**2-AMALIY TOPSHIRIQ. Berilgan masalalarni bajaring**

1. Na2CO3· *n*H2O kristallogidratdagi kislorodning massa ulushi 72,727% ni tashkil etadi. *n* ni toping.

2. Ushbu reaksiya tenglamalarini yozing.

1. Na[Al(OH)4]+HCl → 2. CaO+CO2+H2O →

2. Be+NaOH →

3. Cr2S3+H2O →

4. SO2+NaOH → 6. NH3+HNO3 →

3. Quyidagi reaksiyalarning hammasidagi birgina tushirib qoldirilgan moddani aniqlang.

…+ CO2 → K2CO3 + H2O;

HCl + … → KCl + H2O

Al(OH)3 + … → K[Al(OH)4]

… + FeCl3 → Fe(OH)3 + KCl

4. 6,4 g kislorod massasi 16 g bo’lgan element bilan birikib, EO tarkibli oksid hosil qilgan bo’lsa,elementning nomini aniqlang.

 5. Massasi 25,6 g bo’lgan ikki valentli metall oksidi vodorod oqimida qaytarilganda 3,6 g suv

bug’i hosil bo’lgan. Qaysi metall oksidi olingan edi?

6. Kationi 3 valentli bo’lgan 5,4 g metall havoda qizdirilganda, shu metallning 10,2g oksidi

hosil qilingan. Qizdirish uchun qanday metall olingan? A) Fe B) Al C) Ca D) Cr E) W

7.Kaliy fosfat – K3PO4 tarkibidagi oziqlik miq-dorining (K2O va P2O5) massa nisbati qanday bo’ladi?

8. 490 g ortofosfat kislota qancha fosfor (V) oksidga muvofiq keladi? [Mr(H3PO4)=98, Mr(P2O5)=142]

9. Tabiiy silikat nefelin Na2[Si2Al2O8] tarkibidagi kremniy oksidining massa ulushini hisoblang.

10. Yuqori temperaturada 6,5 g rux suv bilan reaksiyaga kirishadi. Hosil bo’lgan rux oksid

miqdorini (mol) ko’rsating. [Ar(Zn)=65, Ar(O)=16]

11. Xrom (III) oksiddan alyuminiy qo’shib qizdirish natijasida 10,4 gramm xrom olingan bo’lsa, reaksiya uchun qancha alyuminiy metali ishlatilgan?

12.500 g ruda kuydirilganda 324 g rux oksid olingan bo’lsa, rudadagi ruxning massa ulushini toping.

13. 240 g natriy gidroksidning qaynoq eritmasidan 213 g xlor gazi o’tkazilsa, necha mol

natriy xlorat olinadi?

14.20 gr temir mis(II)sulfat bilan reaksiyaga kirishganda ajralib chiqqan misning massasini aniqlang? Fe+CuSO4=FeSO4+Cu

15. 2 mol temir(III) gidroksid vodorod bromid bilan reaksiyaga kirishganda ajralgan temir(III)bromidning massasini aniqlang? Fe(OH)3+HBr=FeBr3+H2O

**16.**3,01∙1022 ta kaliy gidrokarbonat parchalanganda hosil bo`lgan karbonat angidridning massasini aniqlang? KHCO3=K2CO3+CO2+H2O

**17.** Massasi 36,4 g bo’lgan kalsiy fosfiddan olingan fosforning to’la yonishidan hosil bo’lgan fosfor(V) oksid massasini aniqlang. Ca3P2=Ca+P P+O2=P2O5

18. Massasi 12,25 g bo’lgan bertole tuzining katalizator ishtirokida parchalanishidan ajralib chiqqan

kaliy xlorid tarkibidagi atomlar sonini toping? KClO3=KCl+O2

19. Tarkibida 18 mol atom saqlagan kaliy permanganat parchalangan vaqtda necha mol kislorod ajralib chiqadi? KMnO4=K2MnO4+MnO2+O2

20. 31,6 g KMnO4 parchalanishidan 2,56 g kislorod ajralgan bo’lsa, reaksiya unumini hisoblang.