11 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | Домашнее задание | Форма проверки |
| 12.05 | **Практическая работа №3** «Решение экспериментальных задач на идентификацию органических и неорганических соединений» |  | **Цель:** Научиться практически решать задачи на распознавание органических и неорганических соединений. **Реактивы:**  Задание №1: растворы хлорида натрия, карбоната натрия, сульфата натрия, ацетата натрия; нитрата серебра, соляной кислоты, хлорида бария, гидроксид натрия Задание № 2: растворы хлорида аммония, хлорида бария, хлорида алюминия; гидроксид натрия, нитрата серебра, сульфата меди Задание № 3: растворы глюкозы, глицерина, белка; сульфата меди Задание № 4: растворы ацетата натрия, нитрат аммония, сульфат калия; индикаторная бумага **Оборудование:**пробирки, штативы, спиртовки, пробиркодержатели, индикаторная бумага, лучинка. |  | WhatsApp,  электронная почта |
| 14.05 | Обобщение и систематизация знаний по теме «Вещества и их свойства» | <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=13595458888359736479&text=%D0%A3%D1%80%D0%BE%D0%BA%20%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D0%B8%2011%20%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%81%20%D0%9E%D0%B1%D0%BE%D0%B1%D1%89%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5%20%D0%B8%20%D1%81%D0%B8%D1%81%D1%82%D0%B5%D0%BC%D0%B0%D1%82%D0%B8%D0%B7%D0%B0%D1%86%D0%B8%D1%8F%20%D0%B7%D0%BD%D0%B0%D0%BD%D0%B8%D0%B9%20%D0%BF%D0%BE%20%D1%82%D0%B5%D0%BC%D0%B5%20%C2%AB%D0%92%D0%B5%D1%89%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0%20%D0%B8%20%D0%B8%D1%85%20%D1%81%D0%B2%D0%BE%D0%B9%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0%C2%BB&path=wizard&parent-reqid=1589037336768964-1434383430249034743500239-production-app-host-vla-web-yp-257&redircnt=1589037364.1> | Цель: актуализация знаний по теме: «Вещества и их свойства»; составлять уравнения реакций, выводить химические формулы, сравнивать исследуемые вещества, анализировать явления окружающего мира в химических терминах, понимать роль химии в повседневной жизни и ее прикладное значение в жизни общества.  1. Назовите общие классы неорганических и органических соединений. Неорганические вещества: простые вещества - это металлы и неметаллы; сложные вещества – оксиды, основания, кислоты, соли. Органические вещества – углеводороды, кислород – и азотсодержащие органические соединения.  2.Чем отличаются неорганические вещества от органических веществ? В состав всех органических веществ, входят атомы углерода и водорода, что нельзя сказать об неорганических веществах.  3. Какие физические свойства характерны для металлов? Металлам присущи металлический блеск, твердость, пластичность, тепло- и электропроводность, высокие температуры плавления (большинство металлов) и большая плотность.  4. Поясните выражение «металлы являются восстановителями». Металлы способны легко отдавать внешние электроны, превращаясь в положительные ионы, тем самым металлы проявляют восстановительные свойства.  5. Как изменяются восстановительные свойства металлов с ростом порядковых номеров элементов в периодах и почему?  Восстановительные свойства в периодах ослабевают. Это связано с уменьшением радиуса атомов, что приводит к меньшей подвижности наружных электронов.  6. Какие свойства окислительные или восстановительные характерны для неметаллов?  Для атомов неметаллов, а следовательно, и для образованных ими простых веществ характерны окислительные, так и восстановительные свойства. Окислительные свойства проявляются при их взаимодействии с металлами и водородом; любой неметалл выступает в роли окислителя в реакциях с теми неметаллами, которые имеют более низкое значение электроотрицательности.  7. На какие группы делятся оксиды?  Солеобразующие и несолеобразующие. Солеобразующие делятся на основные, амфотерные, кислотные, которым соответствуют основания, амфотерные гидроксиды, кислоты соответсвенно.  8. Как классифицируют основания?  Растворимые в воде – щелочи и нерастворимые в воде основания. Кислородсодержащие – неорганические основания; Бескислородные – органические амины.  9. Как классифицируют кислоты?  По наличие кислорода – кислородсодержащие кислоты и бескислородные. По основности (число атомов водорода в молекуле) одноосновные, двухосновные, трехосновные кислоты.  10. Какие группы солей существуют?  Средние соли – это продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл, например хлорид натрия NaCl.  Кислые соли – это продукты неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл – гидрокарбонат натрия NaHCO3.  Основные соли – это продукты неполного замещения гидроксогрупп в основании на кислотный остаток – основной хлорид магния MgOHCl.  11. Что такое функциональная группа?  Функциональной называют группу атомов, которая определяет наиболее характерные свойства вещества и его принадлежность к определенному классу соединений.  12. Какие элементы – неметаллы являются биогенными?  С – углерод; О - кислород; N – азот; Н – водород. Эти элементы входят в состав всех живых организмов.  Вариант -**1**  1. Амфотерными гидроксидами являются вещества, формулы которых:  а) CsOH и Cr(OH)2; б) KOH и Ca(OH)2;  в) Be(OH)2 и Cr(OH)3; г) NaOH и Mg(OH)2.  2. Кислотными оксидами в ряду являются вещества, формулы которых:  а) N2O3, N2O5, CrO3; б) Cr2O3, CrO, N2O;  в) NO, Na2O, P2O5; г) SiO2, BeO, CaO.  3. Формулы только кислых солей записаны в ряду:  а) K2SO4, KOH, NaHCO3; б) Fe(HSO4)2, CaHPO4, Ca(OH)NO3;  в) NH4HSO4, NH4NO3, (NH4)2CO3; г) Na2HPO4, NaHCO3, NaHS.  4. Соль и водород образуются при взаимодействии разбавленной серной кислоты с каждым из металлов ряда:  а) Al, Zn, Cu; б) Zn, Fe, Pb;  в) Mg, Zn, Fe; г) Pb, Cu, Ag.  5. С раствором хлорида меди(II) не реагирует:  а) Mg; б) Zn; в) Fe; г) Ag.  6. Основание образуется при взаимодействии с водой оксида, формула которого:  а) Fe2O3; б) CuO; в) CaO; г) FeO.  7. Общая формула алканов:  а) CnH2n; б) CnH2n+2; в) СnH2n - 2; г) CnH2n + 1.  8.Функциональной группой для карбоновых кислот является:  а) – СОН; б) - ОН; в) - СООН; г) - NH2.  **Вариант - 2**  1. Основными оксидами являются вещества, формулы которых:  а) Cs2O и CrО3; б) K2O и CaO;  в) BeO и Cr2O3; г) Na2O и MgO.  2. Формулы средней, кислой и основной солей записаны в ряду:  а) Cu(HSO4)2, Cu(OH)NO3, CuCl2; б) CaCO3, Ca(HCO3)2, Ca(OH)Cl;  в)FeSO4, Fe(OH)Cl, Fe(OH)2Cl; г) BaSO4, Ba(OH)NO3, Ba(H2PO4)2.  3. Щелочами являются вещества, формулы которых:  а) CsOH и Cr(OH)2; б) KOH и Вa(OH)2;  в) Be(OH)2 и Cr(OH)3; г) NaOH и Mg(OH)2.  4. Серебро из раствора нитрата серебра вытесняют все металлы ряда:  а) Na, Cr, Zn; б) K, Fe, Cu; в) Fe, Zn, Cu; г) Zn, Fe, Au.  5. И с гидроксидом натрия, и с соляной кислотой реагирует:  а) СaO; б) BeO; в) SiO2; г) P2O5.  6. С раствором сульфата меди (II) не реагирует:  а) Mg; б) Zn; в) Fe; г) Ag.  7. Общая формула алкенов:  а) CnH2n; б) CnH2n+2; в) СnH2n -2; г) CnH2n+1.  8.Функциональной группой для спиртов является:  а) – СОН; б) - ОН; в) - СООН; г) - NH2. |  | WhatsApp,  электронная почта |