**Kimyo 8 – sinf (umumta`lim maktablar uchun)**

**I variant**

**1. 0 ,25 mol rubidiy oksidining massasi necha grammga teng?**

 A) 57,6 B) 23,3 C) 46,5 D) 36,5

 **2. 50 ml ertitmaning tarkibida 6,85 g alyuminiy sulfati mavjud. Tuzning molyar konsentratsiyasi necha mol/l ga teng?**

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

**3. Qaysi qatordagi tuzlarning eritmalari ishqoriy muhitga ega?**

 A) NaClO4, K3PO4 B) Cs2S, Na2CO3 C) K2S, K2SO4 D) NaNO3, KClO4

**4. Qaysi qatorda faqat asosli oksidlar keltirilgan?**

 A) CuO, CaO Li2O, B) Fe2O3, HgO, MgO

 C) Ag2O, ZnO, BaO D) Al2O3, MnO2, FeO

**5.Fosfat kislotasining dissosiyalanish jarayonida nechta ion hosil bo’ladi?**

 A) 4 B) 6 C) 5 D) 7

**6. Berilgan moddalarning ichida elektrolitini ko’rsating.**

 A) CaCO3 B) BaSO4 C) NaJ D) AgCl

**7. Qaysi ion kislotali muhit beradi?**

 A) OH- В) Cl- C) H+  D) Na+

**8.Kimyoviy bog’lanishning ionlik darajasi qaysi molekulada yuqori?**

 A) NaJ B) LiJ C) CsJ D) KJ

**9. 200 gr 10% natriy sulfat eritmasiga necha gramm glauber tuzi qo’shilsa 20 % li eritma hosil bo’ladi**

 A ) 83,3 g B) 86,6 g C) 84,6 g D) 100 g

**10.Metallik xossasi qaysi qatorda kamayadi?**

 A) Ag, Rb, Cs B) Na, K, Rb C) Ba, Pb, Bi D) Ca, Cr, Sr

**11.300 ml 0,2 M eritmada necha gramm kaliy xloridi mavjud?**

 **A)** 5,0 B) 0,8 C) 1,24 D) 4,47

**12.Harorat 90 0S dan 130 0S gacha ko`tarilganda reaksiya tezligi necha marta ortadi? (Harorat koeffitsienti 3 ga teng.)** A) 9 B) 27 C) 81 D) 243

**13. Berilgan kislotalar ichida eng kuchlisini aniqlang.**

A) HClO4 B) HClO3 C) HClO2  D) HClO

**14. Cu** **CuCl2 olish uchun nima ta’sir ettiramiz?**

A) CuO B) Cl2 C) HCl D) NaCl

**15. Sxemaga asosan reaksiya uchun qaysi modda olingan?**

 **ZnO + ? = K2ZnO2 + H2O**

 A) K2S B) K2SO4  C) KOH D) K2CO3

**16. Quydagi mоlekula va ionlar tarkibidagi proton, neytron va elektronlar yig’indisi kamayib borishi tartibida joylshtirilgan qatorni aniqlang?**

 **1) Be 2) Be2+  3) Li 4) Li+**

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

**17.Quyidagi moddalarning har biridan bir moli parchalanganda qaysi biridan eng ko’p miqdorda kislorod xosil bo’ladi?**

A) H2O2 B) HgO C) KClO3  D) KMnO4

**18. Zn + HCl = ZnCl2 + H2 berilgan reaksiyada qaysi atom oksidlovchi.**

 A) Zn B) H C) Cl D) bu reaksiya oksidlanish – qaytarilish reaksiyasi emas

**19. 45g fosforning yonishi uchun sarf bo’lgan havoning n.sh. dagi hajmini aniqlang?**

**20. Al+3 ionining electron konfiguratsiyasini ko’rsating**

**21. Kaliy xloratida kislorodning massa ulushi necha % ga teng?**

**22. Silvinning formulasini yozing.**

**23. 37 g kaliy xlorid suvda eritilganda nechta xlor ioni hosil bo’ladi?**

**24. Bertole tuzini olish reaksiyasida koeffisiyentlar yig’indisi nechaga teng?**

**25. 45,6 litr vodorodning massasini, miqdorini va molekula sonini aniqlang.**