**kimyo test 9-sinf 2-chorak**

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

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

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