

Assalomu alaykum, hurmatli kitobxon ustozlar, abituriyentlar, o'quvchilar, talabalar!!! E'tiboringizga havola qilinayotgan ushbu 200 ta test namunasi bizning 1350 talik qo'llanmamizdan namuna ya'ni datslabki 200 ta testi hisoblanadi. Albatta, kalitlari bilan Sizning e'tiboringizga havola qilinmoqda. Bu qo'llanmaga ustozimiz I.A.Toshevning "Umumiy va anorganik kimyo" darsligi asos qilib olingan. Xatoliklar bartaraf etilgan. Har qanday darslikka testlarimizdagi ma'lumotlarimiz mos keladi.

Kitobni o'qish, ustoz bergan bilimlarni o'qish birinchi to'g'ri qadam bo'lsa, ikkinchi to'g'ri qadam esa shu mavzuga doir to'g'ri mantiqda tuzilgan testlarni yechish hisoblanadi. Bunda savollar mavzu bandlari ketma-ketligida, mantiqiy fikrlashni o'stirishni, mavzuni qaytadandiqqat bilan o'qishga majbur qiladigan bo'lishi shart. Bizning ushbu testlarimiz ham aynan shunga xizmat qiladi.

Qolgan barcha qo'llanmalarimizdan namunalar telegramdagi PROFCHEMISTRY DTM-STANDART nomli kanalimizda keltirilgan, kanalimizga ulaning va bundan-da ko'proq ma'lumotlar, imkoniyatlarga ega bo'ling.

E'tiborli tomoni shundaki, ushbu qo'llanmalarimiz universal xarakterga ega bo'lib, maktab o'qituvchi va o'quvchilariga, akademik litsey o'qituvchilari va o'quvchilariga, barcha repetitor-ustozlar va abituriyentlarga eng asosiy zamonaviy dastur bo'lib xizmat qiladi.

Har bir qo'llanmada shu test bazasi asosida bilimlarni o'zlashtirish darajasini baholovchi 50 xil 30 talik variantlar (alohida kalitlari bilan) ham keltirilgan, Demak, Sizdan faqat shu qo'llanmaga ega bo'lish va uni to'liq yechib o'rganish (o'rgatish) talab qilinadi. Ortiqcha sarson-sargardonchiliklarning esa oldi olinadi.

Bizda har bir mavzuga doir qo'llanmalar (bu qo'llanmalar quyidagilarni o'z ichiga oladi: ma'ruza, audio yoki videodars, test bazasi, 30 talik variantlar kalitlari bilan) ham mavjud.

O'quv markazlari uchun kompyuter dasturlaridagi zamonaviy test bazalarimizni taklif qilamiz.

Batafsil ma'lumot:

// telegramda: Profchemistry DTM-Standart kanalida yoki 90-956-51-86 telefon raqamiga ochilgan shaxsiy telegram manzilimizda

// instagramda: #JasperCorporation heshtegi

// Facebookda 90-956-51-86 raqamiga ochilgan shaxsiy sahifamizda.

Ikkilanmang, Siz eng to'g'ri yo'ldasiz! Omadli qadamlaringizni Biz bilan birga tashlang! Biz bilan Siz omadlisiz va bunga munosibsiz!

E'TIBORINGIZ UCHUN TASHAKKUR ! ! !

Umumiy va anorganik kimyo

Muallif: **JasperCorporation**

Test№ 1

Savol matni:

Tabiatdagi o'zgarishlarni umuman necha sinfga ajratish mumkin?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) besh guruhga: fizik, kimyoviy, fizik-kimyoviy, biokimyoviy, biofizik
- 2) besh guruhga: fizik, kimyoviy, fizik-kimyoviy, biokimyoviy, biofizik
- 3) to'rt guruhga: fizik, kimyoviy, fizik-kimyoviy, biokimyoviy
- 4) uch guruhga: fizik, kimyoviy, biologik o'zgarishlarga

Test№ 2

Savol matni:

Fizik o'zgarishlarda moddaning (a) o'zgaradi, (b) o'zgarmaydi? I) shakl II) holat III) tarkibi IV) zichligi V) kimyoviy xossasi

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) a-II,III,IV // b-I,II,V
- 2) a-I,II,V // b-III,IV
- 3) a-I,II // b-III,IV,V
- 4) a-I,II,IV // b-III,V

Test№ 3

Savol matni:

Kimyoviy o'zgarish sodir bo'lganligini ko'rsatuvchi signal (alomatlar)larni belgilang. a) rang hosil bo'lishi b) rangning yo'qolishi c) tiniq eritmaning loyqalanishi d) loyqa eritmaning tiniqlashishi e) gaz ajralishi f) cho'kma tushishi g) cho'kmaning erishi h) issiqlik ajralishi i) issiqlik yutilishi j) yorug'lik ajralishi k) hidning o'zgarishi l) hidning yo'qolishi m) hidning hosil bo'lishi

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) a,b,c,d,e,f,g,h,i,j,k,l,m
- 2) b,d,g,i,k,l
- 3) a,c,d,e,f,g,l
- 4) a,c,e,f,h,i,m

Test№ 4

Savol matni:

Fizik hodisalarda moddalarning ... o'zgaradi? 1) tarkibi 2) holati 3) shakli 4) kimyoviy xossalari

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2,3
- 2) 1,3
- 3) 3,4
- 4) 1,2,3

Test№ 5

Savol matni:

Suvning suyuq, bug', qattiq holda mavjud bo'lishida uning ... o'zgarmaydi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) holati
- 2) molekulasini tarkibi
- 3) tuzilishi
- 4) shakli

Test№ 6

Savol matni:

Quyidagi tushunchalardan qaysi biri "tarkibiy qism" degan ma'noni anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) ion
- 2) element
- 3) izotop
- 4) molekula

Test№ 7

Savol matni:

Ma'lum xossaga ega bo'lgan bir xil atomlarning to'plami ... deyiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) modda
- 2) jisim
- 3) kimyoviy element
- 4) molekula

Test№ 8

Savol matni:

Kimyoviy xossalari bir xil bo'lgan atomlarning turi ... deyiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) izobar
- 2) kimyoviy modda
- 3) kimyoviy element
- 4) izotop

Test№ 9

Savol matni:

To'g'ri tushunchani tanlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) har xil kimyoviy elementlar bir xil oddiy modda hosil qilishi mumkin
- 2) bir kimyoviy element bir nechta oddiy moddalar hosil qilishi mumkin
- 3) suv moddasi - vodorod va kislorod moddalari yig'indisidan iborat
- 4) oddiy moddalar faqat atomlardan iborat bo'ladi

Test№ 10

Savol matni:

Noto'g'ri fikrni tanlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) suv moddasi - vodorod va kislorod oddiy moddalaridan iborat bo'ladi

- 2) bir kimyoviy element bir necha xil oddiy moddalarni hosil qilishi mumkin
- 3) kislorod molekulasini tarkibi ikkita bir xil kislorod atomlaridan iborat
- 4) temir so'zi ham element ham moddani anglatadi

Test№ 11

Savol matni:

Quyidagi nomlardan qaysi biri ham oddiy moddani, ham kimyoviy elementni anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) ko'mir
- 2) temir
- 3) grafit
- 4) ozon

Test№ 12

Savol matni:

Quyidagi nomlardan qaysi biri ham oddiy moddani, ham kimyoviy elementni anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) grafit
- 2) ko'mir
- 3) ozon
- 4) kislorod

Test№ 13

Savol matni:

Quyidagi nomlardan qaysi biri ham oddiy moddani, ham kimyoviy elementni anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) ko'mir
- 2) ozon
- 3) qalay
- 4) grafit

Test№ 14

Savol matni:

Quyidagi nomlardan qaysi biri ham oddiy moddani, ham kimyoviy elementni anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) grafit
- 2) vodorod
- 3) ko'mir
- 4) ozon

Test№ 15

Savol matni:

Quyidagi nomlardan qaysi biri ham oddiy moddani, ham kimyoviy elementni anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) oq fosfor
- 2) titan
- 3) ozon
- 4) karbin

Test№ 16

Savol matni:

Uglerod elementi va ko'mir o'rtasida qanday farq bor?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) tarkibi va tuzilishi bir xil, xossalari har xil
- 2) uglerod deganda kimyoviy element, ko'mir deganda oddiy modda nazarda tutiladi
- 3) uglerod elementi atomni, ko'mir esa molekulaning anglatadi
- 4) har ikkalovi ham ayni bitta moddani anglatadi

Test№ 17

Savol matni:

Uglerod elementi qanday oddiy moddalarni hosil qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) lonsdeylit, ko'mir, toshko'mir
- 2) olmos, grafit, karbin, fulleren
- 3) ko'mir, grafit, karbin
- 4) grafit, karbin, fulleren

Test№ 18

Savol matni:

Simob oddiy modda sifatida:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) simob oksidi tarkibiga kiradi
- 2) kuchli qaytaruvchi, paramagnit modda
- 3) simob birikmalari tarkibiga kiradi
- 4) metall yaltiroqligiga ega suyuqlik

Test№ 19

Savol matni:

Simob oddiy modda sifatida:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) simob birikmalari tarkibiga kiradi
- 2) simob oksidi tarkibiga kiradi
- 3) simob atomlaridan tashkil topadi
- 4) kuchli qaytaruvchi, paramagnit modda

Test№ 20

Savol matni:

HgO dagi simob:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) simob ionlari yoki simob molekulasini anglatadi
- 2) simob moddasini anglatadi
- 3) simob molekulasini anglatadi
- 4) simob moddasi emas, balki simob elementini bildiradi

Test№ 21

Savol matni:

Bir xil kimyoviy elementdan tarkib topgan moddalar ... deyiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) oddiy moddalar
- 2) metallmaslar
- 3) metallar

4) molekularlar

Test№ 22

Savol matni:

Har xil kimyoviy elementdan tarkib topgan moddalar ... deyiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) molekularlar
- 2) oksidlar
- 3) tuzlar
- 4) murakkab moddalar

Test№ 23

Savol matni:

Moddalarni ularning tarkibiga qarab qanday guruhlarga ajratish mumkin?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) binar va binar bo'lmagan birikmalar
- 2) metall va metallmaslar
- 3) oksid, asos, kislota, tuzlar
- 4) oddiy va murakkab moddalar

Test№ 24

Savol matni:

Oddiy moddalar:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) molekulari tarkibi bir element atomidan tarkib topgan bo'ladi
- 2) molekulari tarkibi bir xil element atomlaridan tarkib topgan bo'ladi
- 3) tarkibi bir xil ionlardan tarkib topgan bo'ladi
- 4) tarkibi bir xil molekularlardan tarkib topgan bo'ladi

Test№ 25

Savol matni:

Azot moddasi molekulasini:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) azot elementining ikkita atomidan iborat bo'ladi
- 2) cheksiz sondagi azot atomlaridan iborat bo'ladi
- 3) tarkibi bir xil azot molekularidan iborat bo'ladi
- 4) har xil azot izotoplaridan iborat bo'ladi

Test№ 26

Savol matni:

Ozon moddasi molekulasini:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) cheksiz sondagi kislorod atomlaridan iborat bo'ladi
- 2) kislorod elementining uchta atomidan iborat bo'ladi
- 3) tarkibi bir xil kislorod molekularidan iborat bo'ladi
- 4) har xil kislorod izotoplaridan iborat bo'ladi

Test№ 27

Savol matni:

Molekulasi tarkibida faqat uchta kislorod atomi bo'lgan oddiy moddani aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) sulfat angidrid
- 2) ozon
- 3) molekulyar kislorod
- 4) kislorod

Test№ 28

Savol matni:

Murakkab moddalar:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) bir xil yoki har xil (bir nechta) element atomlaridan iborat bo'ladi
- 2) tarkibi bir xil molekularlardan tarkib topgan bo'ladi
- 3) turli xil element atomlaridan iborat bo'ladi
- 4) tarkibi bir xil ionlardan tarkib topgan bo'ladi

Test№ 29

Savol matni:

$C_xH_yO_z$ - shakar moddasi murakkab modda hisoblanadi, chunki u:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) juda ko'plab atomlardan tashkil topgan
- 2) molekulyar massasi nihoyatda katta qiymatga ega
- 3) uch xil (C,H,O) element atomlaridan tashkil topgan
- 4) juda ko'plab molekularlardan tashkil topgan

Test№ 30

Savol matni:

Tabiatda ...lar ...larga bog'liq bo'lgan holda mavjud?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) molekula/modda
- 2) modda/molekula
- 3) modda/molekula
- 4) atom/molekula

Test№ 31

Savol matni:

Quyidagi moddalar sinflaridan qaysilari murakkab moddalar hisoblanadi? 1) oksidlar 2) metallar 3) asoslar 4) kislotalar 5) metallmaslar 6) tuzlar

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2,3,4,5
- 2) 1,3,4,6
- 3) 2,3,4,5,6
- 4) 1,2,3,4,5,6

Test№ 32

Savol matni:

Quyidagi moddalar sinflaridan qaysilari oddiy moddalar hisoblanadi? 1) oksidlar 2) metallar 3) asoslar 4) kislotalar 5) metallmaslar 6) tuzlar

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,6
- 2) 1,4
- 3) 2,3
- 4) 2,5

Test№ 33

Savol matni:

Quyidagilar orasidan oddiy moddalarni tanlang. 1) fulleren 2) ozon 3) plastik oltingugurt 4) karbin 5) rombik oltingugurt

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 4,5
- 2) 1,2,3,4,5
- 3) 1,2,4,5
- 4) 1,2,3

Test№ 34

Savol matni:

Allotropiya hodisasi bu:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) bitta kimyoviy elementning o'zi tabiatda bir va undan ortiq oddiy moddalar hosil qilishi
- 2) bitta kimyoviy elementning o'zi tabiatda ikki va undan ortiq oddiy moddalar hosil qilishi
- 3) ikki va undan ortiq kimyoviy elementlarning tabiatda bir xil oddiy moddalar hosil qilishi
- 4) bir nechta kimyoviy elementlarning tabiatda bir xil oddiy moddalar hosil qilishi

Test№ 35

Savol matni:

Kislorod elementi tabiatda necha xil allotropik o'zgarishlar hosil qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2
- 2) 5
- 3) 4
- 4) 1

Test№ 36

Savol matni:

Kislorod elementi tabiatda qanday allotropik o'zgarishlar hosil qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) atomar kislorod va kislorod elementi
- 2) molekulyar kislorod va ozon
- 3) atomar va molekulyar kislorod
- 4) atomar kislorod va ozon

Test№ 37

Savol matni:

Allotropik o'zgarishlarning mavjudligi:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) molekuladagi bir xil atomlar sonining yoki joylashuvining biror tarzda o'zgarishidan kelib chiqadi
- 2) element atomining yadro zaryadi qiymatining katta yoki kichikligidan kelib chiqadi
- 3) molekula tarkibidagi atomlarning joylashuvi tartibining buzilishidan kelib chiqadi
- 4) element atomining nisbiy atom massasi qiymatidan kelib chiqadi

Test№ 38

Savol matni:

Bugungi kunda oddiy moddalar soni mingdan ortiq, kimyoviy elementlar soni esa 118 xil. Bu holat nimani anglatadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) allotropiya hodisasi tufayli bir element atomi bir necha xil oddiy modda hosil qiladi
- 2) tabiatdagi fizik-kimyoviy o'zgarishlar natijasida turli xil element atomlari o'zaro kombinatsiyalanadi
- 3) allotropiya hodisasi tufayli turli xil elementlar bir xil oddiy moddalarni hosil qiladi
- 4) bir qancha kimyoviy element atomlari bir nechta izotoplarga ega

Test№ 39

Savol matni:

Rombik(a), plastik(b), monoklinik (c) oltingugurt allotropik shakl o'zgarishlaridan qaysi bir(lar)i kristall tuzilishga ega?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) c
- 2) a, b
- 3) a, c
- 4) a

Test№ 40

Savol matni:

Qaysi oltingugurt allotropiyalari yondirilganda sulfid angidrid hosil bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) rombik va plastik
- 2) monoklinik va rombik
- 3) plastik
- 4) plastik, monoklinik, rombik

Test№ 41

Savol matni:

Kimyoviy belgi qanday ma'nolarni anglatadi? I) elementning nomini II) moddaning nomini III) elementning bir atomini IV) elementning atom og'irligini

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) II, III, IV
- 2) I, II, III
- 3) I, III, IV
- 4) I, II, IV

Test№ 42

Savol matni:

Kimyoviy formulalar qanday ma'nolarni anglatadi? a) moddaning nomini b) moddaning oddiy yoki murakkabligini 3) moddaning sifat tarkibini (qanday elementlardan hosil bo'lganligini) d) moddaning miqdoriy tarkibini (har qaysi element atomidan nechtadan borligini) e) moddaning bitta molekulasini f) modda tarkibidagi element atomlarining o'zaro og'irlik nisbatlarini g) moddaning molekulyar massasini

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) a, c, e, f, g
- 2) a, b, c, d, e, f, g
- 3) a, b, d, f
- 4) b, c, d, e, g

Test№ 43

Savol matni:

Moddalarning kimyoviy formulalari necha xil bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3
- 4) 4

Test№ 44

Savol matni:

Moddalarning kimyoviy formulalari qanday ko'rinishlarda bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) haqiqiy, molekulyar, empirik, tuzilish
- 2) eng oddiy va haqiqiy (molekulyar)
- 3) empirik, sodda, murakkab
- 4) absolyut va nisbiy

Test№ 45

Savol matni:

Quyidagi holatlardan qaysi bir(lar)ida moddaning haqiqiy (molekulyar) formulasini aniq bilib bo'lmaydi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) elementlarning foiz tarkibi ma'lum, ammo molekulyar massasi berilmagan bo'lsa
- 2) zichligi (nisbiy yoki normal sharoitdagi) va foiz tarkibi ma'lum, molekulyar massasi berilmagan bo'lsa
- 3) molekulyar massasi va foiz tarkibi ma'lum, zichligi berilmagan bo'lsa
- 4) elementlarning foiz tarkibi va molekulyar massasi ma'lum, issiqlik effekti noma'lum bo'lsa

Test№ 46

Savol matni:

Quyidagi holatlardan qaysi bir(lar)ida moddaning haqiqiy (molekulyar) formulasini aniq bilib bo'lmaydi, lekin eng soddagina formulasini aniqlash mumkin?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) molekulyar massasi va foiz tarkibi ma'lum, zichligi berilmagan bo'lsa
- 2) foiz tarkibi va molekulyar massasi ma'lum, issiqlik effekti noma'lum bo'lsa
- 3) zichligi (nisbiy yoki normal sharoitdagi) va foiz tarkibi ma'lum, molekulyar massasi berilmagan bo'lsa
- 4) elementlarning foiz tarkibi ma'lum, ammo molekulyar massasi berilmagan bo'lsa

Test№ 47

Savol matni:

Quyidagilardan qaysi bir(lar)ni aniq bo'lganda har qanday agregat holatdagi moddaning molekulyar formulasini aniqlash mumkin bo'ladi? a) nisbiy yoki

normal sharoitdagi zichlik b) element atomlarining foiz tarkibi c) molekulyar massa

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) b
- 2) b, c
- 3) a, c
- 4) a, b, c

Test№ 48

Savol matni:

Element atomi glyukoza tarkibiga kiradi. Metan va glyukozadagi uning atom nisbati 1:3 ni tashkil qiladi. Bu atom quyidagi qaysi modda tarkibiga ham kiradi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) CO
- 2) Na₂C₂
- 3) PH₃
- 4) O₃

Test№ 49

Savol matni:

Ham glyukoza, ham glauber tuzi tarkibiga kiradigan element atom(lar)ini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) uglerod, vodorod, kislorod
- 2) vodorod va kislorod
- 3) vodorod
- 4) kislorod

Test№ 50

Savol matni:

Ham glyukoza, ham ichimik sodasi tarkibiga kiradigan element atom(lar)ini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) kislorod
- 2) vodorod
- 3) vodorod va kislorod
- 4) uglerod, vodorod, kislorod

Test№ 51

Savol matni:

Ham glyukoza, ham glauber tuzi tarkibiga kiradigan element atom(lar)ini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) kislorod
- 2) uglerod, vodorod, kislorod
- 3) vodorod
- 4) vodorod va kislorod

Test№ 52

Savol matni:

Ham bertole tuzi, ham potash tarkibiga kiradigan element atom(lar)ini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) kaliy va xlor
- 2) kaliy, kislorod

- 3) kislorod
- 4) kaliy

Test№ 53

Savol matni:

Ham malaxit, ham kuprit tarkibiga kiradigan element atom(lar)ini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) mis
- 2) kislorod
- 3) mis, kislorod, uglerod
- 4) mis, kislorod

Test№ 54

Savol matni:

Ham ohaktosh, ham kir sodasi tarkibiga kiradigan element atom(lar)ini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) kalsiy va kislorod
- 2) uglerod va kalsiy
- 3) kislorod va uglerod
- 4) kislorod

Test№ 55

Savol matni:

Ham taxir tuz, ham mis kuprosi tarkibiga kiradigan element atomlarini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) mis, kislorod, oltingugurt
- 2) vodorod, kislorod
- 3) vodorod, kislorod, oltingugurt
- 4) kislorod va oltingugurt

Test№ 56

Savol matni:

$\text{CaCl}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratining 80,4 g miqdori tarkibida 4 g vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini soni (n) ning qiymatini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2
- 2) 4
- 3) 5
- 4) 6

Test№ 57

Savol matni:

$\text{CaCl}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratining 87,6 g miqdori tarkibida 4,8 g vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini soni (n) ning qiymatini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 6
- 2) 4
- 3) 5
- 4) 2

Test№ 58

Savol matni:

$\text{CaCl}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratining 73,2 g miqdori tarkibida 3,2 g vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini soni (n) ning qiymatini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2
- 2) 3
- 3) 4
- 4) 6

Test№ 59

Savol matni:

$\text{CaCl}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ kristallogidratining 73,5 g miqdori tarkibida 2 g vodorod borligi ma'lum bo'lsa, kristallizatsion suv molekulasini soni (n) ning qiymatini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 4
- 2) 6
- 3) 2
- 4) 5

Test№ 60

Savol matni:

$\text{MgBr}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ning 96 g miqdori tarkibida Br va O ning birgalikdagi massasi 84 g bo'lsa, "n" ning qiymatini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 5
- 2) 2
- 3) 4
- 4) 6

Test№ 61

Savol matni:

To'g'ri tushunchani tanlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) jismlar moddaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
- 2) moddalar molekula va atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
- 3) molekular atomlarga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud
- 4) atomlar molekulaga bog'liq bo'lmagan holatda mavjud

Test№ 62

Savol matni:

1 ta molekula massasi 3 ta xlor atomi massasiga teng bo'lgan xlor tuzini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) KClO_3
- 2) NaClO
- 3) KClO_2
- 4) LiClO_3

Test№ 63

Savol matni:

X elementning IV valentli floridi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 3:19 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) S
- 2) C
- 3) Ti
- 4) Si

Test№ 64

Savol matni:

X elementning IV valentli floridi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 7:19 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Ti
- 2) Si
- 3) C
- 4) S

Test№ 65

Savol matni:

X elementning IV valentli floridi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 8:19 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Ti
- 2) Si
- 3) C
- 4) S

Test№ 66

Savol matni:

X elementning IV valentli floridi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 12:19 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) C
- 2) Si
- 3) Ti
- 4) S

Test№ 67

Savol matni:

X elementning IV valentli bromidi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 3:20 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) S
- 2) Si
- 3) C
- 4) Ti

Test№ 68

Savol matni:

X elementning III valentli bromidi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 7:30 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Fe
- 2) Mn
- 3) Ti
- 4) Cr

Test№ 69

Savol matni:

X elementning III valentli bromidi tarkibida elementlar massa nisbatlari mos ravishda 1:5 ni tashkil qilsa, X elementni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Mn
- 2) Cr
- 3) Ti
- 4) Fe

Test№ 70

Savol matni:

Se atomi massasining har 1/3 qismiga bitta kislorod atomi to'g'ri kelsa, shu oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 127
- 2) 206
- 3) 111
- 4) 173

Test№ 71

Savol matni:

Se atomi massasining har 1/2 qismiga bitta kislorod atomi to'g'ri kelsa, shu oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 127
- 2) 206
- 3) 173
- 4) 111

Test№ 72

Savol matni:

Xrom atomi massasining har 1/3 qismiga bitta kislorod atomi to'g'ri kelsa, shu oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 100
- 2) 68
- 3) 152
- 4) 200

Test№ 73

Savol matni:

Xrom atomi massasining har $1/2$ qismiga bitta kislorod atomi to'g'ri kelsa, shu oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 200
- 2) 152
- 3) 68
- 4) 100

Test№ 74

Savol matni:

Xrom atomi massasining har $1/3$ qismiga oltita kislorod atomi to'g'ri kelsa, shu oksid molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 200
- 2) 68
- 3) 100
- 4) 152

Test№ 75

Savol matni:

H, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining valentliklari 1:4:2 nisbatda bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 82
- 2) 98
- 3) 114
- 4) 178

Test№ 76

Savol matni:

H, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining valentliklari 1:6:2:2 nisbatda bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 98
- 2) 82
- 3) 178
- 4) 114

Test№ 77

Savol matni:

Cu, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining olgan yoki bergan elektronlari soni mos ravishda 2,4,2 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 176
- 2) 160
- 3) 256
- 4) 144

Test№ 78

Savol matni:

Cu, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining olgan yoki bergan elektronlari soni mos ravishda 2,6,2 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 144
- 2) 256
- 3) 160
- 4) 176

Test№ 79

Savol matni:

Cu, C, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining olgan yoki bergan elektronlari soni mos ravishda 2,4,2 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 124
- 2) 156
- 3) 140
- 4) 136

Test№ 80

Savol matni:

Cu, Ti, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining olgan yoki bergan elektronlari soni mos ravishda 2,4,2 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 160
- 2) 144
- 3) 256
- 4) 176

Test№ 81

Savol matni:

Cu, Te, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining olgan yoki bergan elektronlari soni mos ravishda 2,4,2 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 240
- 2) 216
- 3) 256
- 4) 200

Test№ 82

Savol matni:

Cu, Te, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining olgan yoki bergan elektronlari soni mos ravishda 2,6,2 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 240
- 2) 256
- 3) 216
- 4) 200

Test№ 83

Savol matni:

Fe, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining massa nisbatlari mos ravishda 7:18:12 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 400
- 2) 256
- 3) 352
- 4) 152

Test№ 84

Savol matni:

Fe, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining massa nisbatlari mos ravishda 7:18:9 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 152
- 2) 256
- 3) 352
- 4) 400

Test№ 85

Savol matni:

Fe, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining massa nisbatlari mos ravishda 7:4:6 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 152
- 2) 256
- 3) 352
- 4) 136

Test№ 86

Savol matni:

Fe, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining massa nisbatlari mos ravishda 7:8:6 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 352
- 2) 256
- 3) 152
- 4) 168

Test№ 87

Savol matni:

Fe, S, O dan iborat birikma tarkibida element atomlarining massa nisbatlari mos ravishda 7:6:9 bo'lsa, birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 352
- 2) 256
- 3) 448
- 4) 400

Test№ 88

Savol matni:

X, Y, Z elementlaridan iborat birikma tarkibida elementlar massa nisbatlari 13:12:24 bo'lsa, shu birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 384
- 2) 320
- 3) 400
- 4) 392

Test№ 89

Savol matni:

X, Y, Z elementlaridan iborat birikma tarkibida elementlar massa nisbatlari 2:1:2 bo'lsa, shu birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 160
- 2) 224
- 3) 192
- 4) 144

Test№ 90

Savol matni:

X, Y, Z elementlaridan iborat birikma tarkibida elementlar massa nisbatlari 2:1:4 bo'lsa, shu birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 196
- 2) 320
- 3) 400
- 4) 384

Test№ 91

Savol matni:

X, Y, Z elementlaridan iborat birikma tarkibida elementlar massa nisbatlari 3:1:1 bo'lsa, shu birikma molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 225
- 2) 216
- 3) 184
- 4) 196

Test№ 92

Savol matni:

Kimyoviy formulani to'g'ri yozish uchun quyidagilardan qaysi biri eng muhim?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) electron konfiguratsiya
- 2) oksidlanish darajasi
- 3) valentlik
- 4) atom massa

Test№ 93

Savol matni:

Atomlari soni Avagadro sonidan 7,5 marta ko'p bo'lgan H_2SO_3 tarkibidagi molekular sonini hisoblang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) $75,25 \cdot 10^{22}$
- 2) $36,12 \cdot 10^{23}$
- 3) $45,15 \cdot 10^{23}$
- 4) $27,09 \cdot 10^{23}$

Test№ 94

Savol matni:

CO_2 ya'ni quruq muz uni tashkil etuvchi zarrachalar tabiatiga ko'ra qanday moddalar sinfiga kiradi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) molekulyar
- 2) murakkab modda
- 3) kislotali oksid
- 4) oksid

Test№ 95

Savol matni:

CO_2 ya'ni quruq muz uni tashkil etuvchi zarrachalar tabiatiga ko'ra qanday moddalar sinfiga kiradi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) oksid
- 2) daltonidlar
- 3) kislotali oksid
- 4) murakkab modda

Test№ 96

Savol matni:

Cu, S, O dan iborat birikmada $\omega(Cu) = 4 \cdot S(\omega)$ bo'lsa, shu birikma oddiy formulasini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Cu_2SO_3
- 2) $CuSO_3$
- 3) Cu_2SO_4
- 4) $CuSO_4$

Test№ 97

Savol matni:

H_2SO_4 formula nimani anglatadi? a) sulfat kislotalning 1 ta molekulasini b) molekulada 2 ta H, 1 ta S va 4 ta O atomlari borligini c) moddaning 1 molini

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) b
- 2) a
- 3) a,b,c
- 4) a,c

Test№ 98

Savol matni:

Oddiy moddalar qatorini tanlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) ammiak, bor, kislorod
- 2) ozon, fosfin, potash

3) kislorod, ozon, muz

4) oq fosfor, qaldiraq gaz, ozon

Test№ 99

Savol matni:

Qaysi kimyoviy reaksiya to'g'ri tenglashtirilgan?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) $5S + 2P \rightarrow P_2S_4$
- 2) $3Fe + 6H_2SO_4(k) \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + 3SO_2 + 6H_2O$
- 3) $4Al + 12 HCl \rightarrow 4AlCl_3 + 6H_2$
- 4) $Cu + 4HNO_3(k) \rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$

Test№ 100

Savol matni:

Qaysi modda tarkibida $\omega(O) = \omega(S) \cdot 2$ ga teng?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) $H_2S_2O_7$
- 2) $MgSO_3$
- 3) $Al_2(SO_4)_3$
- 4) $Na_2S_2O_3$

Test№ 101

Savol matni:

Qaysi modda tarkibidagi kislorodning massa ulushi shu modda tarkibidagi suvning massa ulushidan 1,6 marta ko'p?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) $CuSO_4 \cdot 5H_2O$
- 2) $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
- 3) $FeSO_4 \cdot 6H_2O$
- 4) $FeSO_4 \cdot 7H_2O$

Test№ 102

Savol matni:

"Atom" so'zi qaysi olimlar tomonidan fanga kiritilgan?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) qadimgi yunon faylasufi Demokrit
- 2) Aristotel va Gassendi
- 3) qadimgi yunon faylasufi Levkipp
- 4) qadimgi yunon faylasufi Levkipp va uning shogirdi Demokrit

Test№ 103

Savol matni:

"Moddalar atomlardan tuzilgan, atomlarning birikishidan molekular hosil bo'ladi" deb "molekula" atamasini birinchi bo'lib fanga kiritgan olim nomini belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) D.Mendeleyev
- 2) Levkipp va Demokrit
- 3) P.Gassendi
- 4) M.V.Lomonosov

Test№ 104

Savol matni:

Quyidagi fikrlar muallifini belgilang: "...barcha moddalar juda mayda zarrachalar-atomlardan tashkil topgan. Bu zarrachalar muayyan kimyoviy xossalarga ega bo'lib, ayrim qismlarga boshqa bo'linmaydi..."

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) D.Mendeleyev
- 2) Levkip va Demokrit
- 3) P.Gassendi
- 4) M.V.Lomonosov

Test№ 105

Savol matni:

Quyidagi fikrlar muallifini belgilang: "...molekulalar to'xtovsiz harakatda bo'ladi, atomlarning biror miqdoriy qonuniyat bilan o'zaro birikuvidan murakkab zarrachalar hosil bo'ladi..."

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) D.Mendeleyev
- 2) Levkip va Demokrit
- 3) M.V.Lomonosov
- 4) P.Gassendi

Test№ 106

Savol matni:

Quyidagi fikrlar muallifini belgilang: "...atomlarning muayyan massa va o'lchami bor. Har bir moddaning tarkibini uning molekulasini tarkibi bilan ifodalash mumkin..."

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) D.Mendeleyev
- 2) P.Gassendi
- 3) M.V.Lomonosov
- 4) Levkip va Demokrit

Test№ 107

Savol matni:

Quyidagi fikrlar muallifini belgilang: "...Oddiy moddalarning molekulari bir xil atomlardan, murakkab moddalarning atomlari esa har xil atomlardan iborat bo'ladi..."

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) P.Gassendi
- 2) M.V.Lomonosov
- 3) D.Mendeleyev
- 4) J.Dalton

Test№ 108

Savol matni:

Lomonosov (I) va Dalton (II) ga tegishli fikrlarni juftlab ko'rsating. a) oddiy moddalar ham molekulalardan tuzilgan b) molekular atomlarning mexanik to'dalanishidir c) molekulada yangi sifatlar paydo bo'ladi d) atom hamisha harakatda va materiya bilan doimo birga e) atomlar harakatdan tamomila holi, harakatsizdir f) oddiy moddalar faqat ayrim atomlardan tashkil topgan

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) I-a,b,c; II-d,e,f
- 2) I-b,c,d; II-a,e,f
- 3) I-a,c,d; II-b,e,f
- 4) I-a,c; II-b,d,e,f

Test№ 109

Savol matni:

Daltonning kimyodagi xizmati nimadan iborat?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) kimyoda "molekula", "molekulyar og'irliklari" degan tushunchalarni katta ahamiyatga ega ekanligini angladi va o'sha vaqtda ma'lum bo'lgan modda molekularining molekulyar og'irliklarini aniqlashga urindi
- 2) kimyoda "atom", "molekula", "atom og'irliklari" degan tushunchalarni katta ahamiyatga ega ekanligini angladi va o'sha vaqtda ma'lum bo'lgan elementlarning atom og'irliklarini aniqlashga urindi
- 3) moddaning eng kichik va mustaqil mavjud bo'la oladigan zarrachasini molekula deb atadi
- 4) kimyoda "element", "atom og'irliklari" degan tushunchalarni katta ahamiyatga ega ekanligini angladi va o'sha vaqtda ma'lum bo'lgan elementlarning atom og'irliklarini aniqlashga urindi

Test№ 110

Savol matni:

Murakkab va oddiy molekularlarning tarkibiga kiruvchi elementlarning eng kichik zarrachasi bu:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) elektron
- 2) molekula
- 3) atom
- 4) kimyoviy element

Test№ 111

Savol matni:

Moddaning eng kichik va mustaqil mavjud bo'la oladigan zarrachasi bu:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) atom
- 2) kimyoviy element
- 3) molekula
- 4) elektron

Test№ 112

Savol matni:

"Bir yerda qancha materiya kamaysa, ikkinchi yerda shuncha materiya ortadi" degan fikr dastavval qachon va kim tomonidan aytilgan?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) XVI asrda P.Gassendi tomonidan
- 2) miloddan 5 asr oldin qadimgi yunon faylasuflari tomonidan
- 3) XVIII asrda Dalton tomonidan
- 4) XVIII asrda Lomonosov tomonidan

Test№ 113

Savol matni:

Moddalarning (materiyaning) yo'qolmaslik prinsipini aniq miqdoriy tajribalarda isbotlagan olim kim?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Demokrit
- 2) Lomonosov
- 3) Dalton
- 4) Gassendi

Test№ 114

Savol matni:

Moddalarda bo'ladigan kimyoviy o'zgarishlarning asosiy qonuni bu:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) hajmiy nisbatlar qonuni
- 2) ekvivalentlar qonuni
- 3) Avogadro qonuni
- 4) modda massasining saqlanish qonuni

Test№ 115

Savol matni:

14 g temir va 8 g oltingugurtning qoldiqsiz birikishidan 22 g (undan ko'p ham emas, kam ham emas) temir (II)-sulfidi hosil bo'lishini qaysi qonun bilan tushuntirish mumkin?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) hajmiy nisbatlar qonuni
- 2) modda massasining saqlanish qonuni
- 3) ekvivalentlar qonuni
- 4) Avogadro qonuni

Test№ 116

Savol matni:

434 g simob(II)-oksidi termik parchalanganda 402 g simob va 32 g kislorod hosil bo'lishini qaysi qonun bilan tushuntirish mumkin?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) ekvivalentlar qonuni
- 2) hajmiy nisbatlar qonuni
- 3) Avogadro qonuni
- 4) modda massasining saqlanish qonuni

Test№ 117

Savol matni:

Kimyoga miqdoriy tahlili usulini birinchi bo'lib kiritgan olimni belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Berselius
- 2) Dalton
- 3) Lomonosov
- 4) Avogadro

Test№ 118

Savol matni:

Moddalar umumiy miqdorini yo'qolmaslik prinsipini aniq miqdoriy tajribalarda isbotlagan olim nomini ko'rsating.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Berselius
- 2) Lomonosov
- 3) Dalton
- 4) Avogadro

Test№ 119

Savol matni:

Qaysi qonun yaratilgach, "...moddalar muayyan miqdorda birikadimi yoki har qanday miqdorda ham birikaveradimi, moddaning tabiati biriktiruvchi miqdorlarga bog'liqmi..." degan masalalarga olimlar qiziqib qoldilar?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Modda massasining saqlanish qonuni
- 2) Karrali nisbatlar qonuni
- 3) Avogadro qonuni
- 4) Tarkibning doimiylik qonuni

Test№ 120

Savol matni:

O'z tajribalari natijasida "...moddalar ma'lum miqdorlarda birikadi, elementlar o'zaro birikkanda faqat ma'lum tarkibli birikmalar hosil bo'ladi, binobarin, murakkab moddalar bir xil tarkibga ega bo'ladi ..." degan xulosaga kelgan olimni belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) M.Lomonosov
- 2) J.Prust
- 3) J.Dalton
- 4) Ya.Berselius

Test№ 121

Savol matni:

Tarkibi o'zgaruvchan birikmalar borligini 1808-yilda oldindan aytgan olimni belgilang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Ya.Berselius
- 2) Bertolle
- 3) J.Prust
- 4) J.Dalton

Test№ 122

Savol matni:

Qaysi moddalar tarkibini butun sonli stexiometrik indeksleri bor oddiy formulalar bilan ifodalash mumkin? a)uglerod dioksidi b) uran trioksidi c) suv d) vodorod yodid e) sirkoniy nitrid f) vanadiy (II)-oksidi g) tetraxlormetan

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) a,b,c,d,e,f,g
- 2) b,c,d,e,g
- 3) a,c,d,g
- 4) a,b,c,d

Test№ 123

Savol matni:

Qaysi moddalar tarkibini butun sonli stexiometrik indeksleri bor oddiy formulalar bilan ifodalash mumkin emas? a) uglerod dioksidi b) uran trioksidi c) suv d) vodorod yodid e) sirkoniy nitrid f) vanadiy (II)-oksidi g) tetraxlormetan

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) b,e,f
- 2) b,c,e,g
- 3) b,c,d,e,g
- 4) a,b,c,d,f

Test№ 124

Savol matni:

Qanday anorganik birikmalar o'rtasida bertollidlar uchraydi? a) oksidlar b) asoslar c) gidridlar d) sulfidlar e) tuzlar f) nitridlar g) karbidlar h) siluidlar

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) c,d,e,f,g,h
- 2) a,d,g,f,h
- 3) b,c,g,h
- 4) a,c,d,f,g,h

Test№ 125

Savol matni:

Qaysi qonun quyidagicha ta'riflanadi: "...molekulalardan tuzilgan birikmalarining tarkibi olinish usulidan qat'iy nazar o'zgarmas bo'ladi..."?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) modda massasining saqlanish qonuni
- 2) tarkibning doimiylik qonuni
- 3) karrali nisbatlar qonuni
- 4) ekvivalentlar qonuni

Test№ 126

Savol matni:

Nomolekulyar strukturali birikmalar qanday kristall panjaraga ega bo'ladi? a) atom b) ion c) metall

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,2,3
- 2) 1,3
- 3) 1,2
- 4) 1

Test№ 127

Savol matni:

Olinadigan vanadiy (II)-oksidning tarkibi nima(lar)ga bog'liq? 1) harorat 2) kislorodning bosimi 3) vanadiy metallining yuza kengligi 4) reagentlar konsentratsiyasi

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2,3,4
- 2) 1,2,3,4
- 3) 1
- 4) 1,2

Test№ 128

Savol matni:

Quyidagi moddalardan qaysi birining tarkibi olinish usuliga bog'liq (a) yoki bog'liqmas(b) ? 1) SO_3 2) Si 3) ZnO 4) CO_2

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) a-1,2/ b-3,4
- 2) a-1,3/b-2,4
- 3) a-1,4/ b-2,3
- 4) a-2,4/b-1,3

Test№ 129

Savol matni:

Quyidagi fikrlar muallifini belgilang: "...bir xil sharoitda olingan va hajmlari teng bo'lgan gazlardagi atomlar soni baravar bo'ladi..."

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) J.Prust
- 2) Ya.Berselius
- 3) Bertolle
- 4) J.Dalton

Test№ 130

Savol matni:

Berselius fikriga ko'ra: "bir xil sharoitda olingan va hajmlari teng bo'lgan gazlardagi atomlar soni teng bo'ladi". Bundan qanday noto'g'ri xulosa kelib chiqadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) biror gazning og'irligini shu hajmdagi vodorodning og'irligini aniqlash mumkindek bo'lib ko'rinadi
- 2) teng sonli atomga ega gazlarning massalari ham teng bo'ladi
- 3) molekulyar massalar atom massalarga tengligi kelib chiqadi
- 4) massalari teng bo'lgan gazlarning atomlari va hajmlari o'zaro teng bo'ladi

Test№ 131

Savol matni:

Gey Lyussak qonunini kim muvaffaqiyatli tushuntirishga erishdi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) A.Avogadro
- 2) Gey-Lyussak
- 3) Dalton Jon
- 4) Ya.Berselius

Test№ 132

Savol matni:

Gey Lyussakning gaz hajmlari va og'irligi ustida olib borgan izlanishlari Berselius tomonidan izohlandi. Bu izohning noto'g'riligini Gey-Lyussak qanday isbotladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) ikki hajm vodorod va bir hajm vodorod uch hajm vodorod xlorid hosil bo'lishini aniqladi
- 2) bir hajm vodorod va bir hajm xlordan bir hajm vodorod xlorid hosil bo'lishini aniqladi
- 3) gazlar molekulari ikki atomdan iborat bo'lishini aniqladi

4) bir hajm vodorod va bir hajm xloridan ikki hajm vodorod xlorid hosil bo'lishini aniqladi

Test№ 133

Savol matni:

Berselius va Gey-Lyussakning gazlar borasidagi tshunmovchiliklarini qaysi olim muvaffaqiyatli yechimini topdi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Dalton Jon
- 2) Gey-Lyussak
- 3) Ya.Berselius
- 4) A.Avogadro

Test№ 134

Savol matni:

Gey-Lyussak qonunini tushuntirish uchun 1811-yilda A.Avogadro quyidagi isbotlanmagan qaysi fikr(lar)ni o'rtaga tashladi? 1) Bir xil sharoitdagi (temperatura va bosim) turli gazlarning teng hajmlardagi molekular soni teng bo'ladi 2) Gaz holatidagi oddiy moddalarning (vodorod,xlor, azot, kislorod) molekulari ikkita bir xil atomlardan tuzilgan 3) Bir xil sharoitda har qanday gazning bir moli bir xil hajmni egallaydi

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,2,3
- 2) 1,2
- 3) 3
- 4) 2,3

Test№ 135

Savol matni:

Agar gazning hajmi (litr, n.sh.) va massasi (g) o'rtasidagi nisbat 7:25 bo'lsa, shu gaz molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 120
- 2) 80
- 3) 84
- 4) 100

Test№ 136

Savol matni:

Agar gazning hajmi (litr, n.sh.) va massasi (g) o'rtasidagi nisbat 14:25 bo'lsa, shu gaz molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 30
- 2) 100
- 3) 120
- 4) 40

Test№ 137

Savol matni:

Agar gazning hajmi (litr, n.sh.) va massasi (g) o'rtasidagi nisbat 7:20 bo'lsa, shu gaz molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 100
- 2) 64
- 3) 80
- 4) 120

Test№ 138

Savol matni:

Agar gazning hajmi (litr, n.sh.) va massasi (g) o'rtasidagi nisbat 28:55 bo'lsa, shu gaz molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 44
- 2) 40
- 3) 64
- 4) 80

Test№ 139

Savol matni:

Agar gazning hajmi (litr, n.sh.) va massasi (g) o'rtasidagi nisbat 5:7 bo'lsa, shu gaz molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 40
- 2) 20
- 3) 24
- 4) 16

Test№ 140

Savol matni:

CO molekulasining gramm-molekulyar hajmini (l, n.sh) hisoblang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 22,4
- 2) 22,4 / 28
- 3) 28 / 22,4
- 4) 22,4 / N_A

Test№ 141

Savol matni:

CO₂ molekulasining gramm-molekulyar hajmini (l, n.sh) hisoblang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 22,4
- 2) 22,4 / 44
- 3) 44 / 22,4
- 4) 22,4 / N_A

Test№ 142

Savol matni:

5 gramm-molekulyar metanni hajmini (l,n.sh.) hisoblang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 80
- 2) 7
- 3) 25
- 4) 112

Test№ 143

Savol matni:

Is gazi va kislorod qanday hajmiy nisbatda portlatilsa ($\eta=100\%$), CO_2 va CO larning hajmiy ulushlari 1:2 nisbatda bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2:3
- 2) 1:4
- 3) 6:1
- 4) 3:4

Test№ 144

Savol matni:

Molyar massalari 1:2,75 nisbatda bo'lgan ikki xil gaz 4:1 mol nisbatda aralashirilganda aralashma o'rtacha molyar massasi 21,6 g/mol bo'ldi. Ikkala gaz molyar massalari farqini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 28
- 2) 16
- 3) 24
- 4) 12

Test№ 145

Savol matni:

SI sistemasida R (universal gaz doimiysi) ning qiymati qanday bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 0,082 atm.l/grad.mol
- 2) 62400 mm.ml/grad.mol
- 3) 8,314 j/mol•K
- 4) 0,082 j/mol•K

Test№ 146

Savol matni:

19500 mm Hg ustuni va 500 K haroratda 3 mol kislorod qanday hajmini (ml) egallaydi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 8000
- 2) 7500
- 3) 1290
- 4) 4800

Test№ 147

Savol matni:

Mol nisbatlari 1:2:3:4 bo'lgan azot, geliy, kislorod, vodorod aralashmasida atomlar soni 7,2 mol bo'lsa, aralashma massasini (g) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 72
- 2) 36
- 3) 42
- 4) 56

Test№ 148

Savol matni:

1:2:1:3 hajmiy nisbatda olingan azot, is gazi, metan va noma'lum gaz aralashmasining zichligi (g/l;n.sh) 1,25 ga teng bo'lsa, 98,0 l (n.sh.) aralashmadagi vodorod atomlari sonini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) $15,05 \cdot 10^{23}$
- 2) $30,1 \cdot 10^{23}$
- 3) $9,03 \cdot 10^{23}$
- 4) $36,12 \cdot 10^{22}$

Test№ 149

Savol matni:

Kislorod va vodorod atomlari o'zaro 3,5:1 nisbatda bo'lgan CO_2 ; CH_4 va Ne dan iborat gazlar aralashmasining 67,2 l (n.sh.) miqdoridan (kislorod yordamida) necha g kalsinirlangan soda olish mumkin? Dastlabki aralashmadagi CH_4 va Ne larning hajmiy ulushlari nisbati 1:2 ni tashkil etadi.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 228,8
- 2) 201,6
- 3) 254,4
- 4) 240

Test№ 150

Savol matni:

56 l (n.sh.) $\text{CO}_2 + \text{CH}_4$ aralashmasidagi p+n+e soni molekulyar fosfindagi elektronlar va neytronlar yig'indisidan 2,5 marta katta bo'lsa, aralashma massasini (g) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 68
- 2) 36,8
- 3) 104
- 4) 54

Test№ 151

Savol matni:

H_2 ga nisbatan zichligi 16 ga teng bo'lgan X va Y gaz aralashmasiga shu aralashma hajmiga teng hajmda Z gaz qo'shilganda aralashma zichligi 1,5 marta ortdi. Z gazni aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) SO_2
- 2) CH_4
- 3) SO_3
- 4) CO

Test№ 152

Savol matni:

Normal sharoitda gazning molyar massasiga uning qanday hajmi (litr) to'g'ri keladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) $1/6,02 \cdot 10^{23}$
- 2) $22,4/6,02 \cdot 10^{23}$
- 3) 22,4
- 4) 1

Test№ 153

Savol matni:

Qanday hajmiy nisbatda aralashirilgan kislorod-ozon aralashmasining o'rtacha molyar massasi 38,4 g/mol bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 3:1
- 2) 1:4
- 3) 3:2
- 4) 2:5

Test№ 154

Savol matni:

Biror gazning H_2 ga nisbatan zichligi uning havoga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 29 marta katta
- 2) 14,5 marta katta
- 3) 14,5 marta kichik
- 4) 29 marta kichik

Test№ 155

Savol matni:

Biror gazning havoga nisbatan zichligi uning H_2 ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 14,5 marta kichik
- 2) 14,5 marta katta
- 3) 29 marta kichik
- 4) 29 marta katta

Test№ 156

Savol matni:

Biror gazning havoga nisbatan zichligi uning He ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 7,25 marta kichik
- 2) 14,5 marta kichik
- 3) 7,25 marta katta
- 4) 25 marta kichik

Test№ 157

Savol matni:

Biror gazning havoga nisbatan zichligi uning Ne ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,45 marta katta
- 2) 2,9 marta kichik
- 3) 1,45 marta kichik
- 4) 14,5 marta kichik

Test№ 158

Savol matni:

Biror gazning He ga nisbatan zichligi uning H_2 ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 8 marta kichik
- 2) 0,5 marta kichik
- 3) 2 marta kichik
- 4) 2 marta katta

Test№ 159

Savol matni:

Biror gazning Ne ga nisbatan zichligi uning He ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 5 marta kichik
- 2) 5 marta katta
- 3) 80 marta katta
- 4) 10 marta katta

Test№ 160

Savol matni:

Biror gazning Ne nisbatan zichligi uning H_2 ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 10 marta katta
- 2) 40 marta katta
- 3) 20 marta kichik
- 4) 10 marta kichik

Test№ 161

Savol matni:

Ixtiyoriy gazning etanga nisbatan zichligi uning H_2 ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 30 marta kichik
- 2) 60 marta katta
- 3) 15 marta katta
- 4) 15 marta kichik

Test№ 162

Savol matni:

Ixtiyoriy gazning metanga nisbatan zichligi uning H_2 ga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 8 marta kichik
- 2) 8 marta katta
- 3) 32 marta katta
- 4) 16 marta kichik

Test№ 163

Savol matni:

Normal sharoitda gaz miqdori 3 mol bo'lsa, Mendeleev-Klapeyron tenglamasida bosim necha mm Hg ustuniga teng bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2280
- 2) 303,975
- 3) 253,3
- 4) 760

Test№ 164

Savol matni:

Normal sharoitda gaz miqdori 3 mol bo'lsa, Mendeleev-Klapeyron tenglamasida bosim necha atm. ga teng bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 303,975
- 2) 2280
- 3) 3
- 4) 760

Test№ 165

Savol matni:

Normal sharoitda gaz molekulari soni $18,06 \cdot 10^{23}$ ta bo'lsa, Mendeleev-Klapeyron tenglamasida bosim necha mm Hg ustuniga teng bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2280
- 2) 303,975
- 3) 760
- 4) 253,3

Test№ 166

Savol matni:

Normal sharoitda gaz molekulari soni $18,06 \cdot 10^{23}$ ta bo'lsa, Mendeleev-Klapeyron tenglamasida bosim necha atm. ga teng bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 3
- 2) 2280
- 3) 1/3
- 4) 303,975

Test№ 167

Savol matni:

A gazning B gazga nisbatan zichligi 2,5 ga teng. C gazning B gazga nisbatan zichligi uning A gazga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 3,5 marta kichik
- 2) 2,5 marta katta
- 3) 2,5 marta kichik
- 4) 5 marta katta

Test№ 168

Savol matni:

A gazning B gazga nisbatan zichligi 2,5 ga teng. C gazning A gazga nisbatan zichligi uning B gazga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 2,5 marta kichik
- 2) 5 marta katta
- 3) 3,5 marta kichik
- 4) 2,5 marta katta

Test№ 169

Savol matni:

A gazning B gazga nisbatan zichligi 1,75 ga teng. C gazning B gazga nisbatan zichligi uning A gazga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,75 marta kichik
- 2) 5 marta katta
- 3) 2,75 marta kichik
- 4) 1,75 marta katta

Test№ 170

Savol matni:

A gazning B gazga nisbatan zichligi 1,75 ga teng. C gazning A gazga nisbatan zichligi uning B gazga nisbatan zichligidan necha marta farq qiladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 5 marta katta
- 2) 1,75 marta katta
- 3) 1,75 marta kichik
- 4) 2,75 marta kichik

Test№ 171

Savol matni:

Massasi va molekulyar massasi 3:5 nisbatda bo'lgan ixtiyoriy gazning 0°C va 3 atm. bosimda egallagan hajmini (litr) aniqlang.

- 1) 17,92
- 2) 13,44
- 3) 22,4
- 4) 4,48

Test№ 172

Savol matni:

Qaysi olim XVIII asrning oxirida elementlarning o'zaro muayyan miqdordagina birika olishini aytdi hamda bu miqdorlarni "birikuvchi miqdorlar" deb atadi va keyinchalik "birikuvchi miqdorlar" atamasi "ekvivalent" atamasi bilan almashtirildi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) J.Prust
- 2) Ya.Berselius
- 3) Bertolle
- 4) J.Dalton

Test№ 173

Savol matni:

... - teng qiymatli demakdir.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) valentlik
- 2) ekvivalent
- 3) molyar massa
- 4) molyar hajm

Test№ 174

Savol matni:

Suvning suyuq, bug', qattiq holda mavjud bo'lishida uning ...o'zgarmaydi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) holati
- 2) shakli
- 3) tuzilishi
- 4) molekulasini tarkibi

Test№ 175

Savol matni:

Moddalar tarkibiga qarab necha guruhga bo'linadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 4
- 2) 2
- 3) 5
- 4) 3

Test№ 176

Savol matni:

Metallarning qaysi xossalari kristall tuzilishi va erkin elektronlarga bog'liq bo'ladi? 1) plastiklik 2) elektr toki o'tkazishi 3) issiqlik o'tkazishi 4) yaltiroqligi

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,2,3
- 2) 1,3,4
- 3) 1,2,3,4
- 4) 2,4

Test№ 177

Savol matni:

$X_2S_2O_3$ molekulyar massasi Y_2SO_3 nikiga teng bo'lsa, Y va X nisbiy atom massalari farqini (m.a.b) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 32
- 2) 48
- 3) 24
- 4) 16

Test№ 178

Savol matni:

$XHSO_4$ molekulyar massasi $YHSO_3$ nikiga teng bo'lsa, Y va X nisbiy atom massalari farqini (m.a.b) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 48
- 2) 32
- 3) 16
- 4) 24

Test№ 179

Savol matni:

$XHSO_4$ molekulyar massasi YSO_3 nikiga teng bo'lsa, Y va X nisbiy atom massalari farqini (m.a.b) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 24
- 2) 17
- 3) 48
- 4) 32

Test№ 180

Savol matni:

$XHSO_3$ molekulyar massasi YSO_3 nikiga teng bo'lsa, Y va X nisbiy atom massalari farqini (m.a.b) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 16
- 2) 8
- 3) 1
- 4) 17

Test№ 181

Savol matni:

$XHSO_4$ molekulyar massasi YSO_4 nikiga teng bo'lsa, Y va X nisbiy atom massalari farqini (m.a.b) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 16
- 2) 8
- 3) 17
- 4) 1

Test№ 182

Savol matni:

$XHCO_3$ molekulyar massasi YCO_3 nikiga teng bo'lsa, Y va X nisbiy atom massalari farqini (m.a.b) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 17
- 2) 8
- 3) 1
- 4) 16

Test№ 183

Savol matni:

1 ta molekulasini massasi 5 ta neon atomi massasiga teng karbonat tuzining 1 moli parchalanganda 56 g asosli oksid hosil bo'lsa, necha g gaz ajraladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 40
- 2) 32
- 3) 44
- 4) 22

Test№ 184

Savol matni:

1 ta molekulasini massasi 5 ta neon atomi massasiga teng gidrokarbonat tuzining 1 moli parchalanganda 69 g o'rta tuz hosil bo'lsa, necha g gaz ajraladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 44
- 2) 31
- 3) 22
- 4) 32

Test№ 185

Savol matni:

2 ta molekulasini massasi 5 ta argon atomi massasiga teng karbonat tuzining 1 moli parchalanganda 56 g asosli oksid hosil bo'lsa, necha g gaz hosil bo'ladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 44
- 2) 22
- 3) 32
- 4) 40

Test№ 186

Savol matni:

2 ta molekulasida massasi 5 ta argon atomi massasiga teng gidrokarbonat tuzining 1 moli parchalanganda 69 g o'rta tuz hosil bo'lsa, necha g gaz ajraladi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 44
- 2) 22
- 3) 31
- 4) 32

Test№ 187

Savol matni:

1:2 mol nisbatda olingan temir va Me(II) aralashmasining 279 g miqdori HCl da to'la eritilganda 598,5 g xloridlar aralashmasi olindi. MeCO₃ ning molyar massasini (g/mol) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 84
- 2) 179
- 3) 125
- 4) 100

Test№ 188

Savol matni:

Kislorodsiz, uglerodsiz qo'shimchalar tutgan dolomit minerali tarkibida W(C)=7,5% bo'lsa, kislorodning massa ulushini (%) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 22,5
- 2) 30,0
- 3) 24,0
- 4) 28,8

Test№ 189

Savol matni:

500 ta azot atomi tutgan oqsil molekulasida tarkibida W(N)= 6,25% bo'lsa, 18,06•10²² ta shu oqsil molekulasining massasini (g) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 36000
- 2) 48000
- 3) 33600
- 4) 67200

Test№ 190

Savol matni:

30 ta oltingugurt atomi tutgan oqsil molekulasida W(S)=8% bo'lsa, 30,1•10²² ta shu oqsil molekulasining massasini (g) aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 48000
- 2) 60000
- 3) 72000
- 4) 40000

Test№ 191

Savol matni:

Metall kristall panjara tugunlarida qanday turdagi zarrachalar tutadi? 1) erkin elektron 2) metall musbat ionlari 3) metall manfiy ionlari 4) metall atomlari

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 1,4
- 2) 2,4
- 3) 1,2,4
- 4) 1,2,3,4

Test№ 192

Savol matni:

Moddalar tarkibiga qarab qanday guruhlarga bo'linadi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) oddiy va murakkab
- 2) molekulyar va nomolekulyar
- 3) metall va metallmaslar
- 4) organik va noorganik

Test№ 193

Savol matni:

CO₂ molekulasining uglerod birligida ifodalanangan og'irligini aniqlang.

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 44 g
- 2) 44
- 3) 44 u.b
- 4) 528

Test№ 194

Savol matni:

CH₄ molekulasining massasi C atomi massasidan necha marta og'ir?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 16
- 2) 12/16
- 3) 16/12
- 4) 192

Test№ 195

Savol matni:

Metan molekulasida massasi C(12) izotopi massasining 1/6 qismidan necha marta og'ir?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 32
- 2) 8
- 3) 72
- 4) 2

Test№ 196

Savol matni:

Qaysi qonun kashf qilingach, elementlarning mutlaq atom og'irliklarini hisoblash imkoniyatiga ega bo'lindi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) tarkibning doimiylik qonuni
- 2) massaning saqlanish qonuni
- 3) Avagadro qonuni
- 4) karrali nisbatlar qonuni

Test№ 197

Savol matni:

Atom yadrosiga 1 ta proton qo'shilsa nuklonlar soni elektronlar sonidan 20/9 marta ko'p bo'ladi, 1ta elektron qo'shilsa elektronlar soni nuklonlar sonidan 19/10 marta kichik bo'ladi. Bu qaysi element yadrosi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) Xlor
- 2) Ftor
- 3) Oltingugurt
- 4) Kaliy

Test№ 198

Savol matni:

Qalayning absolut massasi ^{12}C izotopi 1/6 qismidan necha marta katta?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) 119
- 2) 59,5
- 3) 178,5
- 4) 238

Test№ 199

Savol matni:

"Molekula atomlarning mexanik to'dalanishidir". Ushbu fikr muallifi:

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) M.V.Lomonosov
- 2) Ya.Berselius
- 3) J.Dalton
- 4) P.Gassendi

Test№ 200

Savol matni:

Qaysi olim unutilib ketgan atom tushunchasini XVI asrda qayta fanga kiritdi?

4 ta variantdan bittasini tanlang:

- 1) P.Gasendi
- 2) M.V.Lomonosov
- 3) J.Dalton
- 4) R.Boyl

KALITLAR

- | | | | | |
|-------------|-------------|--------------|--------------|--------------|
| 1) T.J- 2; | 41) T.J- 3; | 82) T.J- 2; | 123) T.J- 1; | 164) T.J- 3; |
| 2) T.J- 4; | 42) T.J- 2; | 83) T.J- 1; | 124) T.J- 2; | 165) T.J- 1; |
| 3) T.J- 1; | 43) T.J- 2; | 84) T.J- 3; | 125) T.J- 2; | 166) T.J- 1; |
| 4) T.J- 1; | 44) T.J- 2; | 85) T.J- 4; | 126) T.J- 1; | 167) T.J- 2; |
| 5) T.J- 2; | 45) T.J- 1; | 86) T.J- 4; | 127) T.J- 4; | 168) T.J- 1; |
| 6) T.J- 2; | 46) T.J- 4; | 87) T.J- 3; | 128) T.J- 3; | 169) T.J- 4; |
| 7) T.J- 3; | 47) T.J- 2; | 88) T.J- 4; | 129) T.J- 2; | 170) T.J- 3; |
| 8) T.J- 3; | 48) T.J- 3; | 89) T.J- 1; | 130) T.J- 1; | 171) T.J- 4; |
| 9) T.J- 2; | 49) T.J- 2; | 90) T.J- 1; | 131) T.J- 1; | 172) T.J- 4; |
| 10) T.J- 1; | 50) T.J- 4; | 91) T.J- 1; | 132) T.J- 4; | 173) T.J- 2; |
| 11) T.J- 2; | 51) T.J- 4; | 92) T.J- 3; | 133) T.J- 4; | 174) T.J- 4; |
| 12) T.J- 4; | 52) T.J- 2; | 93) T.J- 1; | 134) T.J- 1; | 175) T.J- 2; |
| 13) T.J- 3; | 53) T.J- 4; | 94) T.J- 1; | 135) T.J- 2; | 176) T.J- 3; |
| 14) T.J- 2; | 54) T.J- 3; | 95) T.J- 2; | 136) T.J- 4; | 177) T.J- 4; |
| 15) T.J- 2; | 55) T.J- 3; | 96) T.J- 3; | 137) T.J- 2; | 178) T.J- 3; |
| 16) T.J- 2; | 56) T.J- 3; | 97) T.J- 3; | 138) T.J- 1; | 179) T.J- 2; |
| 17) T.J- 2; | 57) T.J- 1; | 98) T.J- 4; | 139) T.J- 4; | 180) T.J- 3; |
| 18) T.J- 4; | 58) T.J- 3; | 99) T.J- 4; | 140) T.J- 1; | 181) T.J- 4; |
| 19) T.J- 3; | 59) T.J- 2; | 100) T.J- 3; | 141) T.J- 1; | 182) T.J- 3; |
| 20) T.J- 4; | 60) T.J- 3; | 101) T.J- 1; | 142) T.J- 4; | 183) T.J- 3; |
| 21) T.J- 1; | 61) T.J- 4; | 102) T.J- 4; | 143) T.J- 3; | 184) T.J- 3; |
| 22) T.J- 4; | 62) T.J- 3; | 103) T.J- 3; | 144) T.J- 1; | 185) T.J- 1; |
| 23) T.J- 4; | 63) T.J- 2; | 104) T.J- 4; | 145) T.J- 3; | 186) T.J- 2; |
| 24) T.J- 2; | 64) T.J- 2; | 105) T.J- 3; | 146) T.J- 4; | 187) T.J- 3; |
| 25) T.J- 1; | 65) T.J- 4; | 106) T.J- 3; | 147) T.J- 4; | 188) T.J- 2; |
| 26) T.J- 2; | 66) T.J- 3; | 107) T.J- 2; | 148) T.J- 1; | 189) T.J- 3; |
| 27) T.J- 2; | 67) T.J- 4; | 108) T.J- 3; | 149) T.J- 3; | 190) T.J- 2; |
| 28) T.J- 3; | 68) T.J- 1; | 109) T.J- 4; | 150) T.J- 4; | 191) T.J- 2; |
| 29) T.J- 3; | 69) T.J- 3; | 110) T.J- 3; | 151) T.J- 1; | 192) T.J- 1; |
| 30) T.J- 3; | 70) T.J- 1; | 111) T.J- 2; | 152) T.J- 3; | 193) T.J- 3; |
| 31) T.J- 2; | 71) T.J- 4; | 112) T.J- 2; | 153) T.J- 3; | 194) T.J- 3; |
| 32) T.J- 4; | 72) T.J- 3; | 113) T.J- 2; | 154) T.J- 2; | 195) T.J- 2; |
| 33) T.J- 2; | 73) T.J- 3; | 114) T.J- 4; | 155) T.J- 1; | 196) T.J- 3; |
| 34) T.J- 2; | 74) T.J- 3; | 115) T.J- 2; | 156) T.J- 1; | 197) T.J- 2; |
| 35) T.J- 1; | 75) T.J- 1; | 116) T.J- 4; | 157) T.J- 3; | 198) T.J- 4; |
| 36) T.J- 2; | 76) T.J- 4; | 117) T.J- 3; | 158) T.J- 3; | 199) T.J- 3; |
| 37) T.J- 1; | 77) T.J- 4; | 118) T.J- 2; | 159) T.J- 1; | 200) T.J- 1; |
| 38) T.J- 1; | 78) T.J- 3; | 119) T.J- 1; | 160) T.J- 4; | |
| 39) T.J- 3; | 79) T.J- 1; | 120) T.J- 2; | 161) T.J- 4; | |
| 40) T.J- 4; | 80) T.J- 1; | 121) T.J- 2; | 162) T.J- 1; | |
| | 81) T.J- 1; | 122) T.J- 3; | 163) T.J- 1; | |

Kimyo fanidan super tayyorgarlik ko'rishni xohlaysizmi? Mutlaqo zamonaviy ruhda o'tiladigan darslarimizga marhamat!!!

Biz darslarimizda Sizga (O'zbekistonda ilk marotaba) quyidagilarni taklif qilamiz:

- 1) 15 yillik tajribaga ega, 5 yil davomida DTM kimyo fani eksperti sifatida faoliyat olib borgan mutaxassis (kaminayi kamtarin) dars mashg'ulotlarini juda qiziqarli tarzda zamonaviy metodlarda olib boradi;
- 2) 20 nafardan oshmaydigan guruhlarda ta'lim olish;
- 3) Kuchli motivatsiya beramiz va o'ziga ishonchni orttirish ko'nikmalarini shakllantirasiz;
- 4) Har bir darsimizga mos audio- va videoma'ruzalar taqdim qilinadi va uyda yana qayta takrorlash imkoniyatini qo'lga kiritasiz;
- 5) Har bir darsimizga mos test bazasi qog'oz variantda va kompyuterda test dasturida yechish uchun Sizga taqdim qilinadi;
- 6) Test dasturimizda yechiladigan mavzuga doir 30 talik testlarda Siz belgilagan noto'g'ri javob haqida dastur ogohlantirib, to'g'ri javobini ko'rsatadi;
- 7) 7,8,9,10,11 sinf va litsey darsliklari bo'yicha test bazalari va 30 talik variantlarni jamlagan qo'llanmalarni qo'lga kiritasiz;
- 8) Har bir guruh uchun kunlik, haftalik, oylik, yillik nazorat testlari o'tkaziladi;
- 9) Kimyo faniga aloqador matematika fani mavzulari bepul o'rgatiladi;
- 10) Har oyda kimyo, biologiya, ona tili va adabiyoti fanlaridan tegishli o'tilgan mavzular bo'yicha 90 talik blok testlar yechish imkoniyati faqat va faqat bizda;
- 11) Darslarimiz kuchli mantiqni shakllantirishga qaratilgan va Sizda har qanday savolga ijobiy yondashishga va mustaqil hukm chiqarishga o'rgatadi;
- 12) Barcha testlarimiz DTM standartida tuzilgan (darsliklarni to'liq qamrab olgan va kalkulyatorsiz yechishga mo'ljallangan).

Omadli qadamlaringizni Biz bilan birga tashlang! Har qadamingizda muvaffaqiyatni his qilib borgan holda ikki oydan so'ng o'zingizda juda katta o'sishni his qilasiz!

Ma'lumot uchun tel: **90-956-51-86**
DTM-STANDART

Telegram manzilimiz: **PROFCHEMISTRY**

BIZ BILAN SIZ OMADLISIZ VA BUNGA MUNOSIBSIZ!!!

90-956-51-86