**Технологическая карта 11Б класса 24 апреля**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата урока | урок | Предмет | Наименование темы урока | Виды деятельности | | Контроль | | | Консультации (указать контактную информацию) |
| Работа с учебником и тетрадью | Работа с электронными ресурсами | Форма контроля | Дата контроля | Место размещения выполненного д/з |
| 24.04 | 1 | Русский язык | Культура разговорной речи | Власенков АИ. Русский язык. 10-11 классы: учеб. для общеобразоват. учреждений: базовый уровень-4 изд.- М.: Просвещение, 2012  Учебник с. 183-190  Выполнение в тетради упр. 243  Просмотр онлайн-урока № 13 на РЭШ  ДЗ  Контрольные задания 1.2 на РЭШ Урок № 13 | Онлайн-урок № 13 на РЭШ  <https://resh.edu.ru/subject/lesson/4822/start/30390/> | Контрольные зажания1,2 на РЭШ урок № 13  <https://resh.edu.ru/subject/lesson/4822/control/1/30412/> | 29.04 | На электронной почте учителя svetlana.rolmacheva321@mail.ru в форме скриншота с результатами | Электронная почта учителя,  [svetlana.rolmacheva321@mail.ru](mailto:svetlana.rolmacheva321@mail.ru)    WhatsApp 89054935351  Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 2 | Химия | Урок контроля.  Контрольная работа № 4 по теме: «Вещества и их свойства». | Таблицы ПСХЭ и  растворимости  (см.ниже) |  | Варианты заданий. | Прислать контрольную работу 27.04. | [valentina.solovieva2017@yandex.ru](mailto:valentina.solovieva2017@yandex.ru) | Электронная почта учителя,  классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.008-905-418-82-65 |
|  | 3 | Право | Уголовная ответственность  Обстоятельства, смягчающие и отягчающие наказание | А.Ф. Никитин  Право 10-11 класс.  § 65 -66,  § 65, вопросы  1-3.  § 66 вопр. 1,3 | <https://yandex.ru/video/preview?filmId=17692219213211575240&from=tabbar&reqid=1585296250521854-238396068544052044700115-sas1-7747-V&suggest_reqid=929407551152342609863977770797331&text=%D0%A3%D0%B3%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D0%B2%D0%BD%D0%B0%D1%8F%2B%D0%BE%D1%82%D0%B2%D0%B5%D1%82%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B5%D0%BD%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%2B%D0%9E%D0%B1%D1%81%D1%82%D0%BE%D1%8F%D1%82%D0%B5%D0%BB%D1%8C%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0%2C%2B%D1%81%D0%BC%D1%8F%D0%B3%D1%87%D0%B0%D1%8E%D1%89%D0%B8%D0%B5%2B%D0%B8%2B%D0%BE%D1%82%D1%8F%D0%B3%D1%87%D0%B0%D1%8E%D1%89%D0%B8%D0%B5%2B%D0%BD%D0%B0%D0%BA%D0%B0%D0%B7%D0%B0%D0%BD%D0%B8%D0%B5%2B11%2B%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81> | <https://yandex.ru/video/preview?filmId=17692219213211575240&from=tabbar&reqid=1585296250521854-238396068544052044700115-sas1-7747-V&suggest_reqid=929407551152342609863977770797331&text=%D0%A3%D0%B3%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D0%B2%D0%BD%D0%B0%D1%8F%2B%D0%BE%D1%82%D0%B2%D0%B5%D1%82%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B5%D0%BD%D0%BD%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%8C%2B%D0%9E%D0%B1%D1%81%D1%82%D0%BE%D1%8F%D1%82%D0%B5%D0%BB%D1%8C%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0%2C%2B%D1%81%D0%BC%D1%8F%D0%B3%D1%87%D0%B0%D1%8E%D1%89%D0%B8%D0%B5%2B%D0%B8%2B%D0%BE%D1%82%D1%8F%D0%B3%D1%87%D0%B0%D1%8E%D1%89%D0%B8%D0%B5%2B%D0%BD%D0%B0%D0%BA%D0%B0%D0%B7%D0%B0%D0%BD%D0%B8%D0%B5%2B11%2B%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81> | 24.04 | [bondareva.vd@yandex.ru](mailto:bondareva.vd@yandex.ru) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 4 | Физика | Решение задач по теме « Изотопы» | § 103 повторить,  № 1206(1174)  №1207(1175) |  | Рабочая тетрадь | 25.04 | Электронная почта учителя  AllaVadimovna-fizika@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 5 | География | Латинская Америка. Население. | Максаковский В.П. География.  Стр.331-337 (читать) составить и выучить конспект. |  | работа в тетради | 27.04 | Фото работы на почтовый ящик  [lanapodgornaia@yandex.ru](mailto:lanapodgornaia@yandex.ru) | Электронная почта учителя  [lanapodgornaia@yandex.ru](mailto:lanapodgornaia@yandex.ru) , классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 6 | Обществознание | Процессуальное право:  Гражданский процесс  Арбитражный процесс | Л.Н.БоголюбовН.И.Городецкая,  А.И. Матвеева, 2013г  § 25, задания 1,3. (письменно) | <https://interneturok.ru/lesson/obshestvoznanie/10-klass/bchelovek-i-pravob/grazhdanskiy-protsess?block=player>  <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=14962149821804498020&from=tabbar&parent-reqid=1585295643228478-933011145397269572700198-vla1-3698&text=арбитражный+процесс+11+класс+урок> | Работа в  тетради карта  <https://interneturok.ru/lesson/obshestvoznanie/10-klass/bchelovek-i-pravob/grazhdanskiy-protsess?block=player>  <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=14962149821804498020&from=tabbar&parent-reqid=1585295643228478-933011145397269572700198-vla1-3698&text=арбитражный+процесс+11+класс+урок> | 24.04 | [bondareva.vd@yandex.ru](mailto:bondareva.vd@yandex.ru) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |

# Контрольная работа по теме «Вещества и их свойства» Вариант 1

1. Определить тип связи в молекуле: Н2, Н2О, Са, Н2S, NH4Cl, NaF.
2. Написать формулы следующих органических веществ:

этан, этанол, метиламин, ацетилен, бутаналь, этилацетат, глицерин.

1. Даны вещества: Медь, железо, оксид меди (2), оксид серы(4), оксид фосфора(5), гидроксид меди(2), серная кислота, сульфат меди (2), карбонат кальция. С какими веществами будет взаимодействовать соляная кислота. Написать уравнения возможных реакций (молекулярные и ионные).
2. Определите класс каждого из веществ, дайте им названия:

H2CO3, HCOOH, CH4, Ca(OH)2, C3H6, NaHCO3, HCOOC3H7, Na2O, C, HBr, Al(OH)3.

1. Составьте уравнения реакций по схеме. Укажите условия течения реакций.

Si 1 SiO2 2 K2SiO3 3 H2SiO3 4 SiO2 5 Si

1. В схеме реакции расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель.

HBr + H2SO4 = Br2 + SO2 + H2O

1. **Решите задачу**. Рассчитайте массу негашёной извести (оксида кальция), полученной путём обжига 235 кг известняка, содержащего 15% некарбонатных примесей.

# Контрольная работа по теме «Вещества и их свойства» Вариант 2

1. Определить тип связи в молекуле: N2, Al, Na2O, NH3, K2S, O2.

2. Написать формулы следующих органических веществ:

пропан, этаналь, диметиламин, бутановая кислота, диэтиловый эфир, глюкоза, сорбит.

3. Даны вещества: Медь, железо, оксид меди (2), оксид серы(4), оксид фосфора(5), гидроксид меди(2), серная кислота, сульфат меди (2), карбонат кальция. С какими веществами будет взаимодействовать гидроксид натрия. Написать уравнения возможных реакций (молекулярные и ионные).

4. Определите класс каждого из веществ, дайте им названия:

H2CO3, HCOOH, CH4, Ca(OH)2, C3H6, NaHCO3, HCOOC3H7, Na2O, C, HBr, Al(OH)3.

5. Составьте уравнения реакций по схеме. Укажите условия течения реакций.

Si 1 SiO2 2 K2SiO3 3 H2SiO3 4 SiO2 5 Si

6. В схеме реакции расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель.

HBr + H2SO4 = Br2 + SO2 + H2O

**7. Решите задачу**. Рассчитайте массу негашёной извести (оксида кальция), полученной путём обжига 235 кг известняка, содержащего 15% некарбонатных примесей.