



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 g CaCO_3 parchalanganda, 11,6 g qattiq qoldiq hosil бўлди. CaCO_3 ning necha foizi parchalanganligini va qattiq qoldiqning tarkibini aniqlang.
A) 59%; 5,6 g CaCO_3 va 6 g CaO B) 52,6%; 4,4 g CaCO_3 va 7,2 g CaO C) 62,5%; 6 g CaCO_3 va 5,6 g CaO D) 100%; 8,96 g CaCO_3
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 микдори ўтказилганда, катодда (инерт электрод) неча грамм мис ажралади?
A) 3,2 B) 6,4 C) 1,6 D) 12,
9. Qaysi azot oksidi befarq oksid deyiladi?
A. N_2O B. N_2O_3 S. N_2O_5 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? ($\text{O}_2=0,2$) 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. Пластика массаси 0,01 г га ўзгарган бўлса, эритмада неча грамм мис(II) хлорид қолади?
A) 13,11 B) 12,15 C) 2,4 D) 5,76 E) қолмайди.
13. Butanning formulasi qanday 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. Pentanning suyuqlanish agregat holati qanday?
A. 129,7 C va suyuqlik B. 138,3 C va gaz S. 29,7 C va gaz D. 103 C va gaz
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. Aminsirka 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. Dekanda nechta izomer mavjud? -----
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



Bellashuv.uz – Barcha fanlardan testlar banki

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 H_2 бўлган элементнинг юқори оксиди таркибида 61,2% ксилород бор. Бу қайси элемент? A) Ca B) Al 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. C_4H_{10}

17. 129,7 C va suyuqlik

20.85

23. xushbo'y

24. Shvetsiyada

25. xlor



Yozma ish 10-sinf

1. 39,2 г темир концентранган сульфат кис-лота эритмасига солиб қиздирилганда, неча литр (н.ш.) газ ажралиб чиқади?
2. Таркибида 25% қўшимча модда бўлган 75,3 г CaC_2 га сув таъсир эттирилса, неча литр газ ажралиб чиқади (н.ш.)?
3. 10 litr nomalum alkinni yondirish uchun 70l kislorod sarflandi. Boshlang'ich uglevodorodni aniqlang va uning barcha izomerlari strukturasini yozing,
4. Tarkibida 16 ta SP^3 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.