

## 9-SINF KIMYO FANIDAN NAZORAT ISHI

### I CHORAK VARIANT I

1. Kimyoviy elementlarning davriy qonunini ta'riflang va uning ahamiyati haqida yozing.
2. Davriy sistemada guruhlar va davrlar qanday joylashgan?
3. Atom elektron qavatining s- va p- bulutlari shaklini qanday tasavvur qilasiz?
4. Kovalent qutbsiz va kovalent qutbli bog'lanishlarga ikkitadan misol keltiring.
5. Ionli bog'lanish tushunchasini va kation hamda anion hosil bo'lishini tushuntiring.
6. Elektrolitlar va noelektrolitlar o'rtasidagi asosiy farqlar nimalar?
7. Elektrolitik dissotsiatsiyalanish nazariyasiga kim asos solgan va u nimani o'rgatadi?
8. Kislotalarning suvli eritmalarda dissotsiatsiyalanishi qanday kationni yuzaga keltiradi?
9. Tuzlarning dissotsiatsiyalanishini  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  misolida tushuntiring.
10. Ishqorlar qanday dissotsiatsiyalanadi?  $\text{NaOH}$  misolida tenglama yozing.
11. Kuchli va kuchsiz elektrolitlarning dissotsiyalanish darajasi (alfa) qanday o'linadi?
12. Ion almashinish reaksiyasi oxirigacha borishi uchun qanday uchta shart bajarilishi kerak?
13. Cho'kma hosil bo'lishi bilan boradigan ionli reaksiyaga misol keltiring.
14. Gaz ajralib chiqishi bilan boradigan ionli tenglamani yozib, kationni belgilang.
15. Neytrallanish reaksiyasi nima? U qaysi reaksiyalarda uchraydi? Misol keltiring.
16. Tuzlarning gidrolizi qanday jarayon?
17. Kuchli kislota va kuchsiz asosdan hosil bo'lgan tuz (masalan  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ) suvli eritmasi qanday muhitni ko'rsatadi?
18. Kuchli asos va kuchsiz kislota bilan hosil bo'lgan tuz (masalan  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) gidrolizida indikator (lakmus) qanday rangga o'zgaradi?
19. Tuzlarning gidroliziga harorat va konsentratsiya qanday ta'sir etadi?
20. Kuchli asos va kuchli kislotadan hosil bo'lgan tuzlar nega gidrolizga uchramaydi?

#### AMALIY TOPSHIRIQLAR:

21. Natriy va Xlor atomlarining elektron konfiguratsiyalarini ( $1s^2 2s^2 \dots$ ) chizing va tushuntiring.
22.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ning bosqichli dissotsiatsiyalanish tenglamasini to'liq ko'rinishda yozing.
23.  $\text{BaCl}_2$  va  $\text{H}_2\text{SO}_4$  o'rtasidagi reaksiyaning molekulyar, to'liq ionli va qisqartirilgan ionli tenglamasini tuzing.
24.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  tuzi gidrolizining qisqartirilgan ionli tenglamasini yozib, uning kislotali yoki ishqoriy muhitini belgilang.
25. Masala: 40 g natriy gidroksid ( $\text{NaOH}$ ) qancha mol xlorid kislotani to'liq neytrallay oladi?

## 9-SINF KIMYO FANIDAN NAZORAT ISHI

### I CHORAK VARIANT II

1. Mendeleev davriy jadvalida Asosiy (A) va Yordamchi (B) guruhchalar xossalari qanday farqlanadi?
2. Davrlar davomida elementlarning metallik xossalari qanday o'zgaradi?
3. Atom tuzilishida yadro qanday zarrachalardan (proton, neytron) iborat?
4. Vodorod bog'lanishi suvning qaynash haroratini qanday oshiradi?
5. Metall bog'lanish nima va u qattiq moddalarda elektr tokini qanday o'tkazadi?
6. Elektrolitik dissotsiatsiyada suv molekulasi (dipol) roli nimada?
7. Ostvaldning suyultirish qonuni qanday qoidani tushuntiradi?
8. Kuchsiz kislotalarning bosqichli dissotsiatsiyalanishiga misol keltiring.
9. Qanday tuzlar nordon va qandaylari asosli deyiladi?
10. Nordon tuzlarning dissotsiatsiyalanishi qanday kationlarni hosil qiladi?
11. Dissotsiyaning darajasi alfa ( $\alpha$ ) = 0.8 bo'lgan elektrolit kuchli hisoblanadimi yoki yo'q?
12. Cho'kma tushmaydigan va gaz ajralmaydigan (qaytar) ion almashirish reaksiyasini yozing.
13. Kimyoviy jarayonlarni tahlil qilishda indikatorlarning roli nimada?
14. Hidroliz atamasining lug'aviy ma'nosi (suv ishtirokida o'zgarish) nimada?
15. Hidrolizlanadigan tuzlarda eritmalar nima uchun yovvoyi muhitda qanday muhit beradi?
16. BSB-1 ga tayyorgarlik: Eritmada qanday muhit beradi? (OH-) yordamida qanday aniqlash mumkin?
17. Alyuminiy ionining ( $Al^{3+}$ ) va qanday ( $OH^{-}$ ) bilan reaksiyasi xususiyatlari.
18. Kuchli proton o'zgarishi qisman ionlarga ajralishining termodinamik asosi nima?
19. Elektrolit kationlar va anionlar tok manbaiga ulanganda qaysi qutblarga qarab harakatlanadi?
20. Ionli bog'lanishlarning issiqlikka va erishga chidamliligi sababi nimada?

#### AMALIY TOPSHIRIQLAR:

21. Kislrorod va Azot atomlarining orbitallarda elektron joylashuvi (Hund qoidasi bo'yicha) rasmini katakchalarda ifodalang.
22.  $Na_2CO_3$  (natriy karbonat) tuzining gidrolizlanishini tenglamada ko'rsating va muhit pH miqdorini tahlil qiling.
23.  $FeCl_3 + 3NaOH \rightarrow Fe(OH)_3$  (cho'kma) +  $3NaCl$  reaksiyasining to'liq va qisqa ionli tenglamalarini yozing.
24.  $AgNO_3$  va  $NaCl$  eritmalarini aralashtirganda kuzatiladigan sifat reaksiyasini (oq cho'kma) yozma tushuntiring.
25. Masala: Tarkibida 0.1 mol xlorid kislotaga bo'lgan eritmaga ortiqcha miqdorda rux ( $Zn$ ) tashlansa, qancha litr (N.Sh) vodorod ajraladi?

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



UzCARD

\*880\*9860230104973329\*summa#

**Plastik egasi Nabiyev 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**