|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Задание для выполнения  (презентации, видео, текстовые, табличные и т.д. материалы урока выкладываются в группу 10 «А» в Вайбере) | Пояснение к заданию  (на что обратить внимание, ссылки) | Сроки выполнения  (дата выполнения, куда отправить ответ, в каком виде) |
| **4 четверть – 14 часов** | | | | |
| 09.04 | Щелочные металлы. | Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Соли щелочных металлов. Аномальные свойства щелочных металлов  Презентация «Щелочные металлы».  § 39, упр. 11, задача 2 (с. 119) | Уметь характеризовать щелочные металлы по положению в ПСХЭ и строению атомов, составлять уравнения реакций, характеризовать свойства щелочных металлов, и объяснять их с точки зрения ТЭД и окислительно-восстановительных процессов.  <https://videouroki.net/video/11-shchielochnyie-mietally.html> | 10.04  Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |
| 10.04 | Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. | Важнейшие соединения щелочных металлов: оксиды, пероксиды, гидроксиды, их значение в промышленности. Приме­нение.  § 39,стр.119-120, задача 4 (с. 119) | Знать представителей этих классов неорганических соединений;  Иметь представление об их практическом значение.  <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=17455204275710196451&text=оксиды+и+гидроксиды+щелочных+металлов+применение+щелочных+металлов+9+класс> | 16.04  Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |
| 16.04 | Щелочноземель-  ные металлы. | Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Особенности химических свойств.Роль кальция в природе.  Ознакомление с природными соединениями кальция.  Знакомство с образцами природных соединений кальция.  Взаимодействие щелочноземельных металлов с во­дой.  ***Презентация*** «Металлы».  § 40-41 (до с. 123), упр. 5, задачи 1 (с. 125) | Знать характеристику элементов IIA-гр по положению в ПСХЭ и строению атомов.  Уметь составлять уравнения реакций, характеризующих свойства кальция и его соединений и объяснять их с точки зрения ТЭД и окислительно-восстановительных процессов.  <https://videouroki.net/video/12-bierillii-maghnii-shchielochnoziemiel-nyie-mietally.html>  [щелочноземельные металлы 9 класс](https://yandex.ru/video/search?text=%D1%89%D0%B5%D0%BB%D0%BE%D1%87%D0%BD%D0%BE%D0%B7%D0%B5%D0%BC%D0%B5%D0%BB%D1%8C%D0%BD%D1%8B%D0%B5+%D0%BC%D0%B5%D1%82%D0%B0%D0%BB%D0%BB%D1%8B+9+%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81) | 17.04  Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |
| 17.04 | Жесткость воды и способы ее устранения. | Жесткость воды. Понятие о титровании  ***Презентация*** «Жесткость воды и способы ее устранения».  **Демонстрации.** Растворение мыла в дождевой и ключевой воде. Устранение жёсткости воды.  § 41, упр. 14, задачи 4 (с. 125) | Знать, чем обусловлена жёсткость воды. Уметь разъяснять способы устранения жёсткости воды  [**https://yandex.ru/video/preview/?filmId=2116539910525977884&path=vh&suggest\_reqid=22957267605785837352141955590487&text=Жесткость+воды+и+способы+ее+устранения**](https://yandex.ru/video/preview/?filmId=2116539910525977884&path=vh&suggest_reqid=22957267605785837352141955590487&text=Жесткость+воды+и+способы+ее+устранения) | 23.04  Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |
| 23.04 | Алюминий. | Нахождение в природе. Свойства алюминия. Понятие «амфотерность». Амфотерность оксида и гидроксида алюми­ния. Взаимодействие алюминия с во­дой. Знакомство с соединениями алюминия.  Презентация «Алюминий».  § 42, упр.6, задачи 2 (с. 131) | Уметь составлять уравнения реакций, характеризующих свойства Al и его соединений, и объяснять их с точки зрения окислительно-восстановительных процессов.  Уметь доказывать амфотерный характер соединения, составлять уравнения соответствующих реакций и объяснять их в свете представлений о ТЭД.  <https://videouroki.net/video/13-aliuminii-iegho-soiedinieniia.html>  <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=12930955242089506562&reqid=1587395458783738-946055607206428206700110-sas1-7569-V&suggest_reqid=869052923154546645455138163426613&text=алюминий+химия+9+класс> | 24.04  Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |
| 24.04 | Железо. | Нахождение в природе. Свойства железа. Железо в свете представлений об ОВР.  Знакомство с ру­дами железа. Сжигание железа в кислороде и хлоре.  Презентация «Железо»  § 43, упр. 1, задачи 1 (с. 136) | Знать строение атома железа, физические и химические свойства железа.  Уметь разъяснять свойства железа в свете представлений об окислительно-восстановительных процессах и электролитической диссоциации.  <https://videouroki.net/video/14-zhieliezo-iegho-soiedinieniia.html> | 30.04  Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |
| 30.04 | Оксиды, гидроксиды и соли железа (П) и железа (Ш). | Химические свойства основных соединений железа в разных степенях окисления. Понятие о коррозии **Лабораторные опыты 18,19.** По­лучение гидроксидов железа (П) и железа (Ш) и взаимо­действие их с кислотами и щелочами. Минеральные воды КМВ и их целебное действие на организм человека.  § 44, упр. 6, задача 3 (с. 136) | Знать свойства соединений Fe3+ и  Fe2+. Уметь составлять уравнения реакций в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных процессах.  <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=4188861428595197&reqid=1587395598365108-808024049767647566500109-vla1-1650-V&text=Cjtlbytybz+железа+%28II%29+и+железа+%28III%29>.  <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=15301750463234879318&reqid=1587395598365108-808024049767647566500109-vla1-1650-V&text=Cjtlbytybz+железа+%28II%29+и+железа+%28III%29>. | Выполнить работу и отправить файлом любого формата  в Вайбер, в контакт «Надежда Семенова» |

**Литература для учащихся:**

1. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.**Химия. Учебник + CD. 8 класс.** Москва. Просвещение.2012;
2. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. **Химия. Учебник + DVD. 9 класс.** Москва. Просвещение.2014. – 208 с.: ил. – ISBN 978-5-09-022307-2.
3. Химический эксперимент в школе. 8 класс. – М.: Дрофа, 2012.
4. Габрусева Н.И. Химия: 9 кл.: рабочая тетр.: пособие для учащихся/ Н.И.Габрусева. – М.: Просвещение, 2008. – 95 с.
5. Хомченко И.Г. Решение задач по химии. - М.: ООО «Изд-во Новая Волна»: Издатель Умеренков, 2002.
6. Химия. Пособие-репетитор для поступающих в вузы // четв. издание - Ростов н/Д: изд-во «Феникс», 2002.

**Информационные ресурсы**

1. Еди­ная кол­лек­ция циф­ро­вых об­ра­зо­ва­тель­ных ре­сур­сов (ви­део­опы­ты по теме).
2. Федеральный центр [информационно-образовательных ресурсов](http://school-collection.edu.ru/).
3. Элек­трон­ная вер­сия жур­на­ла «Химия и жизнь».
4. [ИД «Первое сентября»](http://1сентября.рф/), Фестиваль педагогических идей «Открытый урок».
5. Интернет Уроки. Уроки школьной программы.
6. ФИПИ
7. Интернет Уроки. Уроки школьной программы.
8. [http://www.dutum.narod.ru/element/elem00.htm](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663943) ([Рассказы об элементах](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663943))
9. [http://www.hemi.nsu.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663790) ([Основы химии. Электронный учебник](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663790))
10. [http://www.himhelp.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663994) ([Полный курс химии](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663994))
11. [http://chemi.org.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663377) ([Учебник химии](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663377))
12. [http://home.uic.tula.ru/~zanchem/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663267) ([Занимательная химия](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=663267))
13. [http://hemi.wallst.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=573769) ([Химия. Образовательный сайт для школьников](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=573769))
14. [http://chemistry.narod.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=435228) ([Мир химии](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=435228))
15. [http://www.alhimikov.net/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=273735) ([Полезная информация по химии](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=273735))
16. [http://www.alhimik.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=273734) ([АЛХИМИК](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=273734))
17. [http://www.xumuk.ru/](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=273730) ([XuMuK.ru - сайт о химии](http://www.y10k.ru/tools/sites/redirect.php?ID=273730))
18. [http://www.chemistry.ru](http://www.chemistry.ru/) (**Химия в Открытом колледже)**
19. [http://webelements.narod.ru](http://webelements.narod.ru/) (**WebElements: онлайн-справочник химических элементов)**
20. [http://experiment.edu.ru](http://experiment.edu.ru/) (**Коллекция «Естественнонаучные эксперименты»: химия )**
21. <http://school-sector.relarn.ru/nsm/> (**Химия для всех: иллюстрированные материалы по общей, органической и неорганической химии )**
22. [http://schoolchemistry.by.ru](http://schoolchemistry.by.ru/) (**Школьная химия )**
23. [www.ximicat.com/info.ru](http://www.ximicat.com/info.ru) (Окислительно-восстановительные реакции)
24. <http://fcior.edu.ru/catalog/meta/3/mc/class/hps/10/hp/1/p/page.html?fc-discipline%20OO=4.18> Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов