O‘ZBEKISTON RESPUBLIKASI

XALQ TA’LIMI VAZIRLIGI

RESPUBLIKA TA’LIM MARKAZI

**Karmana tuman**

**8- umumiy o’rta**

**ta’lim maktabi**

**7-9 sinflar uchun**

**kimyo fanidan**

**test BANKI**

 **Kimyo fanidan test 7- sinf**

1.Kimyo fani nimani o’rgatadi?

A) Moddalarnng tuzilishini

B) Moddalarning bir biriga aylanishini

C) Fizik qonuniyatlarini

D) Kimyoviy qonuniyatlarini

2. Avagadro doimiysinig qiymati nechaga teng ?

A) 6.02\*1023 C) 1.66\*1023

B) 101.25\*10-27 D) 1.64\*10

3. Kimyoviy element nima ?

A) Atomlarning muyyan turi C) Atomni tashkil etuvchi bo’lak

B) Malekulani tashkil eyuvchi bo’lak D) Moddani xosil qiluvchi bo’lak

4. kimyoviy formula nima ?

A) Modda tarkibining kimyoviy belgilar bilan ifodalanishi

B) Modda tarkibining atomlar yordamoda ifodalanishi

C) Modda tarkibining kimyoviy belgilar va indekslar bilan ifodalanishi

D) Modda tarkibining molekulalar yordamida ifodalanishi

5. Er qobig’ining necha foiz organic qismini O2 tashkil etadi?

A) 35% B) 29% C) 37% D) 47%

6. MAktab labaratoriyasida O2 quyidagi qaysi moddalardan olish mumkin?

1. Havo 2. KMnO4 3. FeO4 4. KCLO3 5. N 2O 6. SO3

A) 1va3 B) 2va4 C) 4va6 D) 1,2 va4

7. 49 g H 2SO4 sulfat kislota necha mol?

A) 0.7 mol B) 2.5 mol C) 1.5 mol D) 0.5 mol

 8. 2,5 mol osh tuzi NaCl massasini toping

A) 146.25 g B) 246.25 g C) 356.35 g D) 159.85 g

9. Suv tarkibidagi H2 ning foiz ulushini toping

A) 12.35 % B) 22.22 % C) 11.11 % D) 22.11 %

10. Vodorod eng ko’p qayerda uchraydi ?

A) Litosferada C) Atmosferada

 B) Girosferada D) Koinotda

11. 3.36 l (n.sh) hajmni egallagan gazsimon ftorning massasi?

A) 5.7 B) 4.6 C) 2.85 D) 11.8

12. Massasi 14.6 g bo’lgan HCl ni (n.sh)da qanday hajmni (l) egallaydi ?

A) 9.86 B) 8.74 C) 8.96 D)6.89

13. 300 g suvda 45 g CaCl2 tuzi erigan . Shu eritmaning % konsentratsiyasi va CaCl2 ning massa ulushini toping?

A) 13.07 B) 13.04 C) 12.65 D) 15.07

14. Kislotali oksidlar qatorini ko’rsating ?

A) K 2 O , MgO , SO2 ,N 2 O B) CO2 , P2 O5 , SO3, NO2

 C) ZnO , N 2 O5 , Al 2 O3 , H 2 O D) BaO , P 2O5 , Fe2 O3 , CO2

15. Amfoter gidroksidlar qatorini ko’rsating?

A) KOH , Mg(OPH), Al(OH) B) Ca(OH)2 , Fe(OH), Ba(OH)2

C) Zn(OH)2, Al(OH)3 , Cr(OH)3 D) NaOH , Zn(OH)2 , Cu(OH)2

16. Qaysi moddadan bir vaqtning o’zida ham asosli , ham kislotali oksid olish mumkin?

A) CaCO3 B) Al(OH)3 C) H3PO4 D) KNO3

17. Ca(OH)2 orqali korbanat angidrid yuborilganda 50g oq cho’kma hosil bo’ladi . Necha litr CO2 reaksiyaga kirishgan ?

A) 22.4 B) 2.24 C) 11.2 D)1.12

18. Formulalari quyidagicha bo’lgan oksidlarning qaysi birlarida O2ning massa ulushi 50%ga teng ?

A) SO3 B) CO C) CO2 D) SO2

19. Jismlar……………………. tashkil topgan?

20. Bir modda molekulalari boshqa modda molekulalari orasida tarqalishi mumkin va bu hodisa ……………….… deb ataladi .

21 . Bir element atomlaridan turli oddiy moddalar hosil bo’lishi ……………………….. deyiladi .

22. Biri kislorod bo’lgan ,2 elementdan tashkil topgan murakkab moddalarga …………………………….. deyiladi

23 . Suvda eruvchi asoslar ………………………….. deb ataladi .

24. 5 g CaCO3 ni qizdirib necha g CaO olish mumkin ?

25. Molekulasida metal atomi va kislota qoldig’idan tashkil topgan murakkab moddalar ……………………….. deyiladi .

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| T/r | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| j | B | A | A | C | D | B | D | A | C | D | A | C | B | B | C | A | C | D |

19. Moddalardan

20. diffuziya

21. Allotropiya

22. Oksidlar

23.Ishqorlar

24. 2.8 g CaO

25.Tuzlar

 **-Sinf kimyo fanidan yozilgan test DTC asosida tuzilganligiga kafolat beraman.**

 **Sulaymonova N. R.**

**KIMYO**  **TEST** **8- SINF**

1. Qaysi moddadan bir vaqtning o’zida ham asosli, ham kislotali oksid olish mumkin?
2. CaCO3  B. Al (OH)3  C. H3PO4 D. KNO3
3. Tarkibida 40% Ca, 12% C va 48% O bo’lgan moddaning formulasini aniqlang
4. CaO B. CO2 C. CaCO3 D. Ca(OH)2

 3. 444 g malaxit parchalanganda necha gr mis(II) oksid hosil bo’ladi?

 A. 160g B. 320g C. 180 g D. 140g

 4. 35,8 g marganets (II) nitratdagi modda miqdori necha mol?

 A 0,3 B. 0,2 C. 0,5 D. 3,2

5. Vodorod bromide – HB2 ning havoga va vodorodga nisbatan zichligini aniqlang?

A 2,5 va 42 B . 2,8 va 40,5

 C)2,2 va 51 D. 2,4 va 43

6. Kuchsiz asos va kuchli kislatodan hosil bo’lgan tuzlarning suvdagi eritmasining muhiti qanday bo’ladi?

1. Ishqoriy B. neytral C. kislatali D. normal

7. Oltingugurt (IV) – oksidi SO2 tarkibidagi kislorod va oltingugirtning massa ulushuni hisoblang?

1. 50 % S va 50 % D B.. 25 % S va 75 % D

C. 48 % S va 62 % D D. 5 % S va 95 % D

8. Al+3ionining elektron formulasi quyidagi qaysi formulaga muvofiq keladi?

A. 1s22s22p4 B.1s2 2s22p6 C. 1s2s2p D. 1s22s2

 9. Qaysi kuchsiz kislota kuchli zahar hisoblanadi?

 A. Fosfat B. Sianid C. Xlorid D. Yodid

10.Qaysi qatorda elementlarning nisbiy elektromanfiylik qiymatlari otib borishi tartibida joylashtirilgan?

1. Bi, Sb, As B. F, Cl, Br, C. N, O,Li D. Al, Si, Mg

11.Elektron harakati nechta kvant soni bilan aniqlanadi?

1. 3 B. 4 C. 2 D. 5

12. Kimyoviy bog’lanish turlari nechta?

 A. 2 B. 5 C. 3 D. 4

 13. Fosforning yuqori oksidlanish darajasi nechaga teng?

 A. +6 B. +4 C.+7 D.+5

 14. 44,8 l karbonat angidrid hosil qilish uchun n.sh. necha gr kalsiy karbonatni parchalash lozim?

 A. 200g B. 50 g C. 100 g D. 25 g

 15. Elektromanfiyligi bir- biridan keskin farq qiladigan element atomlaridan hosil bo’lgan moddalar qatorini ko’rsating?

1. NaCL , K2S , Ba CL2 B. Na, HCL , CH4

C. AL , Zn , HB2 D. N2 , O2 , H2

 16. Quyidagi oksidlanish- qaytarilish reaksiya tenglamasida koeffitsientlar yog’indisi nechaga teng?

 KMnO4 + HCL = KCL + MnCL2 + CL2 + H2O.

A.25 B. 35 C. 20 D. 17

17. Cho’kma hosil bo’lishi bilan boradigan reaksiya tenglamasini ko’rsating?

A.HCL + KOH = KCL + H2O

B. Na2S + 2HCL = 2NaCL + H2St

C. BaCL2 + Na2SO4 = 2NaCL + BaSO4

D. NH4NO3 + N2 O + H2

18. Quyidagi oksidlanish- qaytarilish reaksiya tenglamasida koeffitsientlar yog’indisi nechaga teng?

Zn + HNO3 (suyul) = Zn(NO3) 2 + NO +H2O

A.21 B. 18 C. 20 D. 16

19. Qaysi element nomi nur nomiga qo’yilgan?

20.Kimyoviy element yadrosida pratonlar bir xil , ammo neytronlar soni turlicha shuning uchun ham atom massalari bilan farqlanuvchi atomlarning turlari ….. deyiladi.

21. Ishqoriy metaldan boshlanib inert gazlar bilan tugaydigan elemenlarning gorizontal qatori …… deb ataladi.

22. Gallogen so’zining ma’nosi ?

23. Eritmalari yoki suyuqlanmalari elektr tokini o’tkazmaydigan moddalar …….

deyiladi.

24. Ayni bir sharoitda qarama- qarshi tomonga boradigan reaksiyalar …… deyiladi.

25. Chili silitirasi …. formula bilan ifodalanadi.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| T/r | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| j | A | C | A | B | B | C | A | B | B | A | B | B | D | A | A | B | C | C |

19. Radiy

20. Izotoplar.

21. Davr.

22.Tuz hosil qiluvchi.

23.Noelektroliklar.

24.Qaytar-reaksiyalar.

25. NaNO3

 **8 -Sinf kimyo fanidan yozilgan test DTC asosida tuzilganligiga kafolat beraman.**

 **Sulaymonova N.R.**

**kimyo test 9-sinf**

1. Qaysi guruh elementlarining elektromanfiyligi kuchli ?

A) Li, Na, K B) Mg, Ca, Ba

C) F, Cl, Br D) B, Cl, Br

2. Kalsiy oksidi sanoatda qaysi usullarda foydalanib olinadi?

A. kalsiyda suv ta’sir ettirib B. kalsiy gidroksidni qizdirib C. ohaktoshni qizdirib D. kalsiyni xlor bilan ta’sirlashtirib

3. 3,42g ishqoriy metall suv bilan reaksiyaga kirishganda 448ml vodorod (n.sh.da) ajralib chiqdi. Reaksiyaga kirishgan metallning nomi?

A. kaliy B. rubidiy C. seziy D. natriy

4. Yuvuvchi vosita “kir sodasi” formulasi qaysi bandda to’g’ri ko’rsatilgan?

A. NaCO\*10 HO B. NHHCO C. NaHCO D. NaCO\*12 HO

5. Ichimlik sodasi formulasi qaysi bandda to’g’ri ko’rsatilgan?

A. NaCO B. CaO C. NaHCO D. NHHCO

6. Cho’kma hosil bo’lishi bilan boradigan reaksiya tenglamasini ko’rsating?

A.HCL + KOH = KCL + H2O

B. Na2S + 2HCL = 2NaCL + H2St

C. BaCL2 + Na2SO4 = 2NaCL + BaSO4

D. NH4NO3 + N2 O + H2

 7. Elektron konfiguratsiyalarining qaysi biri tartib nomeri 24 bo‘lgan elementlarga mos keladi?

A. 3s3d B. 3d4s C. 3d4s D. 3d4s

8. Davriy jadvalning I gruppasidagi S-elementlar sulfidlari suvda yaxshi eriydi. Ularning eritmalari:

A. kuchsiz kislotali B. kuchli kislotali C. ishqoriy D. neytral

9. 23g natriy metalning 200g suvda eritishi natijasida hosil bo’lgan eritmadagi o’yuvchi natriyning konsentratsiya %ni toping.

A. 10,3% B. 1,03% C. 103% D. 130%

10. 180g suvda 90g modda erishidan hosil bo’lgan eritmaning massa ulushini hisoblang.

A. 0,03 B. 0,33 C. 0,28 D. 0,38

11. 1s22s2 2p6 3s2 3p5 elektron formula qaysi galogenga to’g’ri keladi?

A.F B. Br C.Cl D. J

12. 300ml eritmada 6g NaOH erigan. Shu eritmaning molyar konsentratsiyasi-

ni hisoblang .

A) 0.5 B) 0.2 C) 0.1 D) 0.4

13. 31g fosfordan necha g PO olish mumkin?

A. 17g B. 27g C. 71g D. 77g

14. 50g 2 valentini metall karbonati parchalanganda 11,2l karbonat angidrid ajralib chiqdi. Bu moddaning formulasini toping.

A. KCO B. Mg CO C. NaCO D. CaCO

15. D.I.Mendeleeyevning kimyoviy elementlar davriy jadvalida qaysi element tosh nomiga qo’yilgan?

A. Litiy B. Natriy C. Kaliy D. Kalsiy

16. Qaysi javobda piretning formulasi to’g’ri keltirilgan?

A) FeS B) FeS2 C) FeSO4 D)Fe3O4

 17. Quyidagi oksidlanish- qaytarilish reaksiya tenglamasida koeffitsientlar yog’indisi nechaga teng?

Zn + HNO3 (suyul) = Zn(NO3) 2 + NO +H2O

A.21 B. 18 C. 20 D. 16

18. Saxaroza formulasi qaysi bandda to’g’ri ko’rsatilgan ?

A) C6H12O6 B) C12H20O9 C) C6H10O5 D)C12H22O11

19. Guruxlarda element tartib raqami (yadro zaryadi) ortishi bilan metal xossalari ……………

20. Radiaktiv elementlarning o’z o’zidan radiaktiv nurlar chiqarishi natijasida yangi kimyoviy element xosil bo’lishi……………… deyiladi .

21. Har qaysi energetic pog’onachadagi elek tronlar soni……………. formula bilan topiladi .

22. Qaysi elementning elektromanfiyligi katta ?,

23. Aromatik uglevodorodlar molekulasida …………. yadrosi tutgan karbot-

siklik uglevodorodlardir.

24. Murakkab efirlarning umumiy formulasi ?

25. Ishqoriy metaldan boshlanib inert gazlar bilan tugaydigan elemenlarning gorizontal qatori …… deb ataladi.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| T/r | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| J | C | C | B | A | C | C | D | C | A | B | C | A | C | D | A | B | C | D |

19. Kuchayadi

20. Radioaktiv yemirilish

21. 2n²

22. Ftor

23. Benzol

24. R-COO-R1

25. Davr

 **9 -Sinf kimyo fanidan yozilgan test DTC asosida tuzilganligiga kafolat beraman.**

 **Sulaymonova N.R.**

**Kimyo fanidan 7-9 sinflar uchun tuzilgan test banki haqiqatdan ham D T S talablari asosida tuzilganligini tasdiqlayman.**

**Uslub birlashma rahbari: Sulaymonova N.R.**