

- Oddiy moddalar qatorini aniqlang.
- Murakkab moddalar qatorini ko'rsating.
- Tabiatda allotropik shakl o'zgarishga ega bolgan moddalar qatorini ko'rsating.
- Moddalarning agregat holatini ko'rsatuvchi qatorini ko'rsating.
- Elementning birikmadagi valentligi nimaga teng?
- Moddalarning agregat holatini o'zgarishiga tasir etuvchi omillar.
- Qattiq holatdan tog'ridan tog'ri gaz holatiga o'tish hodisasi.
- Kimyoviy formula bu.
- O'zgarimas valentlikka ega bolgan atomlar qatorini ko'rsating.
- Quyida sanab o'tilgan ta'sirlardan qaysi birlari kimyoviy reaksiyalarning muvozanat doimiyliklarini o'zgarishiga olib keladi?
- H₂SO₄ ning nisbiy molekulyar massasi qaysi qatorda tog'ri ko'rsatilgan?
- NaOH ning nisbiy molekulyar massasi qaysi qatorda tog'ri ko'rsatilgan?
- 0,5 mol suvning nisbiy molekulyar massasini aniqlang.
- Fizik o'zgarishlar qatorini ko'rsating.
- Quyidagi reaksiyalarda ozon qanday xossalarni namoyon qiladi?
- Qandni qizdirishda sodir bo'ladigan jarayonni aniqlang.
- Fosfor molekulasida qanday kristall panjaraga ega?
- Va ularning eritmalarini aralashtirildi. Qanday moddalar cho'kmaga tushadi?
- Moddalarning sifatini belgilovchi xossalarni aniqlang.
- Sulfat kislotasining ekvivalent miqdorini aniqlang.
- Bir xil gruppada asosiy va qo'shimcha gruppacha elementlarining xossalari qanday oksidlanish darajalari o'xshash bo'ladi?
- Qaysi moddalarning molekulari orasida vodorod bog'lanish sodir bo'lishi mumkin?
- Kimyoviy reaksiyalarda sodir bo'ladigan jarayonlar qatorini aniqlang.
- Nima uchun boshlang'ich moddalarning konsentratsiyalari ortishi bilan muvozanat o'ng tomonga siljiydi?
- Indeks - nimani bildiradi?
- "Koeffisient" nima?
- Ushbu moddaning (FeO) nisbiy molekulyar massasini ko'rsatuvchi qatorini ko'rsating.
- Atomning bosh kvant soni 4 ga teng bo'lgan elektron qobig'ida eng ko'pi bilan nechta elektron bo'lishi mumkin?
- CO molekulasida uglerod atomining valentligi nechaga teng?
- H₂SO₄ molekulasidagi S oltingugurtning nisbiy atom massasi qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
- Modda massasining saqlanish qonuni kim tomonidan kashf etilgan?
- Kislorod va kalsiyning ekvivalenti ko'rsatilgan qatorini aniqlang.
- Qaysi oddiy moddalarning fizik va kimyoviy xossalari juda ham o'xshash?
- Na₂CO₃ tuzining ekvivalentini bildiruvchi qatorini ko'rsating.
- Ikki xil o'zaro reaksiyaga kirishmaydigan gazlar aralashtirilganda nima hosil bo'ladi?
- Qaysi elementlar ionlar hosil qiladi?
- Qaysi biri ion bog'lanish modda?
- Kimyoviy reaksiyalar necha turga bo'linadi?
- Ushbu NaOH+HCl NaCl+H₂O qanday kimyoviy reaksiya turiga mansub?
- Parchalanish reaksiyasini tanlang.
- Quyidagi SiO₂ tarkibidagi kislorodning massasini aniqlang.
- Qattiq moddadagi berilgan haroratdagi eruvchanligi qaysi eritma konsentratsiyasi bilan tavsiflansa?
- Quyidagi modda fotosintez jarayonida hosil bo'ladi?

- Kislorod laboratoriyada qanday moddadan olinadi?
- Suv bilan reaksiyaga kirishmaydigan gazning eruvchanligi harorat ko'tarilganda...
- Almashinish reaksiyasini ko'rsating.
- Quyidagi oksidlardan qaysi biri asosli oksid?
- Qaysi oksidlar suv bilan to'g'ri-dan-to'g'ri reaksiyaga kirishadi?
- Havaning asosiy tarkibiy qismi qanday?
- Quyidagi holatlarning qaysi birida faqat oksidlarning formulalari keltirilgan?
- Faqat kislotalarning formulasi yozilgan javoblarni toping?
- Qaysi katorda faqat tuzlarning formulalari yozilgan?
- Qaysi qatorda faqat normal tuzlarning formulalari yozilgan?
- Qaysi qatorda faqat nordon tuzlarning formulalari yozilgan?
- Qaysi qatordagi gidroksidlar amfoter gidroksidlar formulalari yozilgan?
- Davrlarda elementlar tartib nomerining ortib borishi bilan elementlarning elektromanfiyligi qanday o'zgaradi?
- Qaysi qatorda faqat ion bog'lanishli moddalar formulasi yozilgan?
- Qaysi qatorda faqat qutbli kovalent bog'lanishli moddalar formulasi yozilgan?
- Qaysi qatorda faqat qutbsiz kovalent bog'lanishli moddalar formulasi yozilgan?
- Qaysi elementning elektromanfiyligi eng katta?
- Qaysi elementning elektromanfiyligi eng kichik?
- Bosh gruppachalarda elementlarning atom massasi ortishi bilan qanday o'zgarish kuzatilishini aniqlang.
- Davrdagi elementlarning atom massalari ortib borishi bilan qanday o'zgarish bo'ladi?
- Kimyoviy elementning tartib nomeri nimaga teng?
- Qaysi qatordagi uchta zarracha atomning xossasini belgilaydi?
- Elektron formula $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ qaysi galogenga to'g'ri keladi?
- Qaysi elementda metallik xossasi yaqqol ifodalangan?
- Qaysi metall amfoterlik xususiyatiga ega?
- Qaysi birikmada azot - 3 oksidlanish darajasiga ega?
- Quyidagi birikmalarning qaysi birida oltingugurtning oksidlanish darajasi -2 ga teng?
- Qaysi grupp elementlarning elektromanfiyligi kuchli?
- Qaysi suyuqlik elektr tokini yaxshi o'tkazadi?
- Qaysi tuz suvda gidrolizga uchraydi?
- Indikatorlardan fenoltalein kislotali muxitda qanday rangda bo'ladi?
- Odatdagi sharoitda kislorod qaysi metallar bilan reaksiyaga kirishadi?
- Davriy sistemada elementlar qanday joylashtiriladi?
- VI gruppning bosh gruppachasidagi elementlarda nechta valent elektron bo'ladi?
- Temperatura oshirilganda quyidagi reaksiyada kimyoviy muvozanat qaysi tomonga siljiydi?
- Bosim kamaytirilganda quyidagi reaksiyada kimyoviy muvozanat qaysi tomonga siljiydi?
- Quyidagi parametrlardan qaysi biri kimyoviy reaksiyalarda har doim o'zgarmay qoladi?
- Kalsiy digidrofosfatning formulasini toping?
- Qaysi javobda ichimlik sodasining formulasi to'g'ri yozilgan?
- Indikator nima?
- Foiz konsentratsiya nima?
- Molyar konsentratsiya nima?
- Molyal konsentratsiya nima?
- Eritma titri nima?
- Oksidlanish – qaytarilish reaksiyalarini tavsiflashda nimadan foydalaniladi?
- Suvning qattiqligini sababi?
- Qutubsiz kovalent bog'lanish qanday elementlar yuz beradi?

- Natriy metali suv bilan reaksiyaga kirishib natriyning qanday birikmasini hosil qiladi?
- Quyidagi birikmalarning qaysi birida vodorod manfiy oksidlanish darajasida bo'ladi?
- Kimyoviy muvozanat nima?
- Elektronlar atomda qanday harakat qiladi?
- Kimyoviy reaksiyalarni tezlashtiruvchi omil nima?
- Suvdagi elektrolitlar qaysi moddalardir?
- Kimyoning kimyoviy reaksiya tezligini va muvozanatini o'rganuvchi bo'limi:
- Kimyoviy bog'lanish turlari qanday bo'ladi?
- Reaksiya tezligini pasaytiruvchi moddalar:
- Reaksiya tezligini oshiruvchi moddalar
- Reaksiya tezligiga temperatura tasiri:
- Reaksiya tezligiga konsentratsiya tasiri:
- Kimyoviy reaksiya tezligi o'lchov birligi:
- Izotonik eritma:
- Suvning qattiqligi nima?
- Kimyoviy kinetika nima?
- Gemoliz bu?
- Kompleks birikmalar qanday tuzilgan?
- Suvning ionlanish darajasi nimani bildiradi?
- Oksidlanish va qaytarilish reaksiyalari nima?
- Elektrolitlar nima?
- Qanday holatda elektrolit osonroq dissotsiatsiyalanadi?
- Atrof-muhitdagi ozon qatlamining vazifasi nima?
- Ionlar qanday hosil bo'ladi?
- Kimyoviy muvozanatni qanday omillar o'zgartiradi?
- Elektrolitning dissotsiatsiyalanish darajasi – bu ...
- Kimyoviy bog'lanish nima?
- Reaksiya tezligi nimaga bog'liq?
- Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari qanday amalga oshadi?
- Kimyoviy reaksiyalar qanday turlarga bo'linadi?
- Kimyoviy bog'lanishning turlari qanday?
- Reaksiya tezligi nima?
- Qanday modda elektrolit bo'lib xizmat qiladi?
- 10oC ga temperatura oshirilsa kimyoviy reaksiya tezligi necha marta o'zgaradi?
- Kimyoviy bog'lanish turini aniqlang?
- Kovalent bog'lanishda elektronlar qanday taqsimlanadi?
- Metalmaslar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
- Davriy sistemada metalmaslarning atom og'irliklari ortishi bilan
- Reaksiya qaytmasligini belgilovchi omillar:
- Karbonat kislota H₂CO₃ necha negizli
- Oksidlanish – bu :
- Qaytarilish - bu:
- Oksidlarning tarkibi qanday moddalardan tashkil topgan?
- Asosli oksidlar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
- Kislotali oksidlar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
- Oksidlar quyidagi ko'rsatigan qaysi usulda olinadi?
- Oksidlar qanday agregat holatda bo'ladi?
- Ishqor hosil qiluvchi oksidni ko'rsating

- SiO₂ quyidagi maqsadlarda ishlatiladi
- d-elementlar biri Fe ning yetishmovchiligidan kelib chiqadigan kasallik:
- Anemiyaga olib keluvchi d-element:
- CO₂ quyidagi maqsadlardan qaysi birida ishlatiladi
- Kompleks xosil qiluvchi bilan to'g'ridan to'ri bog'langan gurux nomi:
- Ligandlar sonini ko'rsatuvchi son?
- Qanday moddalar asoslar deyiladi?
- Agar kompleks ion musbat zaryadlangan bo'lsa, uning nomi:
- Suvda eriydigan asoslar nima deyiladi?
- Asoslar qanday olinadi
- Agar kompleks ion manfiy bo'lsa, bunday kompleksning nomi:
- Suvda eriydigan asosni ko'rsating?
- Suvda erimaydigan asosni ko'rsating?
- So'ndirilgan oxakni ko'rsating?
- So'ndirilmagan oxakni ko'rsating?
- NaOH ni ishlatilish sohalarini to'liq ko'rsating?
- Formulalari quyida ko'rsatilgan qaysi asos suv bilan reaksiyaga kiritilmaydi:
- Kaliy oksidiga mos formulani aniqlang
- Kislotalar tarkibidagi vodorodning miqdoriga qarab, qanday turlarga bo'linadi
- H₃PO₄- bu qaysi kislota, nomla
- Kislotalar qanday olinadi?
- Kislotalar qanday xossalarga ega:
- Eritmaning ma'lum hajmida erigan moddaning mol miqdorini ko'rsatuvchi konsentratsiyaning nomi:
- Kislotalarda lakmus qog'ozi qanday rangga ega bo'ladi?
- H₂SO₄ quyidagi xossa noto'g'ri ko'rsatilgan:
- Quyidagi qaysi modda H₂SO₄ uchun sifat reaksiyasini beradi
- Tuzlar tarkibiga ko'ra quyidagi turlarga bo'linadi?
- KNO₃ qaysi turdagi tuzga kiradi?
- NaHCO₃ qaysi turdagi tuzga kiradi?
- Mg(OH)Cl tuzning nomi qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
- O'rta tuzni ko'rsating?
- Vodorod qanday fizik xossalarga ega:
- Vodorod quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi:
- Vodorod oksidlovchimi, qaytaruvchimi?
- "Suyuqlik - gaz" turiga kiradigan dispers sistemalarga misol:
- "Qattiq - gaz" turiga kiradigan dispers sistemalarga misol:
- "Suyuqlik - suyuqlik" turiga kiradigan dispers sistemalarga misol:
- "Qattiq - suyuqlik" turiga kiradigan dispers sistemalarga misol:
- "Qattiq - qattiq" turiga kiradigan dispers sistemalarga misol:
- Suv parchalanganida qaysi modda xosil bo'ladi?
- Suv quyidagi qaysi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi:
- Tabiiy suvning tarkibida
- Tabiatda suv tarkibiga ko'ra necha turga bo'linadi?
- Tabiiy suv qaysi sabablarga ko'ra ifloslanadi?
- Eritma nima?
- Elektrolitlar nima?
- Kimyoviy bog'lanishlarda kovalent bog'lanish qanday sodir bo'ladi?
- Kimyoviy reaksiyalar uchun zarur bo'lgan energiya qanday ataladi?

- Energetik pog'onalarda s orbitallarda elektronlarning maksimal soni nechta?
- Energetik pog'onalarda p orbitallarda elektronlarning maksimal soni nechta?
- Energetik pog'onalarda d orbitallarda elektronlarning maksimal soni nechta?
- Elektronlarni energetik pogonalarda taqsimlanishda Pauli Prinsipi ko'rsatilgan qatorni ko'rsating.

- Oksidlovchilik hossasiga ega bo'lgan birikmani ko'rsating.
- Kichik davrlar deb qanday davrga aytiladi?
- Tartib raqami 11 bo'lgan elementning atom tuzilishi ko'rsatilgan qatorni ko'rsating.
- Qaysi element atomi bitta elektronini oson beradi?
- Qaysi qatorda faqat ion bog'lanishli moddalar formulasi keltirilgan?
- Qaysi qatorda faqat qutbsiz kovalent bog'lanishni xosil qilgan moddalar keltirilgan?
- Nisbiy elektromanfiyligi eng katta elementni aniqlang.
- Kovalent bog'lanishda atomlarning xususiyatini ko'rsatuvchi qatorni ko'rsating.
- Ion bog'lanishdagi atomlarning xususiyatlari ko'rsatilgan qatorni ko'rsating.
- Ion bog'lanishli moddalar qatorini ko'rsating.
- Qaysi birkmada oltingugurtning oksidlanish darajasi -2ga teng?
- Qanday holda element atomining oksidlanishi darajasi O qiymatiga teng bo'ladi?
- Qaysi birkmada uglerodning oksidlanish darajasi +4ga teng?
- Galogenlar qatorini aniqlang?
- Galogenlardan qaysi biri kuchli elektromanfiy xisoblanadi?
- Galogenlarning atom og'irligi ortishi bilan qaynash va suyuqlanish temperaturasi:
- Xlorning agregat holati qanday?
- Vodorod xlorid quyidagi fizik xossalarga ega.
- Vodorod xlorid quyidagi moddalardan qaysi biri bilan reaksiyaga kirishadi?
- Qaysi elementlarning kompleks hosil qilish xususiyati eng yuqori?
- Azot (V) oksid formulasini aniqlang.
- Nitrat kislota HNO₃ necha negizli kislota?
- P₂O₅ da P ning oksidlanish darajasi nechaga teng?
- Osh tuzi eritmasi nima uchun elektr to'kini o'tkazadi?
- Eritmalari yoki suyuqlanmalari elektr tokini otkazmaydigan moddalardeyiladi.
- Quyida ko'rsatilgan suyqliklarning qaysilari elektr tokini yaxshi o'tkazadi?
- Quyidagi moddalarning qaysi birida metall kationi va gidrooksil anioni xosil bo'ladi?
- Metallar korroziyasini qanday oldi olinadi?
- Anodlar qanday ionlar?
- Anod sifatida quyidagilardan qaysi biri foydalanilmaydi:
- Ishqoriy metallarning atom tuzilishi qanday?
- Ishqoriy metallarning davriy sistemada guruh bo'yicha pastga tushganida qaysi xossasi ortadi?
- Na ni sirtqi qavatida nechta s elektron bor?
- Kir sodasini formulasini aniqlang.
- Aluminatermiya nima?
- Gidrofil deb quyidagi qattiq yuzalarga aytiladi:
- Nima uchu malum vaqtdan so'ng aluminiy metalining ustining rangi xiralashadi?
- Eritma yoki suyuqlanmada ionlar hisobiga elektr o'tkazuvchanlikka ega bo'lgan moddalar nomi:
- Yer po'slog'ida eng ko'p tarqalgan metall qaysi?
- Cu ni tuzlari eritmasidan siqib chiqara oluvchi metall to'plamini ko'rsating.
- Temir (III)xlorid formulasini aniqlang.
- Eritma haroratining ko'tarilishi –

- Faqat metallar qatori ko'rsatilgan qatorni ko'rsating;
- Qaysi qatorda faqat qutbli kovalent bog'lanishli moddalar formulasi keltirilgan?
- D.I Mendeleev elementlar jadvalida nechta davr, nechta guruh bor?
- Kimyoviy elementning tartib raqami shu elementning qanday xossalari ifodalaydi?
- Qaysi qatorda faqat qutbli kovalent bog'lanishli moddalar formulasi keltirilgan?
- Qutbsiz kovalent bog'lanishli moddalar qatorini ko'rsating.
- Osh tuzi eritmasi nima uchun elektr to'kini o'tkazadi?
- Elektrolitlar qatorini aniqlang.
- Eritmalari yoki suyuqlanmalari elektr tokini otkazmaydigan moddalar.....deyiladi.
- Quyida ko'rsatilgan suyuqliklarning qaysilari elektr tokini yaxshi o'tkazadi?
- Quyida ko'rsatilgan suyuqliklarning qaysi biri elektr tokini yaxshi o'tkazadi?
- Quyidagi moddalarning qaysi birida metall kationi va gidroksil anioni xosil bo'ladi?
- Quyidagi moddalarning suvdagi eritmaları qanday ionlarga ajraladi KOH;HNO₃;NaF.
- Quyidagi moddalarning qaysi biri kuchli elektrolit?
- Ion almasinish reaksiya tenglamalari qanday tenglamalar?
- Quyidagi NaOH+HCl= tenglamada qanday ionlar ishtirok etadi?
- Ion almasinish reaksiya tenglamalarida + va- ishoralar nimani bildiradi?
- Na₂S suvda eritilganida qanday ionlar xosil bo'ladi?
- Tuzlarning gidrolizi deb nimaga aytiladi?
- Bor postulotlatini toping?
- Kvant sonlari Pauli prinsipini ko'rsating?
- Kimyoning ekologiya va agrokimyo fanlari bilan bog'liqligi ko'rsating?
- Pauli prinsipi ko'rsating?
- SnCl₂ tuzi gidrolizlanganida qanday muhit vujudga keladi?
- Gidrolizlanish reaksiysini ionli ko'rinishda yozsa bo'ladimi?
- Metalmaslar qaysi qatorda to'g'ri ko'rsatilgan?
- Davriy sistemada metalmaslarning atom og'irliklari ortishi bilan:
- IV-guruhcha elementlarining atom tuzilishidagi asosiy o'xshashlik nimada?
- Qaysi tenglamada CO₂ xosil bo'lmaydi?
- CaCO₃ da har bir moddaning oksidlanish darajasi qaysi javobda to'g'ri?
- Uglerodning eng sitqi qavatida nechta elektron bor?
- NaHCO₃ da C ning oksidlanish darajasini ko'rsating
- Uglerodning agregat holati 5 xil bo'lib , ular bir-biridan qaysi xossalari bilan farq qiladi?
- Qaysi tenglamada uglerodning galogenli birikmasini xosil bo'lish reaksiya tenglamasi to'g'ri ko'rsatilgan?
- CO₂,CO da C ning oksidlanish darajasi nechaga teng?
- Uglerodning eng muhim birikmalariga quyidagilardan qaysi biri kirmaydi?
- Quyidagi hollarda SiO₂ ning nomi qanday?
- Yer sharida eng ko'p tarqalgan metall:
- Qaysi qator metallar qatori xisoblanadi?
- Ushbu metallardan engil metallar qatorini toping:
- Qaysi tuz elektroliz qilinganida katodda metall ajralib chiqmaydi?
- Cu ni tuzlari eritmasidan siqib chiqara oluvchi metall topimini ko'rsating:
- Qotishmalar va ularning ishlatilishi
- Qotishmalar tarkibiga ko'ra qanday qotishmalarga bo'linadi?
- Qotishmalarning quyidagi turlari bor:
- Metallar qanday xossalarga ega?
- Metallar quyidagi kimyoviy xossalarga ega emas

- Kimyoning ekologiya bilan bog'liqligi nimada namoyon bo'ladi?
- Agrokimyoda kimyoviy o'g'itlarning asosiy vazifasi nimadan iborat?
- Ekologik xavfsizlikni ta'minlashda kimyoning roli qanday?
- Qaysi usul tuproq tarkibini yaxshilash uchun qo'llaniladi?
- Kimyo qaysi sohada tuproq unumdorligini oshirishga xizmat qiladi?
- Atomning asosiy tarkibiy qismlari nima?
- Atomdagi protonlar va neytronlarning birgalikdagi soni nimani tashkil etadi?
- Bohr postulatiga ko'ra, elektronlar atom ichida qanday yo'nalish bo'yicha harakatlanadi?
- Bohr modelida elektronlarning orbitalaridagi energiya o'zgarishi qanday tushuniladi?
- Bor postulatlariga ko'ra, elektronlar faqat qanday energiya holatlarini egallaydi?
- Atomning asosiy tarkibiy qismlari nima?
- Kvant sonlari atom orbitallarining qaysi xossasini ifodalaydi?
- Pauli prinsipiga ko'ra, atomda bir xil kvant sonlariga ega bo'lgan nechta elektron bo'lishi mumkin?
- Pauli prinsipiga ko'ra, atom orbitallarida nechta elektron bo'lishi mumkin?
- Kvantishtirilgan energiyaning yagona manbasi kimyo qanday tasvirlanadi?
- Elektronning kvant holati qanday belgilanadi?
- Kvant sonlari atom orbitallarining qaysi xossasini ifodalaydi?
- Pauli prinsipiga ko'ra, atomda bir xil kvant sonlariga ega bo'lgan nechta elektron bo'lishi mumkin?
- Kimyoviy bog'lanishlarning qanday turlari mavjud?
- Iyonli bog'lanish nima?
- Kovalent bog'lanishda elektronlar qanday taqsimlanadi?
- Kimyoviy bog'lanishdagi atomlar qanday tuzilishga ega?
- Kovalent bog'lanish qaysi atomlar o'rtasida ro'y beradi?
- Davriy tizimda elementlar qanday asosda tartiblanadi?
- Kimyoviy elementlar davriy jadvalda qanday guruhlarga bo'linadi?
- Davriy sistemadagi elementlarning xossalari nimaga bog'liq?
- Elementlar davriy tizimida qanday belgilar bilan tasvirlanadi?
- Elementlar davriy tizimida periodlar nima?
- Kimyoviy kinetika nima?
- Reaksiya tezligi nima bilan o'lchanadi?
- Kimyoviy muvozanatda tizimning xususiyatlari qanday bo'ladi?
- Kimyoviy muvozanatda qanday holat kuzatiladi?
- Kimyoviy kinetikada qanday omillar reaksiya tezligiga ta'sir ko'rsatadi?
- Eritma nima?
- Suvda eriydigan moddaning konsentratsiyasi qanday o'lchanadi?
- Eritmada erituvchi va erigan modda qanday tasvirlanadi?
- Elektrolitlar nima?
- Elektrolit eritmalarida qanday o'zgarishlar sodir bo'ladi?
- Elektrolit eritmalarining elektr o'tkazuvchanlik xossasi qanday belgilanadi?
- Qaysi modda elektr o'tkazuvchi xossaga ega?
- Elektrolitning suyuqlikda ionlarga ajralishi qanday holatga olib keladi?
- Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarida oksidlanish nima?
- Qaytarilish reaksiyasida elektronlar qanday holatga keladi?
- Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarida oksidlanish qaysi atomga tegishli?
- Oksidlanishning oqibatida qanday xususiyat o'zgaradi?
- Qaytarilish reaksiyasida nima sodir bo'ladi?
- Kompleks birikmalar qanday moddalardan tashkil topadi?

- Kompleks birikmalarda ligand nima?
- Kompleks birikmalarni qanday shaklda ifodalash mumkin?
- Kompleks birikmalarning asosiy xossasi nima?
- Kompleks birikmalar qanday reaksiyalarni tashkil etadi?
- Metallarning asosiy xossalari qaysilar?
- Metallarning erish nuqtasi nima bilan bog'liq?
- Metallmaslar nima?
- Metallar qaysi xossaga ega?
- Metallarning fizik xossasi qanday?
- Atmosferadagi azotning asosiy xossasi nima?
- Atmosferadagi kislorod qanday reaksiyalarda ishtirok etadi?
- Ushbu moddalardan qaysi biri atmosferada eng ko'p tarqalgan?
- Atmosferadagi karbonat angidrid qanday ta'sir ko'rsatadi?
- Atmosferadagi ozon qatlami nima qiladi?
- Suvning qattiqligi nima bilan aniqlanadi?
- Qattiq suvda qaysi ionlar mavjud?
- Suvning qattiqligini kamaytirish uchun qaysi jarayonlar ishlatiladi?
- Qattiq suvda qanday muammo yuzaga keladi?
- Suvni yumshatish uchun qanday modda ishlatiladi?
- Sanoat oqova suvlarida qaysi moddalar ko'p uchraydi?
- Oqova suvlarini qanday usullar bilan tozalash mumkin?
- Sanoat oqova suvlarini tozalashda qanday xususiyatlar inobatga olinadi?
- Oqova suvlarini tozalashda ishlatiladigan kimyoviy moddalar nima?
- Oqova suvlari qanday oqibatlariga olib kelishi mumkin?
- Oqova suvlarini kimyoviy usulda tozalash uchun qaysi modda ishlatiladi?
- Kimyoviy usulda oqova suvlarini tozalashda qanday jarayon amalga oshiriladi?
- Kimyoviy usulda oqova suvlarini tozalashda qaysi elementlar ishlatiladi?
- Oqova suvlarini kimyoviy usulda tozalash jarayonida qanday modda hosil bo'ladi?
- Kimyoviy usulda oqova suvlarini tozalashning afzalligi nima?
- Elektrolitik dissotsiyalanish nima?
- Elektrolitik dissotsiyalanish jarayonida qaysi modda ishtirok etadi?
- Elektrolitik dissotsiyalanish qanday hollarda sodir bo'ladi?
- Elektrolitik dissotsiyalanishda qaysi ionlar hosil bo'ladi?
- Elektrolitik dissotsiyalanish jarayonini qanday modda qo'llab-quvvatlaydi?
- Ozon qatlami nima vazifani bajaradi?
- Ozon qatlamining bo'lishi atmosferadagi qanday o'zgarishlarni kamaytiradi?
- Ozon qatlamining zanglashishi qanday oqibatlariga olib kelishi mumkin?
- Ozon qatlamining buzilishi qanday moddalar orqali amalga oshadi?
- Ozon qatlamining qayta tiklanishi uchun qanday choralar ko'rilishi mumkin?
- Gidroliz jarayoni nima?
- Qaytar gidroliz jarayonida nima sodir bo'ladi?
- Qaytmas gidroliz jarayonida qanday holat yuzaga keladi?
- Gidroliz muhiti qanday o'zganganida kuzatiladi?
- Gidroliz jarayonida qaysi ionlar ko'payadi?
- Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarining borishiga muhitning ta'siri qanday?
- pH darajasi qanday oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini o'zgartirishi mumkin?
- Alkalin muhitda qanday oksidlanish reaksiyalari tezroq boradi?
- Kislotali muhitda qaytarilish reaksiyalarining tezligi qanday o'zgaradi?

- Reaksiyalarning borishini qanday yuqori harorat o'zgartirishi mumkin?
- Kompleks birikmalarning barqarorligini qanday ta'minlash mumkin?
- Kompleks birikmalarni qanday sintez qilish mumkin?
- Metallarning asosiy xossaligidan biri nima?
- Metallarning asosiy xususiyatlaridan biri nima?
- Metallarni boshqa elementlar bilan qanday farqlash mumkin?
- Metallarning issiqlik o'tkazuvchanligi qanday?
- Metallarning yengil va og'ir bo'lishi qanday ta'sir ko'rsatadi?
- Atmosferada kislorod miqdori qanday o'zgargan?
- Atmosferada azotning asosiy roli nima?
- Atmosferadagi karbonat angidrid qanday ta'sir ko'rsatadi?
- Atmosferada ozon qanday rol o'ynaydi?
- Atmosferaning tarkibida qaysi gazlar ko'p uchraydi?
- Suvning qattiqligini qanday aniqlash mumkin?
- Qattiq suvda qaysi ionlar mavjud?
- Suvning qattiqligini qanday kamaytirish mumkin?
- Suvning qattiqligi nimalarga ta'sir qiladi?
- Suvni yumshatish uchun qanday moddalar ishlatiladi?
- Sanoat oqova suvlarining asosiy tarkibi nima?
- Sanoat oqova suvlarining tozalash jarayonida qanday usullar qo'llaniladi?
- Sanoat oqova suvlarida kimyoviy ifloslanish qanday yuzaga keladi?
- Sanoat oqova suvlarining biologik tozalash usulida nima amalga oshiriladi?
- Sanoat oqova suvlarini tozalashda eng samarali usul qaysi?
- Kimyoviy usulda oqova suvlarini tozalashda qanday moddalardan foydalaniladi?
- Kimyoviy tozalash usulida oqova suvda qanday o'zgarishlar yuzaga keladi?
- Koagulyantlar oqova suvlari bilan qanday ta'sir ko'rsatadi?
- Kimyoviy tozalashda ishlatiladigan flokulyantlar qanday vazifani bajaradi?
- Kimyoviy tozalashning samaradorligi qanday omillarga bog'liq?
- Elektrolitik dissotsiyalanish jarayonida qanday moddalar hosil bo'ladi?
- Elektrolitik dissotsiyalanishda qaysi energiya turi ishtirok etadi?
- Elektrolitik dissotsiyalanish jarayonida qanday ionlar ajraladi?
- Elektrolitik dissotsiyalanish jarayonining asosiy sharti nima?
- Elektrolitik dissotsiyalanishda qaysi modda eritilgan bo'lishi kerak?
- Ozon qatlamining asosiy vazifasi nima?
- Ozon qatlamining zararlanishi qaysi omil bilan bog'liq?
- Ozon qatlamining qanchalik zararlanishi atrof-muhitga qanday ta'sir qiladi?
- Ozon qatlamini himoya qilish uchun qanday choralar ko'riladi?
- Ozon qatlami nimadan tashkil topgan?
- Tuzlarni gidrolizi qanday jarayonni anglatadi?
- Qaytar gidrolizda nimalar yuzaga keladi?
- Tuzning gidrolizini qanday aniqlash mumkin?
- Qaytmas gidrolizda qaysi moddalar hosil bo'ladi?
- Gidrolizning turlari qanday bo'lishi mumkin?
- Tuzlarni gidrolizi qanday jarayonni anglatadi?
- Qaytar gidrolizda nimalar yuzaga keladi?
- Tuzning gidrolizini qanday aniqlash mumkin?
- Qaytmas gidrolizda qaysi moddalar hosil bo'ladi?
- Gidrolizning turlari qanday bo'lishi mumkin?

- Metallarning asosiy xususiyatlaridan biri nima?
- Metallmaslar qanday xususiyatga ega?
- Metallar va metallmaslarning farqi nima?
- Metallarning qanday xususiyatlari ular uchun sanoatda foydalidir?
- Ozon qatlamining qaysi modda yoki gaz yemiradi?
- Ozon qatlamining asosiy vazifasi nima?
- Ozon qatlamining zararli ta'siriga qaysi moddalar sabab bo'ladi?
- Ozon qatlamining zarar ko'rishi qanday oqibatlarga olib keladi?
- Ozon qatlamini himoya qilish uchun qaysi moddalar chiqarilmaydi?
- Ozon qatlami qanday shaklda mavjud?
- Ozon qatlamining asosiy vazifasi nima?
- Ozon qatlamining zararli ta'siriga qaysi moddalar sabab bo'ladi?
- Ozon qatlamining zarar ko'rishi qanday oqibatlarga olib keladi?
- Ozon qatlamini himoya qilish uchun qaysi moddalar chiqarilmaydi?
- Ozon qatlami qanday shaklda mavjud?
- Oksidlanish reaksiyasida elektronlar qanday yo'nalishda harakat qiladi?
- Qaytarilish reaksiyasida elektronlar qanday yo'nalishda harakat qiladi?
- Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarida qaysi elementlar ishtirok etadi?
- Qaytarilish jarayonida qanday modda hosil bo'ladi?
- Qaysi reaksiyalarda oksidlanish-qaytarilish jarayonlari uchraydi?
- Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari qanday amalga oshadi?
- Kompleks birikmalar nima?
- Kompleks birikmalarning xususiyatlari qanday?
- Kompleks birikmalar qaysi turdagi moddalar bilan reaksiyaga kirishadi?
- Kompleks birikmalarni qanday usullar bilan aniqlash mumkin?
- Kompleks birikmalarni kimyoviy reaksiyalarda nima uchun ishlatishadi?
- Metallarning asosiy fizik xususiyatlaridan biri nima?
- Metallmaslar qanday xususiyatlarga ega?
- Metall va metallmaslarning asosiy farqi nima?
- Metallmaslarning qanday qo'llanilishi bor?
- Ozon qatlamining asosiy vazifasi nima?
- Ozon qatlamining kamayishi qanday oqibatlarga olib keladi?
- Ozon qatlamini himoya qilishda qanday moddalar qo'llanilmaydi?
- Ozon qatlamidagi muammolarni hal qilish uchun qanday choralar ko'rilmogda?
- Ozon qanday birikma hosil qiladi?
- Gidroliz jarayonida qanday reaksiyalar sodir bo'ladi?
- Gidroliz jarayonida qaysi moddalar hosil bo'ladi?
- Gidroliz jarayonida qaysi ionlar ishtirok etadi?
- Gidroliz jarayonida pH darajasi qanday o'zgaradi?
- Qaytar gidrolizda nima sodir bo'ladi?
- Gidroliz jarayonida nima sodir bo'ladi?
- Qaytar gidrolizda qanday jarayon sodir bo'ladi?
- Qaytmas gidrolizda qanday jarayon sodir bo'ladi?
- Gidroliz muhiti qanday bo'lishi mumkin?
- Gidroliz jarayonida hosil bo'lishi mumkin bo'lgan mahsulotlar nimalar?
- Oqova suvlarini kimyoviy usulda tozalashda qanday moddalar ishlatiladi?
- Oqova suvlarida qanday kimyoviy jarayonlar sodir bo'ladi?
- Oqova suvlarida koagulyatsiya jarayoni nima?
- Oqova suvlarida flokulyatsiya jarayoni nima?