**Контрольная работа**

|  |  |
| --- | --- |
| № вопроса | Эталон ответов |
| 1.Задачи аналитической химии | Обнаружение, идентификация, определение составных частей |
| 2.Признаки классификации методов | = природа аналитического вещества;  = характер решаемых задач;  = интенсивность;  = природа анализа составных частей |
| 3.Объясните химический метод анализа | = химические реакции;  = внешний эффект: цвет, запах, выделение газа, выпадение осадка. |
| 4.Особенности растворов гомогенного химического равновесия. | Идеальность, однофазность системы переменного состава, ограниченное смешивание. |
| 5. Характеристика катионов аналитической  группы | Катионы образуют амфотерные гидроксиды или растворимые соли, хорошо растворимы в щелочи. Групповой реагент гидроксид натрия. |
| 6.Аналитические операции при качественном анализе. | Открываемый оптимум, предел обнаружения, произведение растворимости, селективность и систематичность. |
| 7.Разделы аналитической химии | Качественный, количественный, структурный, технологический. |
| 8. Составные части анализируемого вещества | Изотопная, молекулярная, атомная, элементная (ионы), структурная (Функциональные группы). |
| 9. Объясните физико-химический метод анализа | Изменение состояния электрона или ядра атома, сигнал на электромагнитной волне. |
| 10.Природа  образования  гомогенного химического  раствора | Сольватация, ионизация, диссоциация, ассоциация. |
| 11.Гидролизу подвергается: | а) этилен б) пропановая кислота в) сахароза  г) глюкоза |
| 12.Для распознавания глюкозы используют: | а) индикатор и раствор щелочи в) бромную воду б) хлорид железа (III) г) аммиачный раствор оксида серебра (I) |
| 13.Общая сумма коэффициентов в уравнении реакции С6Н6 + О2 → СО2 + Н2О | а) 35 б) 13 в) 8 г) 6 |
| :  14. Катализ может быть | а) окислительно-восстановительным; б) биологическим;  в) гомогенным; г) гетерогенным. |
| 15.Наибольшими основными свойствами обладает: | а) аммиак б) диметиламин в) метиламин  г) этанол |
| 16.Конечные продукты гидролиза белка: | а) глюкоза б) глюкоза и фруктоза  в) аминокислоты  г) глицерин и карбоновые кислоты |
| 17. Ингибитором называют: | а) биологический катализатор; б) отрицательный катализатор;  в) положительный катализатор; г) совсем не катализатор. |
| 18. Для какой из перечисленных реакций давление не влияет на смещение равновесия? | а) Образование воды из простых веществ;  б) образование аммиака из простых веществ;  в) образование метана из простых веществ;  г) образование бромоводорода из простых веществ. |
| Конс  Ко 19. Константа равновесия | а) это процесс изменения концентраций  б) это процесс увеличения скоростей прямой и обратной реакций в) это отношение констант скорости прямой и обратной реакций |
| 20. Гидролизу подвергается: | а) глюкоза б) фруктоза в) бензол г) целлюлоза |