

**“ UMUMIY KIMYO ” FANI BO‘YICHA
TEST SAVOLLARI**

1.	Jism deb nimaga aytiladi?
2.	Modda deb nimaga aytiladi?
3.	Molekula deb nimaga aytiladi?
4.	Atom deb nimaga aytiladi?
5.	Suvning qattiqligi quyidagi qaysi ionlarning mavjudligi bilan bog‘liq?
6.	“Atom” tushunchasini fanga kim kiritgan?
7.	“Atom – molekulyar ta’limotni” kim fanga kiritgan?
8.	Jismning tarkibiy qismiga nima deyiladi?
9.	Moddani tashkil qiluvchi molekulalarning turiga va xiliga qarab moddalar quyidagi turlarga bo‘linadi:
10.	Aralash modda deb nimaga aytiladi?
11.	Toza modda deb nimaga aytiladi?
12.	Oddiy modda deb nimaga aytiladi?
13.	Murakkab modda deb nimaga aytiladi?
14.	Aralash modda berilgan javobni toping?
15.	Toza modda berilgan javobni toping?
16.	“Kimyo” so‘zi qanday ma’noni anglatadi?
17.	Aralashmalar o‘zgaruvchan tarkibga ega va uni qanday fizik usullar bilan toza moddalarga ajratib bo‘lmaydi?
18.	Oddiy moddalar qanday turlarga bo‘linadi?
19.	Bolg‘alanadigan, yaltiroq, issiqlik va elektr tokini yaxshi o‘tkazadigan oddiy moddalar?
20.	Suyuq agregat holatdagi metalni aniqlang?

21.	Eng og‘ir metall?
22.	Eng yengil metall?
23.	Eng aktiv metall?
24.	Eng ko‘p tarqalgan metall?
25.	Eng qiyin suyuqlanuvchi metall?
26.	Eng yumshoq metall?
27.	Bolg‘alanmaydigan, yaltiroq bo‘lmagan, issiqlik va elektr tokini yaxshi yoki deyarli o‘tkazmaydigan moddalar?
28.	Quyida ko‘rsatilgan suyuqliklarning qaysilari elektr tokini yaxshi o‘tkazadi?
29.	Suyuq agregat holatdagi metalmasni aniqlang?
30.	Qaysi elementlar oddiy modda hosil qilganda formulasi molekulyar holatda yoziladi?
31.	Valentlik deb nimaga aytiladi?
32.	Kimyoviy elementlarni valentligi qanday qiymatlarni qabul qila oladi?
33.	O‘zgarmas <i>I</i> valentli elementlar berilgan javobni toping?
34.	Quyidagilardan kimyoviy hodisalarni aniqlang.
35.	Quyidagilardan kimyoviy hodisalarni aniqlang.
36.	Parchalanish reaksiyasi deb nimaga aytiladi?
37.	Tarkibning doimiylik qonuni ta’rifi to‘g‘ri berilgan qatorni aniqlang?
38.	Modda massasining saqlanish qonuni ta’rifi to‘g‘ri berilgan qatorni aniqlang?
39.	Hajmiy nisbatlar qonuni ta’rifi to‘g‘ri berilgan qatorni aniqlang?
40.	Avagadro qonuni ta’rifi to‘g‘ri berilgan qatorni aniqlang?
41.	Normal sharoitda bosim (kPa) va temperatura (K) qanday bo‘ladi?
42.	Avagadro soni berilgan qatorni aniqlang?
43.	Oksid deb nimaga aytiladi?

44.	Qanday moddalar asoslar deyiladi?
45.	Qaysi gidroksidlar amfoter xossaga ega?
46.	Qanday moddalar kislotalar deyiladi?
47.	Quyidagi qatorda eng kuchsiz gidroksidni ko'rsating
48.	Quyidagi $\text{HF} \rightarrow \text{HCl} \rightarrow \text{HBr} \rightarrow \text{HI}$ qator bo'yicha kislotalarning kuchi qanday tartibda o'zgaradi?
49.	Quyida keltirilgan javoblardan <i>izotonlar</i> tushunchasining to'g'ri ifodasini toping.
50.	Quyidagilardan <i>izotoplar</i> tushunchasining to'g'ri ifodasini toping.
51.	Quyida keltirilgan javoblardan <i>izobarlar</i> tushunchasining to'g'ri ifodasini toping.
52.	He-Ne,-Ar-Kr-Xe-Rn Ushbu qator bo'yicha nodir gazlarning ionlanish potentsiali, atom radiusi; suyuqlanish temperaturasi qanday o'zgaradi?
53.	O'xshash kimyoviy xossalarga ega bo'lgan elementlar juftini aniqlang.
54.	Li, Na, K, C, N, O, F elementlar qatorida atomlar elektromanfiyligi qanday o'zgaradi?
55.	H Li, Na, K Ushbu elementlar qatorida atomlar ionlanish energiyasi qanday o'zgaradi?
56.	Elementlar elektromanfiylik qiymati kamayib borishi tartibida joylashgan qatorni toping.
57.	D.I. Mendeleyev elementlar davriy jadvalining asosiy guruhida yuqoridan pastga qarab elementlarning atom radiusi va ionlanish potentsiali o'zgarish tartibini aniqlang.
58.	Quyidagi qatorda elektromanfiylik qanday o'zgaradi? I;Br;Cl;F;O;N;C;B
59.	D.I. Mendeleyev elementlar davriy jadvalidagi atomlar elektromanfiyligining o'zgarishi qaysi javobda to'g'ri ifodalangan?
60.	Bir modda zarrachalarini ikkinchi modda zarrachalari orasida bir tekis tarqalashiga nima deyiladi?
61.	Ortofosfat kislotaga qanday tavsif to'g'ri keladi?
62.	Qaysi qatorda faqat kuchli elektrolitlar keltirilgan?
63.	Kuchsiz elektrolitlar joylashgan qatorni aniqlang.
64.	Quyidagilardan qaysi biri inert gaz hisoblanadi?
65.	Qaysi elementning elektromanfiyligi eng yuqori?

66.	Na va Cl o‘rtasida qanday bog‘ hosil bo‘ladi?
67.	Quyidagilardan qaysi biri kuchli kislota hisoblanadi?
68.	Qanday holat aniq hajmga ega, lekin aniq shaklga ega emas?
69.	Fizikaviy jarayonlar berilgan qotorni toping.
70.	Qaysi qatorda kimyoviy jarayonlar berilmagan.
71.	Qaysi holatda gazlarning bosimi oshadi?
72.	Ion bog‘ qanday sharoitda hosil bo‘ladi?
73.	Metall bog‘ qanday moddalar o‘rtasida yuzaga keladi?
74.	Faqat metalmas elementlardan tashkil topgan qatorni aniqlang.
75.	Faqat metall elementlardan tashkil topgan qatorni aniqlang.
76.	Allotropik shakl o‘zgarishlarga ega bo‘lmagan moddani aniqlang.
77.	Faqat kimyoviy elementlar keltirilgan qatorni aniqlang.
78.	Oddiy moddalar qatorini ko‘rsating.
79.	Eritma deb nimaga aytiladi?
80.	Oksidlar keltrilgan qatorni toping.
81.	Elementlar davriy sistemasida nechta guruh mavjud?
82.	Elementlar davriy sistemasida nechta element bor?
83.	Davriy sistemada nechta davr mavjud?
84.	Guruh deb nimaga aytiladi?
85.	Elementlar davriy sistemasining muallifi kim?
86.	Davriy sistemada nechta metall va nechta metalmas bor?
88.	Gazning molyar hajmi deb nimaga aytiladi?

89.	Metalmaslarga xarakterli xossalarni ko'rsating. 1) s-elementlar; 2) d-elementlar; 3) elektromanfiylik qiymati yuqori bo'ladi; 4) ko'pchilik metallar p-elementlar; 5) ionlanish energiyasi kichik ; 6) f elementlar
90.	Qaysi qatordagi elementlar elektrmanfiyligi ortib-borishi tartibida joylashgan?
91.	Bir element atomidan ikkinchi element atomini olish mumkinmi?
92.	Quyidagi orbitallarning qaysi birlari mavjud emas?
93.	Elektronlar soni maksimal bo'lgan, to'lgan energetik pog'onani ko'rsating.
94.	Element atomining har bir energetik pog'onasining s – pog'onachasida eng ko'pi bilan nechta elektron bo'ladi?
95.	Element atomlarining elektron “d” pog'onachasida eng ko'pi bilan nechta elektron bo'ladi?
96.	f – pog'onachasidagi elektronlarning maksimal soni nechaga teng?
97.	Uchinchi davr elementlarining atomlari eng ko'pi bilan qancha tashqi elektronga ega bo'lishi mumkin?
98.	Quyida keltirilgan orbitallardan qaysilarida elektronlarining yadro bilan bog'lanish energiyasi deyarli bir – biriga teng bo'ladi?
99.	Har bir energetik pog'onadagi elektronlarning maksimal sonini qaysi formula yordamida hisoblash mumkin?
100.	Qaysi pog'onacha oldin to'ladi: 6s yoki 4f; va 5p yoki 4d?
101.	Elektronning energiyasini qaysi kvant sonlar belgilaydi?
102.	Elektron bulutning shaklini qaysi kvant son belgilaydi?
103.	Kovalent (qutbsiz) bog'lar hisobiga tuzilgan molekulyar moddalarning xususiyatlari qaysi javobda to'g'ri ko'rsatilgan?
104.	Suv moddasida qaysi turdagi kimyoviy bog'lar mavjud?
105.	Qutbsiz kovalent bog'lanish qanday element atomlari orasida hosil bo'ladi?
106.	Qaysi molekullarda atomlar qutbli kovalent bog' vositasida bog'langan?
107.	Qutbsiz kovalent bog'ga ega bo'lgan molekullardan tashkil topgan moddalarga qaysi xususiyat xarakterli?
108.	Quyidagi birikmalarning qaysi birida donor – akseptor bog' mavjud?
109.	π- bog'larini hosil qilishda p – orbitallar qanday vaziyatda qoplashadi?
110.	Proton bilan suv molekulyasi birikanda hosil bo'lgan yangi bog' tabiati qanday?
111.	Tuzlarning gidrolizi deb nimaga aytiladi?

112.	Gidrolizlanish reaksiysini ionli ko‘rinishda yozsa bo‘ladimi?
113.	IV-guruhcha elementlarining atom tuzilishidagi asosiy o‘xshashlik nimada?
114.	Uglerodning eng sitqi qavatida nechta elektron bor ?
115.	Kimyoviy bog‘lanishning qaysi turida qattiq jismning elektr o‘tkazuvchanligi yuqori bo‘ladi?
116.	Agar kimyoviy bog‘ hosil bo‘lishida juftlashmagan elektronlardan tashqari shu elementning bo‘linmagan elektron jufti bilan ikkinchi element, tashqi energetik qavatining bo‘sh orbitali ishtirok etsa, hosil bo‘lgan bog‘ qanday nomlanadi?
117.	Silan molekulasining geometrik shakli qanday?
118.	CH ₄ va NH ₃ molekularidagi markaziy atomning gibridlanish turi qanday?
119.	Qaysi moddalar molekulyar kristall panjaraga ega?
120.	Eng qattiq va qiyin suyuqlanuvchan moddalar kristall panjarasi qanday tuzilgan bo‘ladi?
121.	Quruq muz (CO ₂) ning kristall panjarasi qanday tuzilgan?
122.	Osh tuzining fazoviy holati qanday tuzilishga ega?
123.	Suyuqlanish temperaturasi va barqarorligi yuqori bo‘lgan moddalarni qatorini ko‘rsating
124.	Agar modda qattiq va suyuqlangan holatda elektr tokini yaxshi o‘tkazsa, uning kristall panjarasi qanday?
125.	Metallar qanday xossalarga ega
126.	Atomdagi protonlar va neytronlarning yig‘indisini soni nimani tashkil etadi?
127.	Atom kristall panjarali moddalar qanday xususiyatga ega bo‘ladi?
128.	Quyidagilarning qaysi birida element valentligi to‘g‘ri tariflangan? Valentlik ...
129.	Peryodat kislotasida yodning valentligi qanday?
130.	Kovalent bog‘lanishda valentlik nima bilan aniqlanadi?
131.	Kimyoviy reaksiya tezligi deb nimaga aytiladi?
132.	Quyidagidardan qaysi biri Le-Shatele prinsipini to‘g‘ri talqin etadi?
133.	Atomning asosiy tarkibiy qismlari nima?
134.	Kuchli elektrolitlar qatorini toping.

135.	Quyidagi qatorlardan qaysi biri kuchli elektrolitlar qatori?
136.	Moddalarning qaysilari ionlarga dissotsilanmaydi?
137.	Anorganik birikmalarning qaysilari suvli muhitda kuchsiz elektrolit xususiyatlariga ega?
138.	Elektrolitlarni ko'rsating.
139.	Eng kuchli elektrolitlar qatorini aniqlang.
140.	Elektrolitlarda qanday kimyoviy bog'lar mavjud bo'ladi?
141.	Xrom (VI) oksidi qanday tabiatga ega?
142.	Organik kimyo qanday moddalarni o'rganadi?
143.	Elektrolitlar qanday moddalar hisoblanadi?
144.	Atomning tashqi elektron qavati nimalarni aniqlaydi?
145.	Kovalent bog'lanish qanday yuzaga keladi?
146.	Quyidagi moddalardan kuchli elektrolitni ko'rsating.
147.	Kislorodning uchta izotopi mavjud deganda nimani tushunasiz?
148.	Tartib nomeri 37 bo'lgan element qaysi davr, qator va guruhda joylashgan?
149.	Eng og'ir metall qaysi?
150.	Konfiguratsiyasining oxiri ... $4s^2 4p^1$ bo'lgan elementni va uning tartib nomerini toping
151.	Quyidagi elementlardan qaysi birining tashqi energetik pog'onasining tuzilishi ... $3s^2 3p^3$ elektron formulaga mos keladi?
152.	Oksidlanish darajasi $+7$ bo'lgan element elektron konfiguratsiyasi $1s^2 2s^2 2p^6 3s^0 3p^0$ bo'lsa, shu elementning nomini aniqlang
153.	Tartib raqami 20 bo'lgan element atomida nechta to'lgan elektron pog'ona va pog'onachalar bor?
154.	Normal holatdagi xlor molekulasida 3d-orbitalning nechta yacheykasi bo'sh?
155.	Suv molekulasining massasi nechchi?
156.	Qaysi elementning valentligi guruh raqmidan yuqori bo'ladi?
157.	Qaysi elementlarning valentligi o'zgaruvchan bo'ladi?

158.	Kimyoviy bog‘lanishlarning qanday turlari mavjud?
159.	Atomning elektron pog‘onalar soni nimaga teng bo‘ladi?
160.	Davriy tizimda elementlar qanday asosda tartiblanadi?
161.	d-elementni ko‘rsating?
162.	p-elementni ko‘rsating
163.	Qaysi qatorda faqat s-elementlar joylashgan?
164.	f-elementni ko‘rsating
165.	Ionli bog‘lanish qanday hosil bo‘ladi?
166.	Suv molekulasida kislorodning oksidlanish darajasi va valentigini toping.
167.	Quyidagi orbitallarning qaysi birlari mavjud emas?
168.	Molni topish formulasi qaysi javobda ko‘rsatilgan?
169.	Protonning zaryadi va masasi ko‘rsatilgan javobni toping.
170.	Eng elektromanfiyligi yuqori bo‘lgan elementni toping.
171.	Davriy sistemaning I asosiy guruhchasi qanday nomlanadi?
172.	Davriy sistemaning II asosiy guruhchasi qanday nomlanadi?
173.	Davriy sistemaning V asosiy guruhchasi qanday nomlanadi?
174.	Davriy sistemaning VI asosiy guruhchasi qanday nomlanadi?
175.	Davriy sistemaning VII asosiy guruhchasi qanday nomlanadi?
176.	Davriy sistemaning VIII asosiy guruhchasi qanday nomlanadi?
177.	Koinotda eng ko‘p tarqalgan element qaysi?
178.	Xalq tilida “Margansovka” deb ataluvchi moddaning formulasini toping.
179.	Chili selitrasining formulasi qaysi javobda to‘g‘ri ko‘rsatilgan?
180.	Quyidagi oksidlardan qaysilari metallmaslarning oksidlari?

181.	Amfoter oksidlarga misollar keltring.
182.	Qaysi kislota inson oshqozon osti bezida xosil kislota bo‘ladi?
183.	Quyidagi $\text{HF} \rightarrow \text{HCl} \rightarrow \text{HBr} \rightarrow \text{HI}$ qator bo‘yicha kislotalarning kuchi qanday tartibda o‘zgaradi?
184.	Quyidagi gazlarning qaysilari ishqor bilan reaksiyaga kirishadi?
185.	Elementlar davriy sistemasi qanday belgilar bilan tasvirlanadi?
186.	Qaysi gidroksidlar amfoter xossaga ega?
187.	Quyidagi moddalardan qaysi birida asoslik xossasi eng kuchli?
188.	Sulfat kislotasining formulasini ko‘rsating.
189.	Potash va bertole tuzi qaysi kislotalarning tuzi hisoblanadi?
190.	NaCl tuzining molekulyar massasini toping.
191.	Shishani yemiradigan kislota ko‘rsating
192.	Qaysi juft tuzlar suvda eriganda, muhit neytral bo‘ladi?
193.	Suvning muhiti qanday bo‘ladi?
194.	Qanday tuzlar gidrolizga uchramaydi?
195.	Ammoniy sulfid eritmasi qanday muhitga ega?
196.	Qaysi tuzlar faqat anion hisobiga gidrolizga uchraydi?
197.	Formulalari keltirilgan quyidagi tuzlar gidrolizga uchraganda qaysi birida ishqoriy muhit hosil bo‘ladi?
198.	Osh tuzi gidrolizga uchraganda muhit qanday bo‘ladi?
199.	Qaysi tuz suvda eritilganda, indikator rangini o‘zgartirmaydi?
200.	Qaysi tuz gidrolizga to‘liq uchraydi?
201.	Gidrolizni kuchaytirish uchun nima qilish kerak?
202.	Reaksiyaning tashqi belgilariga nimalar kiradi?
203.	CO_2 dagi C ning oksidlanish darajasini toping.

204.	Kimyoviy kinetika nima?
205.	NaCl dissotsilanganda qanday ionlar hosil bo‘ladi?
206.	Eritma nima?
207.	Ham oksidlovchi, ham qaytaruvchi xossalariga ega bo‘lgan moddalarni toping
208.	Elektrolitlar nima?
209.	Havoning asosiy tarkibiy qismi qanday?
210.	Qaysi guruhdagi elementlarda oksidlovchilik xossasi eng kuchli?
211.	Bosh gruppachalarda elementlarning atom massasi ortishi bilan qanday o‘zgarish kuzatilishini aniqlang.
212.	Izomerlar bir-biridan nimasi bilan farq qiladi?
213.	Izomeriya nima?
214.	Kimyoviy elementning tartib nomeri nimaga teng?
215.	Davrdagi elementlarning atom massalari ortib borishi bilan qanday o‘zgarish bo‘ladi?
216.	Qaysi qatordagi uchta zarracha atomning xossasini belgilaydi?
217.	Indikatorlardan fenolftalein kislotali muxitda qanday rangda bo‘ladi?
218.	Elektrolit eritmalarida qanday o‘zgarishlar sodir bo‘ladi?
219.	Elektrolit eritmalarining elektr o‘tkazuvchanlik xossasi qanday belgilanadi?
220.	Elektrolitning suyuqlikda ionlarga ajralishi qanday holatga olib keladi?
221.	Qaysi galogenli hosila tibbiyotda ochiq jarohatlarni davolashda ishlatiladi?
222.	Silan nima?
223.	Metanning formulasini toping.
224.	Arsen nima?
225.	Stiben nima?
226.	Fosfin nima?

227.	Korborund qanday birikma?
228.	Duralyuminiy qanday qotishma?
229.	Bronza qanday qotishma?
230.	Latun qanday qotishma?
231.	Amalgama qanday qotishma
232.	Suvning doimiy qattiqligi ...kalsiy va magniy tuzlarining mavjudligi bilan bog‘liq:
233.	Rubin,Sabfir minerallarning asosinitashkil qiladi.
234.	Alyuminiy ishlab chiqarishda kreolitning asosiy vazifasi nima?
235.	Karbid qanday birikma?
236.	Vodorodning metallar bilan birikmasi nima deb ataladi?
237.	Zichlik necha g/sm³ dan kichik bo‘lsa yengil metall boladi?
238.	Hozirgi paytdagi ma’lum kimyoviy elementlarning qanchasi metallar?
239.	Yer sharida tarqalishi bo‘yicha 2-o‘rinda turgan metallni ko‘rsating
240.	Elektr tokini eng yaxshi o‘tkazadigan metal
241.	Mishyak,Surma,Vismut tabiatda ...lar ko‘rinishida uchraydi.
242.	Fosfor tabiatda ... ko‘rinishida uchraydi.
243.	Eng qattiq metallni ko‘rsating.
244.	Temirning asosiy minerallarini ko‘rsating.
245.	Temirning birikmalaridagi oksidlanish darajasi nechiga teng?
246.	Palladiy necha hajmli vodorodni o‘zida eritishi mumkin?
247.	Mis tabiatda qanday birikmalar ko‘rinishida uchraydi?
248.	Zar suvi nima?
249.	Melanj nima?

250.	Aktonoidlarning davriy sistemada raqami ...gacha oraliqda
251.	Lantanoidlar va aktonoidlar elementlar
252.	Galogenlarga qaysi elementlar kiradi?
253.	Xalqogenlar qaysi elementlar?
254.	Pniktogenlarga qaysi elementlar kiradi?
255.	Havoning necha foizini azot tashkil qiladi?
256.	Termodinamika bu -
257.	Havoda kislorodning hajmiy ulushu ...%
258.	Izobar jarayon ... bo'ladi.
259.	Qattiq moddalarning reaksiya tezligiga qaysi omil ta'sir qilmaydi?
260.	Izoxorik jarayon ... bo'ladi.
261.	Azot oddiy sharoitda qanday metall bilan ta'sirlashadi?
262.	Azotning oksidlanish darajasi nechiga teng?
263.	Azot asosan nima olish uchun ishlatiladi?
264.	Ammiakning suvdagi 10-25% li eritmasi nima deb nomlanadi?
265.	1 hajm suvda necha hajm ammiak eriydi?
266.	Tarkibida eng ko'p azot tutgan o'g'it?
267.	Ammiak qanday qaytaruvchi?
268.	Kulduruvchi gaz azotning qaysi oksidi?
269.	Qaysi kislota metallar bilan ta'sirlashganda vodorod ajralib chiqmaydi?
270.	Tabiatda azot qaysi silitra ko'rinishida uchraydi?
271.	Qanday nitratlar silitra deb ataladi?
272.	Kimyoviy reksiylarning issiqlik effektini hisoblab topishda qo'llanadigan qonunning muallifi kim?

273.	Qaysi fosfor zaharli?
274.	Fosfor molekulasi necha atomli?
275.	Gugurt sanoatida qaysi fosfor ishlatiladi?
276.	Osmotik bosimlari teng bo'lgan eritmalar qanday nomlanadi?
277.	Ortofosfat kislota necha negizli kislota?
278.	Pirofosfat kislota necha negizli kislota?
279.	Fosfinda fosforning valentligi nechiga teng?
280.	Nitrat kislota azotning valentligi nechiga teng?
281.	Olmos qanday kristall panjarali modda?
282.	Ohaktosh, marmar, borning tarkibi qaysi birikmadan iborat?
283.	Silikat kislota qanday kislota?
284.	Kolloid eritmalar erigan zarrachalarning o'lchovlari necha nm ni tashkil qiladi?
285.	Zarrachalarning 1 nmdan kichik bo'lgan eritmalar qanday eritmalar?
286.	Qonga izotonik bo'la oladigan eritma:
287.	Shisha asosan nimalardan olinadi?
288.	Shisha olish uchun qaysi tuz ishlatiladi?
289.	Xrustal shisha olish uchun qaysi oksid ishlatiladi
290.	So'ndirilmagan ohak nima?
291.	So'ndirilgan ohak nima?
292.	Kaustik soda nima?
293.	Suvning qattiqligini qaysi kationlar beradi?
294.	Boksit nima?
295.	Sementit nima?

296.	Kompleks birikmalarda temirning yuqori valentligi nechaga teng bo‘lishi mumkin?
297.	Mis bilan konsentrlangan nitrat kislota reaksiyasidan qanday modda hosil bo‘ladi?
298.	Fosfor molekulasi qanday kristall panjaraga ega?
299.	CO molekulasida uglerod atomining valentligi nechaga teng?
300.	Nima uchun vodorod ftoridning qaynash temperaturasi vodorod xloridnikidan yuqori?
301.	Harorat ko‘tarilishi bilan gazlarni suvda eruvchanligi qanday o‘zgaradi?
302.	Qaysi oksidlar suv bilan to‘g‘ri-dan-to‘g‘ri reaksiyaga kirishadi?
303.	Davrlarda elementlar tartib nomerining ortib borishi bilan elementlarning elektromanfiyligi qanday o‘zgaradi?
304.	Qaysi suyuqlik elektr tokini yaxshi o‘tkazadi?
305.	VI gruppning bosh gruppachasidagi elementlarda nechta valent elektron buladi?
306.	Quyidagi parametrlardan qaysi biri kimyoviy reaksiyalarda har doim o‘zgarmay qoladi?
307.	Indikator nima?
308.	Suvning vodorod ko‘rsatkichi nechaga teng?
309.	Suv ... muhitga ega.
310.	Natriy metali suv bilan reaksiyaga kirishib natriyning qanday birikmasini xosil qiladi?
311.	Kimyoning kimyoviy reaksiya tezligini va muvozanatini o‘rganuvchi bo‘limi:
312.	Reaksiya tezligini pasaytiruvchi moddalar:
313.	Katalizator faolligini oshirib reaksiya tezligini oshiruvchi moddalar
314.	Reaksiya tezligi temperatura ortishi bilan qanday o‘zgaradi?
315.	Reaksiya tezligi konsentrasiya ortishi bilan qanday o‘zgaradi?
316.	Oksidlanish – bu :
317.	Qaytarilish - bu:

318.	Eritma ustida erituvchining bug‘ bosimi:
319.	Eritma ustidagi bug‘ bosimining o‘zgarishini ta’riflovchi qonunning muallifi: ?
320.	Izotonik eritma:
321.	Gomogen reaksiya tezligi bilan temperaturaga bog‘liqlik ifodasining muallifi kim?
322.	Reaksiya qaytmasligini belgilovchi omillar:
323.	Kislorod qaysi modda bilan reaksiyaga kirishganda qaytaruvchilik xossasini namoyon qiladi?
324.	Quyidagilardan qaysi biri qaytaruvchilik xossasiga ega emas?
325.	Vodorod peroksidni formulsini ko‘rsting
326.	Bertolle tuzining formulasini ko‘rsating.
327.	Suv tarkibidagi kislorodning oksidlanish darajasi nechchi?
328.	Kudiruvchi gazning formulasini toping.
329.	Azot nechchi valentliklarni qabul qiladi?
330.	Eng kuchli kislotani ko‘rsating.
331.	Kaliy xlorid eritmasi elektroliz qilinganda, katodda qaysi modda ajralib chiqadi?
332.	Genri qonuni gazlar eruvchanligini quyidagi kattalikka bog‘liqligini beradi:
333.	Suv elektroliz bo‘lganda katodda qanday modda hosil bo‘ladi?
334.	Oxaktosh, marmarning formulasini toping.
335.	Issiqlik chiqishi bilan boradigan reaksiyalar....
336.	pH o‘zgarish chegarasi:
337.	$\text{Na} + \text{H}_2 = \text{NaH}$ ushbu reaksiyani tenglashtiring va barcha qiymatlar yig‘indisini toping.
338.	Ko‘mirning yonishi qanday reaksiya hisoblanadi?
339.	Suv molekulasining ekvivalenti nechchiga teng?
340.	Quyidagilardan qaysi biri suvda erimaydi?

341.	Avagadro qonuni qanday birikmalarga ta’luqli?
342.	Neytronning zaryadi nechchiga teng?
343.	Xavoga nisbatan zichligi 2 ga teng bo’lgan moddaning massasi nechchiga teng?
344.	Qaysi modda atom kristall panjaraga ega?
345.	Adsorbsiya nima?
346.	Quyidagilardan uglerodning allotrop o’zgarishi aniqlang?
347.	Sulfat kislotada Oltinugugurt qanday valetlikni namoyon qiladi?
350.	NaCl tuzining kristall panjarasini aniqlang
351.	Amfoter oksidni aniqlang
352.	Elektronning zaryadi va massasi keltirilgan javobni aniqlang.
353.	10 gr tuz 10 gr suvda eritildi. Eritma necha foizli bo’ladi?
354.	S ning davriy sistemadagi o’rnini belgilang.
355.	Quyidagi zarrachalardan qaysi biri manfiy zaryadga ega?
356.	Yadrosida 9 ta proton va 10 ta neytron bo’lgan elementni tanlang.
357.	Vodorod elementining nechta izotopi mavjud?
358.	Ushbu formula H_2SO_4 qaysi kislotaga tegishli?
359.	Quyidagi formulalardan qaysi biri nitrat kislotaga tegishli?
360.	Quyidagi formulalardan qaysi biri osh tuziga tegishli?
361.	Osh tuzining molekulyar massasini toping.
362.	Davriy sistemada F dan At ga o’tgan sari ularning massalari qanday o’zgaradi?
363.	Sirka (uksus) kislotaning molekulyar massasini toping.
364.	Kislород elementida nechta elektron bor?
365.	Katalizatorning vazifasi nimadan iborat?

366.	$N = \frac{m}{M}$ ushbu formula orqali qaysi kattalik topiladi?
367.	Davriy sistema qachon kashf qilingan?
368.	Qaysi davrlar kichik davrlar hisoblanadi?
369.	Vodorod elementining tartib raqami nechchiga teng?
370.	Erituvchi deb nimaga aytiladi?
371.	Erigan modda deb niga aytiladi?
372.	KCl ning molekulyar massasini toping.
373.	Eritmalari yoki suyultirmalar elektr tokini o'tkazsa bunday moddalarga deyiladi.
374.	Eritmalari yoki suyultirmalar elektr tokini o'tkazmasa ularga deyiladi.
375.	Uglerod gruppachasiga kiruvchi moddalar qaysilar?
376.	Uglerod gruppachasi davriy sistemaning nechanchi gruppasida joylashgan va nechta elementdan iborat?
377.	Ko'zni ko'r qiladigan spirt
378.	Uglevod eritmasining qaynash temperaturasi toza erituvchinikiga qaraganda:
379.	Yengil metallarga qaysilar kiradi?
380.	Alyumiyning fizik xossalarini ko'rsating?
381.	Davriy sistema kashf etilganda nechta element ma'lum edi?
382.	Atom so'zining ma'nosi
383.	Qaysi element o'zbek tilida "quyosh" ma'nosini beradi?
384.	Cobalt elementining ma'nosi toping.
385.	Metanning fazoviy tuzilishi qanday?
386.	Allotropik shakl o'zgarishlariga ega bo'lgan elementni aniqlang
387.	Tabiatdagi eng qattiq moddani ko'rasting

388.	Donor akseptor bog‘ mavjud moddani tanlang.
389.	Kimyoviy hodisani ko‘rsating?
390.	Suv tarkibidagi kislorod elementi necha foizni tashkil qiladi?
391.	Ammiak normal sharoitda....
392.	Ishqoriy metallarning barcha birikmalardagi valentligi nechaga teng?
393.	Nima sababdan metallar o‘zidan elektr tokini o‘tkazadi?
394.	Faradey soni nechaga teng?
395.	Normal sharoitda gazlarning 1 moli qanday hajmni egallaydi?
396.	Vodorod izotoplari bir-biri bilan qanday farq qiladi?
397.	Oddiy modda qaysi bandda keltirilgan?
398.	Nisbiy elektromanfiylik tushunchasini fanga kim kiritgan ?
399.	Qaysi elementga metallik xos emas?
400.	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ nechta atom bor?
401.	CO_2 ning molekulyar massasini toping.
402.	Quyidagi zarrachalarning qaysi birida uglerod atomining valentligi 3 ga teng?
403.	Quyidagilarning qaysilari fizik hodisa?
404.	Qaysi modda sof ekologik yonilg‘i?
405.	Navshadil spirtning formulasini toping.
406.	Qaysi olim kimyoviy tuzilish nazariyasining asoschisi hisoblanadi?
407.	Bir xil molekulalarning ketma – ket birikib, ancha yirik molekulalar hosil qilish reaksiyasiga qanday reaksiya deyiladi?
408.	Bosim 2 barobar ko‘tarilganda $\text{A (q)} + \text{B (g)} = \text{AB (g)}$ reaksiya tezligi...
409.	Odam suyagining asosiy noorganik qismi quyidagi qaysi tuzdani borat?
410.	Cu(OH)_2 suvda erimaydigan _____ rangli modda?

411.	Atmosferadagi ozon qatlami nima qiladi?
412.	Quyidagilarni qaysi biri sof modda?
413.	Xona haroratida azot bilan reaksiyaga kirishadigan metallni ko'rsating.
414.	Sulfat kislotaning ekvivalantini toping.
415.	Doimiy haroratda kimyoiy reaksiya tezligi nimaga to'g'ri proporsional (Guldberg va Vaage qonuni)?
416	Agar $Q_{dast.} > Q_{mahsulot.}$ bo'lsa qanday tipli reaksiyaga kiradi?
417.	Karbonat angidrit va is gazi bir biridan qanday farq qiladi?
418.	Organik birikmalar tarkibidagi C atomining valentlig berilgan javobni toping.
419.	Elektronning massasi keltirilgan javobni aniqlang.
420.	Murakkab moddalar deb nimaga aytiladi?
421.	Oddiy moddalarni ko'rsating.
422.	Element bu ...
423.	Qaysi metallmas oddiy sharoitda suyuq agregat holatda bo'ladi?
424.	Amfoter oksidlar.....?
425.	Kislotali oksidlar.....?
426.	Atmosferadagi azotning asosiy xossasi nima?
427.	Oldinlari narkoz sifatida ishlatilgan gologenalkanni toping.
428.	Atomning planetar modelining muallifini toping.
429.	Rangsiz, hidsiz, mazasiz, havodan ozgina yengil V guruh elementini toping.
430.	V guruh elementlari azot va fosforning yuqori valentliklari berilgan javobni toping.
431.	CH_3COOH (sirka kislota) dissotsilanganda qanday ionlar hosil bo'ladi?
432.	Kam dissotsiyanuvchi moddani ko'rsating.
433.	pH qiymati 1-6 gacha bo'lsa muhit.....?

434.	Lakmus ishqoriy sharoitda qanday rang hosil qiladi?
435.	Eruvchanlik koeffitsiyenti nima?
436.	Xona xaroratida NaCl ning eruvchanligi nechchiga teng?
437.	Ma'lumki suv va spirt istalgan nisbatda aralashadi. Bunda erituvchi qaysi modda bo'lishi mumkin?
438.	Diffuziya hodisasiga ta'rif bering.
439.	Molyar konsentrasiya quyidagi formula bilan ifodalanadi:
440.	Normal konsentrasiya quyidagi formula bilan ifodalanadi:
441.	Osmos hodisasiga ta'rif bering.
442.	Ionli kristall panjaralarga ta'rif bering.
443.	Atom kristall panjaralarga ta'rif bering.
444.	Termodinamikaning 1- qonuniga muvofiq:
445.	Metallarning metallmaslik xususiyati gurlarda tepadan pastga qarab qanday o'zgaradi?
446.	Galogenlar ichida birikmalarida faqat manfiy oksidlanish darajasini namoyon qiladigani qaysi?
447.	Ishqoriy metallar orasida metallik xossasi eng kuchli bo'lgani qaysi?
448.	Qachon molekula va atom tushunchalariga to'la ta'rif berildi?
449.	Qonga izotonik eritma quyilganda kuzatiladigan xodisaning nomi:
450.	Aralash modda berilgan javobni toping?
451.	Metallar orasida faqat ... suyuq agregat holatda bo'ladi.
452.	Ayni bir kimyoviy element atomining ikki yoki undan ortiq oddiy moddalar ko'rinishda mavjud bo'lishiga nima deyiladi?
453.	Metallmaslar odatdagi sharoitda necha xil agregat holatlarda uchraydi?
454.	Valentlik tushunchasini 1852–yilda (ba'zi manbaalarda 1853-1854-yil) kim fanga olib kirgan?
455.	Quyidagi elementlarning qaysilari faqat II valentli bo'la oladi?
456.	Tarkibning doimiylik qonuniga bo'ysunmaydigan moddalarga qanday moddalar deyiladi?

457.	Parchalanish reaksiyasining umumiy sxemasi berilgan javobni toping.
458.	Almashinish reaksiyasining umumiy sxemasi berilgan javobni toping.
458.	Tarkibning doimiylik qonunini fanga kim olib kirgan?
460.	Modda miqdoriga bog‘liq Mendeleyev-Klayperon tenglamasi berilgan javobni aniqlang?
461.	Normal sharoitda bosim (mm.Hg.ust.) va temperatura ($^{\circ}\text{K}$) qanday bo‘ladi?
462.	Karbonat angidrinining havoga nisbatan zichligini aniqlang.
463.	Yadrosida 20 ta proton va 20 ta neytron bo‘lgan elementni tanlang.
464.	Chin dispers sistemalarda dispers faza zarrachalarining o‘lchami qancha bo‘ladi?
465.	Dag‘al dispers sistemalarda dispers faza zarrachalarining o‘lchami qancha bo‘ladi?
466.	Quyidagi qaysi moddalar eritmalaridagi zarrachalar diametri 100 nm dan kichik?
467.	Quyidagi tuzlardan qaysi birining gidrolizi oxirigacha boradi?
468.	Quyidagi tuzlardan. qaysilari gidrolizga uchramaydi?
469.	Qaysi tuz gidrolizga uchraydi?
470.	Quyidagi birikmalardan ham kation, ham anion bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini aniqlang.
471.	Quyidagi birikmalardan ham kation, ham anion bo‘yicha gidrolizga uchraydiganlarini aniqlang.
472.	Kuchli elektrolitlar qatorini toping.
473.	Moddalarning qaysilari ionlarga dissotsilanmaydi?
474.	Anorganik birikmalarning qaysilari suvli muhitda noelektrolit xususiyatlariga ega?
475.	Kaliy sianidning formulasi to‘g‘ri ko‘rsatilgan javobni toping
476.	Berilganlardan qaysi moddaning molekulyar massasi eng katta?
477.	Suv molekulasida qanday bog‘lanishlar mavjud?
478.	D.I.Mendeleyev tomonidan davriy qonunning dastlabki talqini?
479.	D.Mendeleyev davriy sistemada nechta bo‘sh joy qoldirdi?

480.	Elektronning zaryadi berilgan javobni toping.
481.	Neytronlar sonini qanday topish mumkin?
482.	Atom-molekulyar ta'limot asoschisi kim?
483.	Lomonosov molekulalarni nima deb atagan?
484.	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarida elementlarning nimasi o'zgaradi?
485.	Yer yuzida eng ko'p tarqalgan metall qaysi?
486.	Yer yuzida eng ko'p tarqalgan metallmas qaysi?
487.	Massa atom birligining qiymatini toping.
488.	Karbin qaysi elementning modifikatsiyasi?
489.	Kimyoviy reaksiya tezligiga bosim qanday ta'sir ko'rsatadi?
490.	Massalar ta'siri qonuni kim tomonidan kashf etilgan?
491.	Eritmaning titri deb nimaga aytiladi?
492.	Molyal konsentratsiya nima?
493.	Bufer sig'imi uning quyidagi xajmi uchun hisoblanadi:
494.	Etil spirtining molekulyar massasini toping.
495.	Oltin atomining massasini toping.
496.	36 gr suv necha mol bo'ladi?
497.	Xujayra membranasida atrofida osmotik bosimni doimiylikini ta'minlovchi elementlar:
498.	Suvda eriydigan asoslar nima deb ataladi?
499.	Yetishmasligi anemiyaga olib keluvchi d-element:
500.	Kompleks xosil qiluvchi ion bilan to'g'ridan to'g'ri bog'langan guruh nomi: