

11-SINF KIMYO FANIDAN NAZORAT ISHI

I CHORAK

I VARIANT

1. Kvant sonlar nima va ularning turlarini sanang.
2. Bosh kvant soni (n) nimani ifodalaydi?
3. Pauli prinsipi va uning atomdagi elektronlar joylashuvidagi o'rnini.
4. Hund qoidasini tushuntiring (elektronlarning orbitallarga joylashishi).
5. Klechkovskiy qoidasi qanday (energetik pog'onachalarning to'lish tartibi)?
6. Atom tarkibidagi s, p, d, f elektronlarning yuzalari (shakllari) qanday?
7. Elektron ko'chish hodisasi qaysi elementlarda kuzatiladi (Masalan, mis va xromda)?
8. Valent elektronlar deganda nima tushuniladi?
9. Izotop, izobar, izoton haqida tushuncha bering.
10. Yadro reaksiyalari nima? Uning oddiy kimyoviy reaksiyalardan farqi.
11. Alfa (α) va beta (β) yemirilish jarayonini izohlang.
12. Kimyoviy bog'lanishning ionli turi qanday hosil bo'ladi?
13. Kovalent bog'lanish (qutbli va qutbsiz) va uning turlarini sanang.
14. Donor-akseptor bog'lanish va amminning bog'lanish turini sanang.
15. Vodород bog'lanishi suvdagi amminning bog'lanish turini sanang.
16. Metall bog'lanish turini sanang.
17. Kristall tuzilish turlarini sanang (molekulyar, ion, atom).
18. Kompleks birikmalar tuzilishidagi markaziy ion, ligand tushunchalari.
19. Elementlarning atom radiusi davrlarda qanday o'zgaradi?
20. Elementlarning bog'lanish turini aniqlashda qanday ishlatiladi?

AMAL TOPSHIRIQLAR:

21. Kislorod (O) va Fosfor (P) atomlarining elektron konfiguratsiyasini ($1s^2 2s^2 \dots$) to'liq yozing.
22. Quyidagi reaksiyada atom yadrosi qanday o'zgarishini ko'rsating (Alfa yemirilish formulasi kabi bitta sxema yozing).
23. Misol tariqasida NH_3 va BF_3 o'rtasidagi donor-akseptor bog'lanish sxemasini chizing.
24. $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ - mis (II) tetraammin sulfat kompleks birikmasida markaziy ion va ligandni ajratib ko'rsating.
25. Masala: Agar noma'lum elementning tashqi pog'onasi $3s^2 3p^4$ bo'lsa, elementning nomi, guruhi, davri va yadrosidagi protonlar sonini toping.

11-SINF KIMYO FANIDAN NAZORAT ISHI

I CHORAK

II VARIANT

1. Magnit kvant soni (m_l) va spin kvant soni (m_s) elektron haqida qanday xususiyatni bildiradi?
2. Davriy sistemadagi guruh va davr qonuniyatining atom tuzilishi bilan aloqasi qanday?
3. d-elementlarda elektronning to'lish tartibi Klechkovski bo'yicha nega s-qavatdan keyin kelishini yozing.
4. Atomning barqaror va beqaror izotoplari nima? Radioaktivlik tushunchasi.
5. Gamma (γ) nurlanishi - uning tabiati va xavfliligi.
6. Kationlar va anionlar radiuslari o'zining neytral atomi radiusidan qanday farq qiladi?
7. Kovalent bog'lanishda qutblanish darajasi molekula (masalan HF) xossasiga qanday ta'sir o'tkazadi?
8. Suv va Ftor vodorod orasida vodorod bog'larining vujudga kelishi.
9. Metall kristall panjarasida "elektron gaz" ning ahamiyati nima?
10. Kompleks birikmalarning nomlanishi qoidalari haqida qisqacha tushuntirib bering.
11. Atomlarda orbitallarning gibridlanishi nima (sp, sp^2, sp^3)?
12. s- va p- elektron bulutlarning o'zaro qoplashi (sigma va pi) ni beradi?
13. Kimyoviy elementning ionlanish energiyasi nima va nima uchun oshiriladi?
14. Azot atomida (N) Hund qonuniga ko'ra elektron toq'alar qanday joylashishini so'zlang.
15. Tabiatda izotop parchalanish turini ko'rsatib bering (masalan Ar va Ca izobarlari).
16. Uglerod atomining 3 ta hibrid orbital haqidagi fazoviy shakli (tetraedr).
17. Oksidlovchilik darajasi qanday shartli kattaligi - molekulada qanday aniqlanadi?
18. Kompleks birikma tarkibidagi koordinatsion son qanday aniqlanadi?
19. Davriy sistemadagi elementlarning oksidlovchilik xususiyatlari qaysi tarafga qarab kuchayadi?
20. Laboratoriyadagi kimyoviy jarayonlar (anorganik reaksiya va izotopik parchalanish) farqi.

AMALIY TOPSHIRIQLAR:

21. Temir (Fe) va Xrom (Cr) atomlarining to'liq elektron va grafik formulasini (katakchalarda) chizing va xromdagi ko'chishni izohlang.
22. Aluminiy (Al) tarkibidagi 13 ta elektronning har biri uchun 4 ta kvant sonini o'ziga xos tarzda jadvalga kiriting.
23. H₂O molekulasida Oksigen atomining gibridlanish turini aniqlang va molekula shaklini chizing.
24. Geksaamin kobalt (III) xlorid kabi kompleks tuzning formulasini tuzing: [Co(NH₃)₆]Cl₃ va uning tashqi sferasini belgilang.
25. Masala: ²³⁵U yadrosi bitta alfa va ikkita beta yemirilishiga uchragandan so'ng qaysi element izotopiga aylanadi?

veb-saytimiz: 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 11-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 gruppalarga 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