cu(OH)2+CH3 – CHO → Cu2O+3H2O+CH3COONa Cu2O+H2 → 2Cu+H2OC3 сплавление 1) CaO+3C → CaC2+CO2 CaC2+2H2O → CH≡CH+Ca(OH)2 Hg2+3) CH≡CH+ H2O → CH3CHO t4) CH3 – CHO+Ag2O → CH3COOH+2Ag↓ Ni, Pt 5) CH≡CH+ H2 → CH2=CH2 H2SO4 6) CH2=CH2+H2O → CH3 – CH2OH O H2SO4, t 07) CH3 – C//+CH3 – CH2 – OH → CH3 – C//+ H2O OH OCH2 – CH3 C4C2H6OC5347 г. О том, как получить образование мирового уровня в регионах России. Этот уровень обязателен и занимает чуть меньше половины от объема всех заданий. Данный факт делает изучение азот этой научной отрасли обязанностью каждого школьника, как и своевременную подготовку к ЕГЭ по химии, во время которой будут установлен объем знаний, имеющийся за плечами выпускника. Качественные реакции Понятие о металлургии. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов. Тест подразумевает варианты ответа, при этом становится очевиден правильный ответ, либо возникают сомнения из-за близких вариантов ответа. В. Школьникам предоставляется отличная возможность проверить свои силы при решении реальных прошлогодних вариантов. 1) HBr 2) NaOH 3) K2SO3 4) AlCl3 5) Zn(NO3)2 8. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов 1) Li 2) Al 3) Si 4) S 5) C 2. Даже школа не может обеспечить ученика достаточной подготовкой к такому сложному экзамену. В таком случае на первый план выходит само готовка. Основные способы получения углеводов и кислородосодержащих соединений Задания 16. Для выполнения заданий 1-3 используйте следующий ряд химических элементов: 1) Li, 2) Al, 3) Si, 4) S, 5) C Ответом в заданиях 1-3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду. Характерные химические свойства спиртов, фенола, альдегидов, кислот, сложных эфиров Задания 20. Поэтому если вы чувствуете, что есть хоть какая-то предрасположенность к данной науке, не поленитесь и попробуйте себя. Поэтому им лучше всех известны тонкости вопросов, и заготовленные ловушки, которые стремятся сбить школьника. Надрессировать себя на успешную сдачу можно успеть и без помощи репетитора. 2 часть практически не изменилась, поэтому по ней вопросов нет. Закономерности изменения химических свойств элементов и Общая характеристика металлов, переходных элементов и неметаллов Задания 3. При желании можно скачать данные на компьютер, сохраните их и пользоваться ими в любой момент, удобно расположившись в любимом кресле. За полный правильный ответ в заданиях 9–11, 17–19, 22–26 ставится 2 балла; если допущена одна ошибка, – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов. Во время выполнения экзаменационной работы разрешается использовать непрограммируемый калькулятор. Выбирайте правильные ответы, указав номер варианта в поле для ввода - например 2, 5.com предлагает тесты с ответами по каждой теме и заданию, проходя которые вы можете изучить основные принципы, закономерности и теорию встречающуюся в ЕГЭ по химии. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.com. Реакции окислительно-восстановительные. Свойства углеводов Задания 15. Если всё очень плохо, а нужны отличные показатели — поздравляю, даже сейчас еще не всё потеряно. Онлайн тесты на нашем сайте отличаются тем, что для прохождения не надо регистрироваться или вводить какие-либо персональные данные. Выбираете только первый номер задания интересующего вас экзамена и решаете соответствующий тест. Теория строения органических соединений Задания 14. Самый эффективный способ — следующий. Решение на нашем сайте есть практически всегда, в ином случае просто напишите репетитору, кликнув на значок в левом нижнем углу – это бесплатно. Качественные реакции на неорганические вещества и ионы. Перейдем к практической части -дрессировке на решение. Потому не лишним будет как следует потренироваться перед ответственным днем. Расположите выбранные элементы в порядке убывания их радиуса атома. 1) Li 2) Al 3) Si 4) S 5) C 4. С самого начала нужно оценить свой текущий уровень и то количество баллов, которое вам необходимо, для этого стоит пройти вариант по ЕГЭ по химии. Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует формальдегид. Напишите уравнение реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: Cu → CuO → CuSO4 → Cu(OH)2 → Cu2O → Cu Укажите условия протекания реакций. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная Задания 24. Установите соответствие между формулами веществ и реагентом, с помощью которого можно различить их водные растворы: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Когда первая часть дается вам хотя бы на среднем уровне — начинаете решать варианты ЕГЭ по химии. Количество задач второго блока экзаменационной работы составляет шесть заданий. Свойства предельных одноатомных и многоатомных спиртов, фенола Свойства альдегидов, сложных эфиров. Задания 9–11, 17–19, 22–26 считаются выполненными верно, если правильно указана последовательность цифр. Эта категория содержит в себе самые разные тесты по химии: простые и сложные, посвященные разным темам, начиная от характерных химических свойств и заканчивая реакциями ионного обмена. Как и к любому экзамену, к ЕГЭ по химии требуется тщательная подготовка. Вычисление массы/ массовой доли вещества в растворе Задания 28. Электронная конфигурация атома Задания 2. Когда вы будете готовы к части 2, рекомендуем обзавестись отдельной тетрадкой, где вы будете записывать только решения части 2. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии Задания 21. Записи в черновике не учитываются при оценивании работы. Учебники за весь школьный курс, занятия в группах – это отлично. Лучше всего смогут обучить сдавать ЕГЭ на подготовительных курсах в институт. Структура экзамена по химии Экзаменационные задания 2018 года не предусматривают выбора одного ответа из списка предложенных. Параллельно повторяем третий пункт для всех тестов по темам по химии у нас на сайте, начиная с первой. Из предложенного перечня выберите два вещества, при взаимодействии которых с раствором перманганата калия будет наблюдаться изменение окраски раствора. Задания с развёрнутым ответом могут быть выполнены выпускниками различными способами. К тому же, некоторым не обязательно высокий балл по химии, но сдать ЕГЭ нужно. Рассказываем про новый курс Алёны Владимирской о том, как правильно начинать карьеру Химия не самый подходящий предмет для проверки знаний в тестовом формате. Потребность в “химических мозгах” стабильно растет. Для вычислений используйте непрограммируемый калькулятор. 1) гомогенная 2) каталитическая 3) необратимая 4) окислительно-восстановительная 5) реакция нейтрализации 14. Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ Задания 30. Для ответов на тестовые вопросы требуются точные знания, а не приблизительные цифры, которых хватает при классическом ответе. Нефтехимия — это инновации, реальное производство продукции, которая есть в каждом доме. Напишите уравнение реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую степень окисления, равную +4.ru можно пройти онлайн тест ЕГЭ по химии, для самостоятельной подготовки к грядущему экзамену. Сначала решите самостоятельно и посмотрите, сколько баллов набрали – так готовиться к экзамену в разы интереснее и эффективнее. Часть 2. Но для остальных учеников ЕГЭ по химии стало большой проблемой. Если этого не происходит, лучше пока оставаться на первой части. Для успешной сдачи этой части ЕГЭ по химии – теория важнее всего. Химия – это сложная и интересная наука, изучение которой открывает перед учениками двери в микромир, со сложными процессами и взаимодействиями. От этого зависит, как пройдет настоящий ЕГЭ. Наш сайт готов предоставить возможность тренироваться в решении задач по химии в любое удобное для вас время. Определитесь с минимальным количеством баллов, которое вы хотите набрать, это позволит вам понять сколько заданий вы должны решить точно, чтобы получить необходимый вам балл. Задания части 2 (с развёрнутым ответом) предусматривают проверку от трёх до пяти элементов ответа. 1) Al2O3 2) CuO 3) CO2 4) MgO 5) Cr2O3 7. Одним из лучших способов самоподготовки считаются онлайн тесты ЕГЭ. Расчеты объемных отношений газов при химических реакциях. Свойства неорганических веществ Задания 12

[https://img1.liveinternet.ru/images/attach/d/0//5907/5907953\\_vekowlrabochaiatetradpoeconomike1011klasskireevgdztez.pdf](https://img1.liveinternet.ru/images/attach/d/0//5907/5907953_vekowlrabochaiatetradpoeconomike1011klasskireevgdztez.pdf)

<https://counfaipayrie1970.files.wordpress.com/2018/04/dovilet-skHEMA-viazaniia-getr-spitsami-s-dyrkoi-dlia-piatki-rowamelevit.pdf>

<https://damdispenja1970.files.wordpress.com/2018/04/nadutiwan-multiboot-usb-multizagruzochnaia-fleshka-2017-polnaia-versiia-torrent-wemaruxuz.pdf>

[https://img1.liveinternet.ru/images/attach/d/0//5907/5907769\\_lizgdzpkhimiiuchebnik8klass2015godereminvoprozyzadaniiaxor.pdf](https://img1.liveinternet.ru/images/attach/d/0//5907/5907769_lizgdzpkhimiiuchebnik8klass2015godereminvoprozyzadaniiaxor.pdf)

<https://rimervikab1977.files.wordpress.com/2018/04/kiwoveb-reshebnik-po-russkomu-izyuku-3-klass-kuznetsova-rabochaia-tetrad-2-chast-poxofejures.pdf>

<https://cirrgeekbgosen1984.files.wordpress.com/2018/04/foxifag-testy-po-biologii-11-klass-podgotovka-k-ege-2017-s-otvetami-rutebomo.pdf>

<https://gieskinaprnar1982.files.wordpress.com/2018/04/vakox-gdz-po-obshchestvoznaniuu-8-klass-kotova-2017-god-kugixap.pdf>

<https://thirsnanagtheo1974.files.wordpress.com/2018/04/tisimez-wysiwyg-web-builder-10-torrent-zuvejiwexos.pdf>

<https://thibarpobe1983.files.wordpress.com/2018/04/jeginubeworav-podgotovka-k-ege-chastnoe-geduvuxifobixo.pdf>

<https://nylppchoperc1980.files.wordpress.com/2018/04/rotinasa-video-mainkraft-vyzhivanie-bez-modov-1-8-8-1-seriia-lakokanan.pdf>

<https://fettimicut1978.files.wordpress.com/2018/04/toliv-obrazets-prikaza-ob-utverzhenii-shtatnogo-raspisaniia-na-2016-god-obrazets-tetefazedixifan.pdf>

<https://manryleramb1975.files.wordpress.com/2018/04/mozizebibigexas-gdz-khimiia-11-klass-rudzitis-feldman-uchebnik-barasadidi.pdf>

<https://manryleramb1975.files.wordpress.com/2018/04/demolamofu-gdz-angliiskii-4-klass-grammatika-barashkova-2016-pidujubojunivi.pdf>

<https://dusmorcontra1986.files.wordpress.com/2018/04/sutapiwuzuwek-instruktsiia-po-ekspluatatsii-candy-alise-610-sijibibagud.pdf>

<https://gieskinapnar1982.files.wordpress.com/2018/04/vixasvenugid-kamen-i-plamia-skachat-besplatno-fb2-dajajifakiz.pdf>