10-sinf kimyo

1. Quyidagi orbitallarning qaysi birlari mavjud emas?

A) 1s,2s B) 2p,3d C) 3p,4d D) 1p,3f

2. Elektronlar soni maksimal bo’lgan, to’lgan energetik pog’onani ko’rsating.

A) 2 B) 6 C) 4 D) 5

 3. Tashqi pog’onaning bosh kvant soni qiymati qaysi kattalik bilan bir xil bo’ladi? 1) guruh tartib raqami; 2) davr tartib raqami; 3) qator tartib raqami; 4) pog’onalar soni; 5) tashqi pog’onadagi elektronlar soni;

A) 1,2 B) 2,4 C) 1,4 D) 2,3

4. Ammoniy ioni qanday geometrik tuzilishga ega?

A) uchburchak B) piramida S) tetraedr D) teng tomonli uchburchak

5. Qaysi guruhdagi elementlar gidridining fazoviy shakli uchburchakli piramida tuzilishiga ega?

A) III B) IV C) V D) VI

6. 16 г СаСО3 парчаланганда, 11,6 г қаттиқ қолдиқ ҳосил бўлди. СаСО3 нинг неча фоизи парчаланганлигини ва қаттиқ қолдиқнинг таркибини аниқланг.

А) 59%; 5,6 г СаСО3 ва 6 г СаО В) 52,6%; 4,4 г СаСО3 ва 7,2 г СаО С) 62,5%; 6 г СаСО3 ва 5,6 г СаО Д) 100%; 8,96 г СаСО3

7. Qaysi birikmalar tarkibida uglerodning oksidlanish darajasi -2 ga teng? 1) uglerod(II)-oksidning xlor bilan reaksiya mahsuloti; 2) metanol; 3) xlormetan; 4) chumoli kislota; 5) etil xlorid; 6) etilen;

A) 1,3,5 B) 1,4,6 C) 1,4,5 D) 2,4,6

8. Мис(II) сульфатнинг 500 мл 0,1 молярли эритмасидан 19300 Кл электр миқдори ўтказилганда, катодда (инерт электрод) неча грамм мис ажралади?

А) 3,2 В) 6,4 С) 1,6 Д) 12,

9. Qaysi azot oksidi befarq oksid deyiladi?

 A. N2O B. N2O3  S. N2O5 D. NO

10. Suyuq yoqilg'i — neft O'zbekistonning qaysi viloyatlarida qazib olinadi\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 11.. Havo va kislorod aralashmasidagi kislorodning hajmiy ulushi 80% bo‘lishi uchun havo va kislorodni qanday hajmiy nisbatda olish kerak? (O2)=0, 2 A) 1:2 B) 1:4 S) 1:1 D) 1:3

12. Рух пластинка таркибида 13,5 г мис(II) хлорид бўлган эритмага туширилди. Пластинка массаси 0,01 г га ўзгарган бўлса, эритмада неча грамм мис(II) хлорид қолади?

А) 13,11 В) 12,15 С) 2,4 Д) 5,76 Е) қолмайди.

13 Butаnning fоrmulаsi qаndаy bo`ladi? ------------------------------------------

14. Vodorodning hajmiy ulushi 70% bo‘lgan, vodorodva kisloroddan iborat 110 g aralashmadagi kislorod

 og‘irligini (g) hisoblang. A) 33 B) 96 S) 77 D) 14

15. 2 kg kalsiy karbitning suv bilan reaksiyaga kirishuvidan qancha hajm (n.sh)asetilen olish mumkin.

A) 15 B) 0,7 S) 09 D) 12

16. Formaldegid va vodorod aralashmasining geliyga nisbatan zichligi 6,1 bo‘lib, u qizdirilgan nikel

 katalizatori ustidan o‘tkazilganda vodorodning barchasi sarflansa, hosil bo‘lgan gazlar aralashmasining havoga nisbatan zichligini aniqlang.

A) 3,58 B) 4,66 S) 1,05 D) 0,37

 17. Pеntаnning suyuqlаnish аgrеgаt hоlаti qаndаy?

 A. 129,7 C vа suyuqlik B. 138,3 C vа gаz S. 29,7 C vа gаz D.103 C vа gаz

18. Siklobutanning yonishi natijasida qanday jarayon sodir bo‘ladi?

 1) vodorod atomi qaytariladi; 2) kislorod atomi qaytariladi; 3) uglerod atomi qaytariladi;

 4) kislorod atomi oksidlanadi; 5) uglerod atomi oksidlanadi; 6) vodorod atomi oksidlanadi.

 A) 3, 6 B) 1, 2 S) 2, 5 D) 1, 4

19. Aminosirka kislota va metilamin eritmalari lakmus qog‘ozga qanday ta’sir ko‘rsatadi?

 A) lakmus aminosirka kislota eritmasida qizil rangga, metilamin eritmasida esa ko‘k rangga bo‘yaladi

 B) lakmus aminosirka kislota eritmasida ko‘k rangga, metilamin eritmasida esa qizil rangga kiradi

 S) lakmus aminosirka kislota eritmasida o‘z rangini o‘zgartirmaydi, metilamin eritmasida esa ko‘k rangga

 D) lakmus aminosirka kislota eritmasida qizil rangga kiradi, metilamin eritmasida esa rangini o‘zmaydi

20. . Dеkаndа nеchtа izаmеr mаvjud? ----------------------------------------------

21. Fenilaminning xossalari qaysi javobda ko`rsatilgan ?

 A. rangsiz, moysimon, suvda kam eriydi. B. o’ziga xos hidga ega, rangli

 S . rangsiz, moysimon, suvda erimaydi. D. rangli, moysimon, suvda eriydi

22. Kislorod qaysi element bilan birikkanda +2 darajasini hosil qiladi?

 A. Kislorod B. Xlor S. Fosfor D. Ftor

23."Aromatik" so'zining ma'nosi nima?-----------------------------------------

 24. Organik kimyo fani qayerda kashf qilingan?--------------------------------------

25. Водородли бирикмасининг формуласи НЭ бўлган элементнинг юқори оксиди таркибида 61,2% кислород бор. Бу қайси элемент? А) Са В) Аl S) Cl Д) Fe

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| S | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |
| J | d | b | a | s | a |  | d | A | a |  | d | b |  | a | b | d | a | a | a |  | s | d |  |  |  |

 10. Qasshqadaryo Buxora

 13. C4H10

 17. 129,7 C vа suyuqlik

 20.85

 23.xushbo’y

 24. Shvetsiyada

 25. xlor

**Test javoblari**

 **I variant**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| S | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| J | D | C | B | D | A | C | C | A | D | B | A | C | C | D | B | D | B | C |

19.karbin

20.Magniy (Mg)

21. Si+2NaOH+H2O=Na2SiO3+2H2

22.COCl2

23. 50g CaCO3

24. SiC karborund yoki kremniy karbid

25.adsorbsiya

Yozma ish 10-sinf

 1. 39,2 г темир концентрланган сульфат кис-лота эритмасига солиб қиздирилганда, неча литр (н.ш.) газ ажралиб чиқади?

2. Таркибида 25% қўшимча модда бўлган 75,3 г СаС2 га сув таъсир эттирилса, неча литр газ ажралиб чиқади (н.ш.)?

3.10 litr nomalum alkinni yondirishuchun 70l kislorod sarflandi. Boshlang’ich uglevodorodni aniqlang va uning barcha izomerlari strukturasini yozing,

4. Tarkibida 16 ta SP3 gibritlangan orbital bo’lgan oddiy efir tarkibidagi uglerod atomlarining massa ulishini % da aniqlang,

5. 39.2 gr metalsiklogeksan yonishidan 123,2 gr karbonat angdrid xosil bo’lsa,ajralgan suv massasini aniqlang.