**Расписание 9 класс 16.04.2020**

**1.Русский язык**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **16 апреля 2020** | | |
| **ТЕМА** | **Параграф в учебнике** | **Ссылка на видеоурок** | **Домашнее задание**  **(№ заданий, вопросы,** |
| **Урок - практикум.** Знаки препинания в бессоюзных сложных предложениях. | Теория §28 | Упр.198(устно)  Упр.199(письменно) | Повторить теорию §27-28, упр.200 |

**2.Физика**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **16 апреля 2020** | | |
| **ТЕМА** | **Параграф в учебнике** | **Ссылка на видеоурок** | **Домашнее задание**  **(№ заданий, вопросы,** |
| Гелиоцентрическая система мира | 30 | [**https://www.youtube.com/**](https://www.youtube.com/watch?time_continue=161&v=eXPtgyGjIY4&feature=emb_logo)  **(1мин36с)** | **Читать параграф, устно ? стр136** |

**3.Химия**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **ТЕМА** | **ПАРАГРАФ В УЧЕБНИКЕ** | **ССЫЛКА НА ВИДЕОУРОК** | **ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ**  **(№ ЗАДАНИЙ, ВОПРОСЫ,** |
| **ХИМИЯ** | | | |
| Контрольная работа №5 по теме «Металлы» | - | - | Выполнить контрольную **работу (Приложение 1)** |

**4.Физкультура**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **16 апрель 2020** | | |
| **ТЕМА** | **Параграф в учебнике** | **Ссылка на видео урок** | **Домашнее задание** |
| Бег в равномерном темпе *(16 мин).* Преодоление гори­зонтальных препятствий. | \_\_\_ | <https://ru.wikipedia.org/wiki/Легкоатлетический_кросс>  Выполнить письменно:  История легкоатлетического кросса |  |

**5.Геометрия**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **16 апреля 2020** | | |
| **ТЕМА** | **Параграф в учебнике** | **Ссылка на видеоурок** | **Домашнее задание**  **(№ заданий, вопросы,** |
| **Цилиндр. Конус.** | П.129,130 прочитать, составить краткий конспект | Решить задачу №1214 а | **Решить задачу №1214 б,в** |

**6.Литература**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **16 апреля 2020** | | |
| **ТЕМА** | **Параграф в учебнике** | **Ссылка на видеоурок** | **Домашнее задание**  **(№ заданий, вопросы,** |
| Раздумья о Родине в лирике **А.Т.Твардовского.** | Стр.214-225 | <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2174/start/> | Конспект биографии писателя. |

**7. Обществознание**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  | | |
| **ТЕМА** | **Параграф в учебнике** | **Ссылка на видеоурок** | **Домашнее задание (№ заданий, вопросы)** |
| Практикум по теме «Право» | § по теме повторить |  | 1. Составить схему «Виды социальных норм» 2. Определения понятий «право», «функции права», «признаки права». 3. Сравните два вида социальных норм – нормы права и нормы морали. Выявите общее и отличия. 4. Найдите в данной норме права гипотезу, диспозицию, санкцию: «Несовершеннолетние после 22 часов не имеют права находиться на улице, в общественных местах без сопровождения взрослых. В случае нарушения на родителей несовершеннолетнего будет наложен штраф за ненадлежащее исполнение родительских обязанностей.» |

**Приложение 1.**

**Контрольная работа №5**

**Тема: «Металлы».**

**1 вариант.**

**Часть А.**

**При выполнении заданий выберите номер одного правильного ответа.**

**1**.**Наиболее ярко металлические свойства проявляет**:

а) K б) Be в) Al г) Na

**2.Ряд, в котором элементы расположены в порядке возрастания их атомного радиуса:**

а) Al→Mg→Na б) Ca→Ba→Be в) K→Na→Li г) K→Ca→Al

**3.Электронная конфигурация внешнего электронного слоя….3s23p1 соответствует атому**

а) алюминия б) бора в) скандия г) калия

**4.Молекулярному уравнению реакции взаимодействия карбоната кальция с соляной кислотой соответствует сокращённое ионное уравнение:**

а) Ca2++CO32-= CaCO3, б) CaCO3 + 2H+= Ca2+ +CO2 +H2O, в) 2H+ + CO32-= H2O +CO2

**5.Наиболее активно с водой при комнатной температуре будут взаимодействовать оба металла из пары:** а)Na и Cu б) Na и K в) K и Zn г) Cu и Hg

**6.** **Восстановителем в реакции 2Al +3CuCl2 = 2AlCl3 +3Cu является**:

а) медь, б) алюминий, в) хлорид меди (II), г) хлорид алюминия.

**7.При взаимодействии цинка с водой при нагревании образуется**

а)Соль и вода в)оксид металла и водород

б)основание и водород г)реакция не протекает

**8.С водой с образованием основания и водорода будет взаимодействовать**

а)Na б)Zn в)Cu г)Ag

9.**Самый распространённый металл в земной коре:** а) Fe, б) Ti, в) Al, г) Ca.

**10**.**Для вытеснения меди из раствора её соли можно использовать**

а) кальций б) литий в) цинк г) серебро

**Часть В.**

**В1.**Установите соответствие между правой и левой частями уравнений

|  |  |
| --- | --- |
| 1) NaCl+AgNO3→ | А) Fe(OH)3↓+3NaCl |
| 2) CuSO4+BaCl2→ | Б) Cu↓+FeCl2 |
| 3) Fe+CuCl2→ | B) Fe(OH)2+2NaCl |
| 4) 2NaOH+FeCl2→ | Г) NaNO3+AgCl |
|  | Д) CuCl2+BaSO4↓ |

**В2.** Напишите уравнения реакций, соответствующих превращениям, укажите условия их протекания: Fe→ FeCl2→Fe(OH)2→ Fe(OH)3→ Fe2O3→ Fe2(SO4)3

**В3.** Какая масса меди образуется при взаимодействии 2 моль железа с раствором, содержащим 16г сульфата меди(II)?

**Контрольная работа №5**

**Тема: «Металлы».**

**Вариант 2.**

**Часть А. При выполнении заданий выберите номер одного правильного ответа.**

**1.Наиболее ярко металлические свойства проявляет:** а) Ca б) Be в) Mg г) K

**2**.**Ряд, в котором элементы расположены в порядке уменьшения их атомного радиуса**:

а) Al→Mg→Na б) Ca→Ba→Be в) K→Na→Li г) Ca→ K→Al

**3. Электронная конфигурация внешнего электронного слоя….2s22p1 соответствует атому**

а) алюминия б) бора в) скандия г) калия

**4. Молекулярному уравнению реакции взаимодействия карбоната калия с соляной кислотой соответствует сокращённое ионное уравнение:**

а) Ca2++CO32-= CaCO3 Б) CaCO3 + 2H+= Ca2+ +CO2 +H2O в) 2H+ + CO32-= H2O +CO2

**5. Наиболее активно с водой при комнатной температуре будут взаимодействовать оба металла из пары:** а) K и Cu б) Na и K в) Na и Zn г) Cu и Hg

**6.Окислителем в реакции 2Al +3CuО = Al2О3 +3Cu является**:

а) алюминий, б) оксид меди (II), в) оксид алюминия, г) медь.

**7. При взаимодействии магния с водой образуется**

а) соль и вода в) оксид металла и водород

б) основание и водород г) реакция не протекает

**8.С водой с образованием оксида металла и водорода при нагревании будет взаимодействовать: а**) Na б) Zn в) Cu г) Ag

**9.К сплавам железа относится**: а) латунь, б) бронза, в) чугун, г) мельхиор

**10**.**Для** **вытеснения меди из раствора её соли можно использовать**

а) калий б) золото в) железо г) натрий

**Часть В.**

**В1.**Установите соответствие между правой и левой частями уравнений

|  |  |
| --- | --- |
| 1) CaCl2+2NaOH→ | А) FeCl2+H2↑ |
| 2) 2K+2H2O→ | Б) FeCl3+H2↑ |
| 3) 3NaOH+FeCl3→ | B) Ca(OH)2↓+2NaCl |
| 4) 2HCl+Fe→ | Г) 3NaCl+Fe(OH)3↓ |
|  | Д) 2KOH+H2↑ |

**В2.**Напишите уравнения реакций, соответствующих превращениям, укажите условия их протекания: Al→Al2O3→AlCl3→Al(OH)3→Al2(SO4)3→Al(NO3)3

**В3.**Какая масса осадка образуется при взаимодействии 4г гидроксида натрия с 2 моль хлорида железа (II)?

КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ

Здания части А оцениваются в 1 балл, части В – в 2 балла. Полученные баллы суммируются и выставляется отметка:

0-7 б – «2»

8 -10 б. – «3»

11 – 13 б. – «4»

14 – 16 б. – «5»