Дистант 08-09.12.2023г

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| предмет | Классная работа | Домашняя работа |
| Литература. | Прочитать 1 главу романа,, Евгений Онегин"Дом. Ответить письменно на вопрос ,, Каким я увидел главного героя в 1 главе? " |
| **биология** | **Двойное оплодотворение у цветковых растений.****Прочитать § 22, выписать все понятия и дать им определения. Понятия: гаметофит, спорофит, микроспоры, мегаспоры, генеративная и вегетативная клетки, двойное оплодотворение, спермии, яйцеклетка, центральная клетка, эндосперм, зародыш, спорофит. (Это все было задано в субботу 25.11.)****Сдал один человек. Остальные не сделали****Индивидуальное развитие организмов.****Прочитать § 23****1.Дать определение «Онтогенез».****2.Составить схему типы развития животных и дать характеристику двум типам развития: непрямой тип и прямой тип, привести примеры животных по каждому типу.****3.Нарисовать рис. 46 и подписать признаки трех стадий онтогенеза: бластула, гаструла и нейрула по рисунку.****4.Записать определения двух периодов онтогенеза: эмбриональный и постэмбриональный.** **Не сделали все.****Основные понятия генетики****§ 25 Самостоятельная работа с текстом параграфа 25****Выписать следующие термины и понятия к ним:****Наследственность-****Изменчивость-****Гены-****Генотип-****Фенотип-****Локус-****Гомологичные хромосомы-****Аллельные гены –****Гомозиготный организм-****Гетерозиготный организм-****Тетради с дистантом сдать надо будет в понедельник 11.12.** | **§ 22****§ 23, подготовиться к тесту по теме Онтогенез. По всем вопросам задания.****§ 25, Выучить все определения, которые запишите к субботе 16.12.****В понедельник 11.12.23 будет контрольная работа повторять § 16-24** |
| **Английский язык** **Группа Альбины Наилевны** | **подготовка к контрольной работе, повторить материал** |  |
| **Русский язык** | **Выучить клише к устному экзамену** |  |
| **Биология** | **Законы Менделя Моногибридное скрещивание.****Работа с § 26 по вопросам 1.История открытия законов генетики Г.Менделем.2.Что такое гибридологический метод? 3.Что такое моногибридное скрещивание? 4.Понятие «чистые линии», рецессивные и доминантные признаки. 5.Закон доминирования записать весь текст в тетрадь.****https://resh.edu.ru/subject/lesson/2480/main/ ссылка на видео по теме урока на сайте РЭШ** | **§ 26, повторить 25 Контрольная работа переносится на 18.12.23** |
| **Физическая культура** | **Смотреть урок на сайте РЭШ** **https://resh.edu.ru/subject/lesson/3424/start/** **https://resh.edu.ru/subject/lesson/3424/main/** **11.12****https://resh.edu.ru/subject/lesson/3423/main/** **Классная работа****Просмотреть видео - основная часть** | **На сайте РЭШ тренировочные задания** <https://resh.edu.ru/subject/lesson/3745/train/170131/>**Д.з. Выполнить тренировочные задания.****https://resh.edu.ru/subject/lesson/3423/train/** |
| **История** |  |  |
| **История** | 1. Тема – Внешняя политика Николая І. Кавказская война 1817 – 1864 гг. Крымская война 1853 – 1856 гг.2. Изучить тему до конца, посмотреть видеоуроки № 13 и 15. | 1. Записать годы Кавказской войны2. Подготовиться к к.р., повторить Темы 1 и 2(правление Александра І и Николая І). |
| **Геометрия** | **прочитать и написать конспект главы IX "Векторы", параграфа 2, п. 82 "Вычитание векторов" (стр. 202-204).****Посмотреть: https://resh.edu.ru/subject/lesson/2733/main/** | **выучить теорию по тетради. Выполнить #756, стр. 204.** |
| **Английский язык группа Дарьи Владимировны** |  | **Урок 7 упражнение 1 - подготовить один из текстов на отличное чтение и устный перевод.** |
| **физика** |  |  |
| Химия09.12. | Тема урока «Характеристика азота и фосфора. Азот – простое вещество»- Изучите параграф 23 и составьте конспект по плану:1. Элементы главной подгруппы V группы: \_\_\_\_\_\_\_\_\_2. Строение атомов азота и фосфора таблица 12.3. На последнем энергетическом уровне \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_4. Атомы этих элементов присоединяют \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, проявляя степень окисления \_\_\_\_5. Атомы эти х элементов отдают \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, проявляя степень окисления \_\_\_\_6. Общая формула оксидов \_\_\_\_\_7. Общая формула водородных соединений \_\_\_\_\_\_\_8. Азот – простое вещество:А) выписать химическую и структурную формулы азота.Б) Где азот находится в природе?В) Как азот получают?Г) Химические свойства - реагирует с неметаллами: Н2 + N2 = N2 + Br2 =  - реагирует с металлами: Na + N2 = N2 + Ca = Д) Применение азота: 9. Выполните тест «Азот»1. Укажите число нейтронов в ядре атома азота: а) 28  б) 16 в) 14  г) 7.2. Верно ли из следующих утверждений, что азот – газ?а) окрашен  б) нерастворим в воде в) имеет запах  г) тяжелее воздуха.3. Укажите правильную схему распределения электронов по энергетическим уровням для атома азота: а) 2,2  б) 2, 4 в) 2, 5  г) 2, 6.4. Степень окисления –3 азот проявляет в соединении: а) NaH  б) HNO3 в) NO г) NH35. Высшим оксидам азота соответствует: а) NH3 б) HNO2 в) NO2  г) N2O5.6. В VА группу не входит элемент: а) As б) N в) P г) I.Успехов в выполнении заданий. Тетради проверим на следующем уроке.Выполните работу в тетради. Повторите параграфы 17-21.***Проверочная работа «Сера и её соединения»***  **Часть А.** *Задания с выбором одного правильного ответа* 1. **Для серы характерна степень окисления**: 1. -2 2. -3 3. -4 4. +7
2. **Раствор серной кислоты может взаимодействовать со всеми веществами группы. Запишите уравнения реакций.**

 1. MgO, CO2, NaCl, Fe(OH)3 3. NaOH, ZnO, Zn, Na2CO3 2. CuO, Fe, HNO3, NaOH, Mg(OH)2 4. BaCl2, FeO, Cu, KOH.1. **И сернистый газ, и оксид серы (VI) будут реагировать со следующей парой веществ. Запишите уравнения реакций.**

 1. Н2О и СО2 2. H2O и Cl2 3. КOH и Na2O 4. H2S и О21. **Для осуществления превращения H2S→SO2→SO3→ Na2SO4 нужно последовательно использовать. Запишите уравнения реакций.**

 1. Воду, кислород, оксид натрия 3. Кислород, кислород, оксид натрий 2. Кислород, кислород, хлорид натрия 4. Воду, кислород, карбонат натрия1. **Качественную реакцию на сульфат-ион можно представить сокращённым ионным уравнением**

 1. 2H+ + SO42- → H2SO4 2. Cu2+ + SO42- → CuSO4 3. Ba2+ + SO42- → BaSO4 4. S2- + 2H+ → H2S  1. **Газ с запахом тухлых яиц, образующий при растворении в воде слабую кислоту, называется**

 1. Сернистый 2. Угарный 3. Хлор 4. Сероводород 1. **Верны ли следующие утверждения о свойствах серы и её соединений?**

 А. Самой устойчивой аллотропной модификацией серы является ромбическая. Б. Чтобы приготовить раствор серной кислоты, нужно в концентрированную кислоту вливать воду. 1. Верно Б 2. Верно А 3. Оба суждения верны 4. Оба суждения неверны **Часть В.** Выберите два верных суждения.  **8.** В ряду O – S – Se  1. Усиливаются восстановительные свойства. 2. Уменьшается радиус атома. 3. Уменьшаются кислотные свойства высших оксидов. 4. Уменьшается число энергетических уровней в атоме. 5. Увеличивается число электронов на внешнем энергетическом уровне.  **9.** Установите соответствие между левой и правой частями уравнения. ***(цифры могут повторяться!)***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № п/п | Исходные вещества | № п/п | Продукты реакции |
| 1 | Fe + S → | 1 | не взаимодействует |
| 2 | SO2 + NaOН (избыток) → | 2 | H2O + SO2↑ |
| 3 | Ag + H2SO4 (разб) → | 3 | Na2SO3 + H2O |
| 4 | H2S + O2 (избыток) → | 4 | NaHSO3 |
|  | 5 | Ag2SO4 + H2↑ |
| 6 | FeS |
| 7 | H2O + S |
| 8 |  Fe2S3 |

**10***.* Составьте уравнения реакций, соответствующих схеме превращений:  S → H2S → Na2S → CuS. Для последней реакции составьте уравнение в полной и сокращённой ионной форме, укажите цвет образовавшегося осадка.Успехов в выполнении заданий. Тетради проверим на следующем уроке.11.12. Тема урока «Аммиак»- Изучите параграф 24 и ответьте на вопросы:1. Строение молекулы: формула, химическая связь2. Физические свойства:3. Химические свойства:А. реагирует с водой, образуя щелочь (растворимое основание): NН3 + H2O = - Нашатырный спирт – это …, другие названия … Б. реагирует с кислотами: H3N+ HBr= В. реагирует с кислородом, горение: О2 + NН3 = NН3 + О2 кат= Г. реагирует с оксидами металлов, образуя металл, проявляет восстановительные свойства: CuО + NН3 = Д. Разлагается при нагревании: NН3 =4. Получение аммиака: А) в промышленностиБ) в лаборатории:5. Применение аммиака 6. Выполните тест по теме «Аммиак»1. Степень окисления азота в аммиаке: 1) +3 2) +1 3) +5 4) -3.2. Аммиак - это: 1) газ без запаха 2) бесцветный газ с резким запахом 3) газ бурого цвета 4) газ тяжелее воздуха.3. Связь в молекуле аммиака: 1) ионная 2) ковалентная неполярная 3) ковалентная полярная 4) металлическая.4. Аммиак реагирует с: 1) щелочами 2) кислотами 3) солями 4) оксидами неметаллов.5. Аммиак горит в присутствии катализатора с образованием: 1) азота и воды 2) оксида азота (II) и воды 3) азота и водорода 4) азота и водорода.6. Аммиака реагирует с: 1) соляная кислота и водород 2) серная кислота и гидроксид натрия 3) фосфорная кислота и оксид бария 4) соляная кислота и кислород. |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
| физика |  |  |
| история |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |