Группа: 24 химия

Урок: 55-56ч

Тема: «Дифференцированный зачет»

**1.** Чему равно массовое число атома?

**а)** числу протонов в атоме                **б)** числу нейтронов в атоме

**в)** числу нуклонов в атоме                **г)** числу электронов в атоме

**2.** Чему равно число нейтронов в атоме 3115Р?

**а)** 31                       **б)** 16

**в)** 15                       **г)** 46

**3.** Какое квантовое число характеризует направление электронного облака в пространстве?

**а)** n                               **б)**l

**в)**ml                       **г)** ms

**4.** Какие значения принимает магнитное квантовое число для орбиталей d-подуровня?

**а)**0, 1, 2                        **б)** − 2, − 1,0, +1, +2

**в)** − 1, 0, +1                        **г)**1, 2, 3

**5.** Чему равно число орбиталей на ƒ-подуровне?

**а)**1                                       **б)** 3

**в)**5                                       **г)**7

**6.** Атомы, какого элемента имеют электронную конфигурацию внешнего слоя: 4s24p5?

**а)**35Br                               **б)** 7N

**в)**33As                               **г)**23V

**7.** Чем отличаются атомы изотопов одного элемента?

**а)**числом протонов                                **б)**числом нейтронов

**в)**числом электронов                        **г)**зарядом ядра

**8.** Чему равно массовое число азота 7N, который содержит 8 нейтронов?

**а)**14                               **б)**15

**в)**16                               **г)**17

**9.** Какие значения принимает орбитальное квантовое число для второго энергетического уровня?

**а)**0, 1, 2                        **б) −**2, − 1, 0, +1,+2

**в)**0,1                                **г)**1

**10.** Как обозначается подуровень, для которого n = 4 и l = 0?

**а)**4ƒ                                **б)**4d

**в)**4р                                **г)**4s

**11.** Атомы, какого элемента имеют электронную конфигурацию внешнего слоя:…3s23р4?

**а)**6С                               **б)**14Si

**в)**16S                             **г)**24Сr

**12.** Какую общую формулу имеет основание?

**а)**Ме(ОН)у                       **б)**Н2(Ас)

**в)**Эm Оn                         **г)**Мех(Ас)у

**13.** Какой из оксидов является амфотерным?

**а)** ZnО                            **б)**SiО2

**в)**SiО                                    **г)**Nа2О

**14.**Какое из оснований является двухкислотным?

**а)** КОН                                  **б)**Вi(ОН)3

**в)**NН4ОН                         **г)**Sn (ОН)2

**15.** Какая из кислот является двухосновной?

**а)**НNО2                            **б)**НВ2

**в)**Н2СО3                           **г)**Н3ВО3

**16.**Какая из солей является кислой солью?

**а)**[Fe(ОН)2]2СО3                **б)**Fe (НСО3)3

**в)**Fe ОН СО3                      **г)**Fe2 (CО3)3

**17.** Какова валентность кислотообразующего элемента в молекуле хлорной кислоты НСI О4?

**а)**II                                   **б)**III

**в)**IV                                  **г)**VII

**18.** Какой из кислот соответствует название «сернистая кислота»?

**а)**Н2S                                 **б)**Н2S2О3

**в)**Н2SО3                                 **г)**Н2SО4

**19.** Какой соли соответствует название «карбонат висмута III»?

**а)**ВiОНСО3                          **б)** Вi2 (CО3)3

**в)**Вi (НСО3)3                     **г)**[Вi (ОН2)] CО3

**20.** Какой соли соответствует название гидросульфат висмута III»

**а)**Вi (НSО4)3                         **б)**Вi(НSО3)3

**в)**Вi (ОН) SО4                      **г)**[Bi (ОН2)]2 SO4

**21.** Какой соли соответствует название «дигидроксосульфит алюминия»?

**а)**[AL(ОН)2]2 SО4**б)**ALОНSО3

**в)**[AL(ОН)2SO3**г)**ALОНSО4

**22.** Какие из следующих веществ являются кристаллогидратами?

**а)**К2SO3                **б)**

**в)**RbOH                **г)**

**23.** Какие из следующих веществ растворяются в воде?

**а)**AIPO4**б)**

**в)**AgNO3                **г)**CuS

**24.** Какие из следующих веществ растворяются в воде?

**а)**AgBr                        **б)**Cu(OH)2

**в)**Zn(NO3)2                **г)**HgS

**Задание:** решить тестовые задания.