

@online_olimpiada kanali uchun maxsus test.

Kimyo. Abituriyentlar uchun.

№1

48 % li ($d=1,325\text{g/ml}$) Na_2CO_3 eritmasining molyar konsentratsiyasini aniqlang.

- A) 3,5
- B) 1,2
- C) 2,8
- D) 6

№2

Kimyoviy bog'lanishlarni necha xil usulda ifodalash mumkin?

- A) 4
- B) 3
- C) 2
- D) 1

№3

Alyuminiy sulfat va yetarli natriy gidroksidi o'rtasida eritmada boradigan ion almashinish reaksiyasining to'liq ionli tenglamasida chap va o'ng tomondagi koeffitsiyentlar sonini aniqlang.

- A) 17 : 10
- B) 18 : 12
- C) 18 : 10
- D) 17 : 11

№4

Qaysi jarayon(hodisa) oddiy modda va element orasidagi farqni ko'rgazmali tarzda ko'rsatish imkonini beradi?

- A) qaynash harorati
- B) allotropiya
- C) sublimatsiya
- D) izomeriya

№5

Ma'lum miqdor xrom-kaliyli achchiqtosh tuzi suvda eritilganda qanday hodisalar kuzatiladi? 1) suvning pH qiymati kamayadi 2) gidroksid ionlari miqdori kamayadi 3) suv pH qiymati ortadi 4) eritma muhitini kislotali bo'ladi

- A) 2,3,4
- B) 2,3
- C) 1,2,4
- D) 3,4

№6

Quyidagilar orasidan faqat oksidlovchilarni tanlang. 1) kaliy permanganat 2) vodorod sulfid 3) sulfit angidrid 4) nitrat kislota 5) xrom(VI)-oksidi 6) azot(IV)-oksidi

- A) 1,2,5
- B) 3,4,6
- C) 2,4,6
- D) 1,4,5

№7

$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_3$ tarkibida markaziy atom - oltingugurt atom(lar)i necha valentli bo'ladi?

- A) 2;6 B) 2;4 C) 4 D) 2

№8

Elektr toki (elektrodlar) ta'sirida nima uchun ionlar bir yo'nalishda tartibli harakat qiladi?

- A) ular bir xil zaryadli elektrodlar tomonidan tortiladi
 B) ular qarama-qarshi zaryadli elektrodlar tomonidan tortiladi
 C) eritma zichligi ortadi va harakat o‘z-o‘zidan tartibli ko‘rinish oladi
 D) bir xil zaryadlangan ionlar bir-biridan maksimal itariladi va harakat o‘z-o‘zidan tartibli ko‘rinish oladi

№9

Qaysi oddiy moddalar yonganda karbonat angidrid hosil qiladi? 1)olmos 2)ko‘mir 3)grafit 4)karbin 5)fulleren

- A) 1,3,5
 B) 1,2,5
 C) 1,2,3,4,5
 D) 2,3,4

№10

Barcha kimyoviy elementlarning radioaktiv izotoplari olingan bo‘lib, ularning taxminan ... turi ma’lum.

- A) 1200
 B) 3000
 C) 1500
 D) 2000

№11

“...elektronlar pog‘onachalarda avval energetik jihatidan qulay bo‘lgan (toq) holatda, so‘ngra qarama-qarshi spinli (juft) holatda to‘lib boradi...” Yuqoridagi jumlalar qaysi qoida (prinsip) ga asoslanadi?

- A) Xund
 B) Klechkovskiy
 C) Pauli
 D) Rezerford

№12

Xlorid ioni elektron konfiguratsiyasi:

- A) $1s^2 2s^2 2p^5$
 B) $1s^2 2s^2 2p^6$
 C) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

№13

Jami elektronlari faqat ikki xil turdagи orbitalarda ya’ni 8 tasi s-orbitalda, 12 tasi p-orbitalda harakatlanadigan elementni belgilang.

- A) Ar
 B) Mg
 C) Ca
 D) K

№14

Oltингugurt trioksiди va uning dioksididan iborat 2,24 litr (n.sh.) aralashma massasi 7,36 g kelsa, undagi yengil gaz hajmiy ulushini aniqlang.

- A) 0,2
 B) 0,8
 C) 0,6
 D) 0,4

№15

Kimyoviy reaksiyalarning tezlik konstantalari qiymat qanday omillarga bog’liq? 1) reaksiyada qatnashuvchi moddalartabiati 2) konsentratsiya 3) katalizatorning bor yoki yo‘qligiga 4) haroratga

- A) 1,3,4

- B) 2,3
- C) 1,2,3,4
- D) 1,4

№16

1886-yilda K.Vinkler qaysi elementni kashf qilgan?

- A) germaniy
- B) skandiy
- C) reniy
- D) galliy

№17

500 ml 0,8M li BaCl₂ eritmasini tayyorlash uchun 25% li ($\rho=1,04 \text{ g/ml}$) BaCl₂ eritmasi va suvdan qanday hajmda (ml) olish kerak?

- A) 400/100
- B) 320/180
- C) 125/375
- D) 396/104

№18

Quyidagilardan qaysi biri amfoter elektrolit (amfolit) emas?

- A) berilliy gidroksid
- B) suv
- C) kalsiy gidroksid
- D) xrom(III)-gidroksid

№19

Eng aktiv metallar (K, Na, Ca, Mg, Al) , ba'zi aktiv metallmaslar (xlor, ftor), shuningdek, murakkab moddalar (NaOH, KOH, KClO₃) olishda sanoatda keng qo'llaniladigan jarayonni belgilang.

- A) galvanoplastika
- B) gidroliz
- C) elektroliz
- D) galvanostegiya

№20

196 g 80% li sulfat kislota eritmasidan necha ml suv bug'latilsa, 98 % li eritma hosil bo'ladi?

- A) 25
- B) 24
- C) 36
- D) 16

№21

Elementlarning radioaktiv yemirilishi natijasida o'zgarishi qaysi qonunga bo'ysunadi?

- A) beqarorlik
- B) kamayish
- C) tarkibning doimiylik
- D) siljish

№22

Ko'p jarayonlarda kimyoviy muvozanatni mahsulotlar hosil bo'lishi tomoniga siljitish uchun:

- A) sistema bosimi bir xil saqlab turiladi
- B) hosil bo'ladigan moddalar reaksiya doirasidan chiqarib yuboriladi
- C) sistemaga kuchli bosim va havo oqimi beriladi
- D) sistema harorati bir xil saqlab turiladi

№23

Qaysi (suvda eruvchan) tuzlar gidrolizga uchraganda pH/pOH nisbat deyarli (taqriban) birga teng bo'ladi?

- A) kuchli asos va kuchsiz kislotadan hosil bo'lgan tuzlar

- B) kuchsiz asos va kuchli kislotadan hosil bo‘lgan tuzlar
 C) kuchli asos va kuchli kislotadan hosil bo‘lgan tuzlar
 D) kuchsiz asos va kuchsiz kislotadan hosil bo‘lgan tuzlar

№24

- 250 g 24% li (1,5 mol/l) A modda eritmasiga ($\rho=1$ g/ml) 250 g 12% li B modda eritmasi ($\rho=1$ g/ml) quyilganda ikkala moddaning molyarliklari yig‘indisi 1,25 mol/l bo‘lgan bo‘lsa, B moddani aniqlang.
 A) NaOH B) MgSO₄ C) CuSO₄ D) KOH

№25

Qaysi modda yoki atomlarda modifikatsiya (allotropiya) kuzatilmaydi? 1)uglerod 2)fosfor 3)vodorod 4)kislorod 5)xlor 6)qalay

- A) 1,3,5,6
 B) 3,5
 C) 2,4
 D) 1,2,4,6

№26

Qaysi holatlар qaytarilish jarayonini aks ettiradi?

- a) Fe(II) --- Fe(III) b) S (VI) ---- S(IV) c) Cr(III) ---- Cr(VI) d) Cl(III) ----Cl(I)
 A) b,c
 B) a,d
 C) a,c
 D) b,d

№27

Metall buyumlarning sirtini Ni, Cr, Sn, Zn, Au va shu kabi boshqa metallar bilan qoplashda sanoatda qaysi jarayondan foydalaniladi?

- A) gidroliz B) galvanoplastika
 C) elekroliz D) korroziya

№28

Haroratni oshirish ... usullaridan biri bo‘lib, bunda faol zarrachalar soni ko‘payadi, shu tufayli reaksiya tezligi ham keskin ortadi?

- A) faollanish B) modda tabiatini o‘zgartirish
 C) kataliz D) sintez

№29

Manfiy kataliz qaysi bandda keltirilgan?

- A) sanoatda sulfat kislotaning olinishi
 B) ammiakning platina ishtirokida NO ga aylanishi
 C) etil spirti qo’shilgan natriy sulfid eritmasining havo kislороди bilan reaksiyasi
 D) azot va vodoroddan ammiak hosil bo‘lishi

№30

Konsentratsiyasi aniq bo‘lgan eritmalar ... deyiladi?

- A) ishchi eritmalar B) 1 normalli standart eritmalar
 C) 1 molyarli eritmalar D) indikatorlar