

## 9-SINF KIMYO FANIDAN BSB VA CHSB NAZORAT ISHI

### I CHORAK I VARIANT

1. D. I. Mendeleevning kimyoviy elementlar davriy qonunini ta'riflang.
2. Davriy jadvalda kichik va katta davrlar farqi nimada?
3. Atom radiusi va ionlanish energiyasi davriy jadvalda qanday o'zgaradi?
4. Atomlar elektron qavatlarining tuzilishi nimani anglatadi?
5. s-, p-, d- va f- elektron bulutlarning farqi nima?
6. Kimyoviy bog'lanishning turlarini sanab bering.
7. Qutbsiz kovalent bog'lanish qanday hosil bo'ladi?
8. Qutbli kovalent bog'lanishga 2 ta misol keltiring.
9. Ionli bog'lanish mexanizmi va kation/anion hosil bo'lishi.
10. Elektrolitik dissotsiatsiyalanish nazariyasi asoschisi kim va u nimani anglatadi?
11. Elektrolitlar va noelektrolitlar farqini yozing.
12. Suvli eritmalarda kislotalar qanday dissotsiatsiyalanadi?
13. Ishqorlarning dissotsiatsiyalanishi qanday kovalent bog'lanish turlarini anglatadi?
14. Kuchli elektrolitlarga misollar keltiring.
15. Kuchsiz elektrolitlar eritmada qanday ionlashadi?
16. Elektrolitlarning dissotsiatsiyalanish darajasi qanday topiladi?
17. Ion almashinish mexanizmi qanday?
18. Ion almashinish mexanizmi qanday borishining 3 ta shartini sanang.
19. Tuzi o'zgarish qanday jarayon?
20. Kuchli va kuchsiz asosdan hosil bo'lgan tuzning gidrolizini (misol bilan) tushuntiring.

#### AMALIY TOPSHIRIQLAR:

21. Natriy atomining (Na) elektron konfiguratsiyasini yozib, valent elektronini ko'rsating.
22.  $H_2SO_4$  kislotasining bosqichli dissotsiatsiyalanish tenglamasini yozing.
23. NaOH va HCl orasidagi to'liq, qisqa ionli hamda molekulyar reaksiya tenglamalarini yozing.
24.  $CaCl_2$  (kalsiy xlorid) tuzi dissotsiatsiyalanganda qanday ionlarga ajraladi?
25. Masala: 2 mol osh tuzi (NaCl) da qancha (mol) ion mavjud bo'ladi?

## 9-SINF KIMYO FANIDAN BSB VA CHSB NAZORAT ISHI

### I CHORAK II VARIANT

1. Kimyoviy elementning tartib raqami uning yadrosidagi qaysi zarrachalar soniga teng?
2. Asosiy va yordamchi guruhchalar (A va B) elementlari farqini tushuntiring.
3. Izotop tushunchasi va vodorod izotoplarini ayting.
4. Elektron pog‘ona va pog‘onachalar (energetik sathlar) haqida gapiring.
5. Xlor atomining (Cl) elektron qavatlarini taqsimotini ayting.
6. Kovalent bog‘lanish nima orqali hosil bo‘ladi (umumiy elektron juft)?
7. Donor-akseptor bog‘lanish mexanizmini ammoniy ioni ( $\text{NH}_4^+$ ) misolida tushuntiring.
8. Elektromanfiylik tushunchasi kovalent bog‘lanishning qutbliligini qanday belgilaydi?
9. Suv molekularidagi vodorod bog‘lanishning mohiyati.
10. Kristall panjara (atom, molekulyar, ion, metall) turlarini sanang va ularning xususliklarini tushuntiring.
11. Eruvchanlik nima va qanday omillar ta‘sirida o‘zgaradi?
12. To‘yingan va o‘ta to‘yingan eritmalar farqini izohlang.
13. Ko‘p negizli kislotalar qanday dissotsiyatlanadi? Misol keltirib ko‘rsating.
14. Tuzlarning (o‘rta, nordon, asosli) nisbatini va ularning xususliklarini tushuntiring.
15. Dissotsiyanish darajasi (alfa) nima va qanday omillar ta‘sirida o‘zgaradi?
16. Neytrallanish reaksiyasini qanday omillar ta‘sirida o‘zgaradi? Misol keltirib ko‘rsating.
17. Ikkita gazning qisqartirilgan ion almashinish reaksiyasi nima? Misol keltirib ko‘rsating.
18. Cho‘kmanuvchi reaksiyaga ta‘rif. Misol keltirib ko‘rsating.
19. Tuzlarning eruvchanligiga ta‘sir etuvchi harorat va konsentratsiya omillari.
20. Kuchli kislota va kuchli asosdan hosil bo‘lgan tuz gidrolizga uchraydimi? Misol keltirib ko‘rsating.

### AMALIY TOPSHIRIQLAR:

21. Kislorod atomi (O) ning tashqi elektron pog‘onasini (s va p orbitallarni) katakchalarda (grafik usulda) chizing.
22.  $\text{CO}_2$  (qutbsiz yoki qutbli kovalent) va  $\text{NaCl}$  (ionli) moddalari qanday farq qilishini jadvalda ko‘rsating.
23. Kuchsiz asos va kuchli kislotadan hosil bo‘lgan tuz -  $\text{NH}_4\text{Cl}$  gidrolizini yozing.
24.  $\text{AgNO}_3$  va  $\text{NaCl}$  eritmalarining o‘zaro ta‘siridan tushgan cho‘kmani topib, reaksiyaning ionli va qisqartirilgan ionli tenglamasini yozing.
25. Masala: Sulfat kislota ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) va kaliy gidroksid ( $\text{KOH}$ ) reaksiyasidan necha mol suv hosil bo‘ladi (1 mol reaksiya uchun)?

veb-saytimiz: [Zokirjon.com](http://Zokirjon.com)

*Zokirjon.com. veb-sayiti orqali o'zingiz uchun kerakli hujjatlarni yuklab olishingiz mumkin.*

*Zokirjon Admin bilan*

*90-530-00-68, , 91-397-77-37, 90-530-68-66 nomerga murojaat qilishingiz, shu nomerdagi telegram orqali bog'lanishingiz nza456 yoki nza445 izlab telegramdan yozishingiz so'raladi.*

*Telegramda murojaatingizga o'z vaqtida javob beriladi*

**Kimyo 9-sinf 1-4-choraklar uchun 25 tadan 2 ta variant nazorat ishi savollarini to'liq holda olish uchun telegramdan yozing.**

Telegram kanalimiz:

@Maktablar\_uchun\_hujjatlar



ADMIN: UZCARD

\*880\*9860230104973329\*summa#

**Plastik egasi Nabiyeu Zokirjon**



## DIQQAT!!!

Sizga bu **OMONAT** qilib beriladi.  
To'liq holda olganingizdan so'ng:  
Faqat o'zingiz uchun foydalaning.  
Hech kimga bermang hattoki eng yaqin insoningizga ham.  
Internet orqali veb-saytlarga joylamang.  
Kanal va gruppalariga tarqatmang.

**OMONATGA HIYONAT  
OILMANG.**

***Bizni hizmatdan foydalanib qulay imkoniyatga ega bo'ling!***

***Bizda maktablar uchun quydagi hujjatlar mavjud.***

- 1. 1-11-Sinflar uchun kelajak soati ish reja va konspektlari**
- 2. 1-11-Sinflar uchun barcha fanlardan to'garak hujjatlari**
- 3. Sinf rahbar hujjatlari**
- 4. Metodbirlashma hujjatlari**
- 5. Ustama hujjatlari**
- 6. 1-11-Sinflar uchun barcha fanlardan konspektlar va tezislar**
- 7. 1-11-Sinflar uchun Ish rejalar (Taqvim mavzu rejalar)**
- 8. Maktab ish hujjatlari**
- 9. Direktor ish hujjatlari**
- 10. MMIBDO' ish hujjatlari**
- 11.O'IBDO' ish hujjatlari**
- 12.Psixolog hujjatlari**
- 13.Xotin-qizlar qo'mitasi ish hujjatlari**
- 14.Kutubxona mudirasi ish hujjatlari**
- 15.Besh tashabbus hujjatlari**
- 16. Ommalashtirish uchun dars ishlanmalar va ochiq dars ishlanmalar, taqdimotlar, slaydlar**

## O'zbek va rus maktablar uchun

### Buyutrma asosida

1-11-sinflar uchun barcha fanlardan **testlar, nazorat ishlar, tezislar, to'garaklar va yillik fan konspektlar, tadbir senariylari, ochiq dars ishlanma va slaydlar (taqdimotlar), ko'rgazma va tarqatmalar, faxriy yorliq, diplom, tashakkurnomalar** va boshqa hujjatlarni tayyorlab beramiz.

**Tel:91669-34-74 Telegramdan:@talimxizmatlar izlab toping.**

Для 1–11 классов узбекских и русских школ по всем предметам: **тесты, контрольные работы, тезисы, сценарии кружков, годовые конспекты уроков, сценарии мероприятий, разработки открытых уроков, слайды (презентации), стенды и раздаточные материалы, почётные грамоты, дипломы, благодарственные письма и другие документы.**

**Тел: 91669-34-74 Telegram: @talimxizmatlar**