1) Perxlorat kislotasi tarkibidagi xlorning oksidlanish darajasini aniqlang.

A) +3 B) +5

C) +7 D) +6

2) Na₂SO₄ tarkibidagi oltingugurtning oksidlanish darajasini aniqlang.

A) +3 B) +5

C) +7 D) +6

3) Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

KMnO₄+K₂SO₃+H₂O=K₂SO₄+MnO₂+ KOH

A) 14 B) 12

C) 13 D) 15

2. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

KMnO₄+ H₂SO₄+ KNO₂=K₂SO₄+MnSO₄+

+KNO₃+H₂O

A) 21 B) 18

C) 35 D) 24

3. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

MnO₂+PbO₂+HNO₃=Pb(NO₃)₂+ HMnO₄+

+ H₂O

A) 21 B) 18

C) 35 D) 24

4. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

CrCl₃+ KOH+Cl₂=KCl+K₂CrO₄+H₂O

A) 38 B) 22

C) 25 D) 43

5. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

KMnO₄+Mg(NO₂)₂+H₂SO₄=Mg(NO₃)₂+

+ K₂SO₄+MnSO₄+H₂O

A) 14 B) 28

C) 32 D) 24

6. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

HCl+MnCl₂+K₃PO₄=PCl₃+KMnO₄+H₂O +

+ KCl

A) 51 B) 63

C) 45 D) 58

7. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

KMnO₄+HCl=KCl+MnCl₂+Cl₂+H₂O

A) 21 B) 18

C) 35 D) 24

8) Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping. KMnO₄+K₂SO₃+H₂SO₄=K₂SO₄+MnSO₄+

+H₂O

A) 21 B) 18

C) 35 D) 24

9. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

HNO₃+H₂S=S+NO+H₂O

A) 11 B) 14

C) 35 D) 29

10. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

KMnO₄+H₂S=S+MnO₂+KOH+H₂O

A) 21 B) 22

C) 15 D) 14

11. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

HNO₃+Zn=Zn(NO₃)₂+NH₄NO₃+H₂O

A) 22 B) 18

C) 35 D) 24

12. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

H₂SO₄+Ca=H₂S+CaSO₄+H₂O

A) 21 B) 18

C) 35 D) 24

13. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

KI+H₂O₂+H₂SO₄=I₂+K₂SO₄+H₂O

A) 21 B) 8

C) 15 D) 12

14) Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

CrCl₃+H₂O₂+KOH=K₂CrO₄+KCl + +H₂O

A) 2,3,10,2,6,8 B) 8,6,10,2,3,2

C) 3,2,10,2,6,8 D) 6,8,2,10,3,2

15. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

AuCl₃+NaOH+H₂O₂=Au+NaCl+O₂+

+H₂O

A) 6,3,2,2,6,3,6 B) 3,2,2,6,6,3,6

C) 2,6,3,2,6,3,6 D)2,3,2,6,6,3,6

16. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

Ca(ClO₃)₂+H₂O₂=CaCl₂+O₂

+H₂O

A) 1,2,1,2,2 B) 1,1,2,2,2

C) 2,2,2,1,1 D) 2,2,1,1,2

17. Quyidagi oksidlanish-qaytarilish reaksiyasining tenglashtiring va barcha koefisentlar yig`indisini toping.

FeSO₄+H₂O₂+H₂SO₄=Fe₂(SO₄)₃+H₂O

A) 2,1,1,1,2 B) 2,2,2,1,1

C) 2,2,1,1,1 D) 2,1,2,1,1

18) Kaliy yodid sulfat kislota ishtirokida vodorod peroksid bilan reaksiyaga kirishganda 63,5 gr kristall modda olingan. Reaksiyada qatnashgan vodorod peroksidning massasini (gr) hisoblang.

A) 8,5 B) 10,4

C) 7,6 D) 13,7

19. Massasi 170 gr 2% li vodorod peroksid eritmasining ishqoriy sharoitda oltin (III) xlorid bilan reaksiyasida hosil bo`lgan oltinning massasini (gr) hisoblang.

A) 32 B) 13,13

C) 21 D) 9

20) Sulfit kislota bilan vodorod sulfid orasidagi reaksiya natijasida 80 gr oltingugurt hosil bo'lsa, reaksiya uchun qanday hajm (I, n. sh.) vodorod sulfid olingan?

A) 44,8 B) 37,3

C) 56 D) 11,2

21. Massasi 51 gr vodorod sulfidni nitrat kislotada oksidlaganda oltingugurt, azot (II) oksid hamda suv hosil bo`ldi. Reaksiya natijasida necha litr (n. sh.) azot (II) oksidi bo`lgan?

A) 22,4 B) 11,2

C) 33,6 D) 44,8

22. Tarkibida 27,65 gr kaliy permanganat bo`lgan eritma orqali sulfat kislota ishtirokida 17,92 litr (n. sh.) vodorod sulfid o'tkazilganda hosil bo'lgan oltingugurtning massasini (gr) toping.

A) 8 B) 25,6

C) 14 D) 20

23. Oltin shoh arog`ida eritilganda 42 gr azot (II) oksid hosil bo'lgan. Reaksiya natijasida olingan oltin (III) xloridning massasini (gr) hisoblang.

A) 303,5 B) 424,9

C) 548,4 D) 275,6

24. Qo`rg`oshin (IV) oksid sirka kislota ishtirokida vodorod peroksid bilan ta’sirlashganda 1,12 litr (n.sh.) gaz modda ajralgan. Reaksiyada qatnashgan kislotaning massasini (gr) hisoblang.

A) 11,95 B) 3,0

C) 1,7 D) 6,0

25) Hajmi 250 ml temir (II) sulfat eritmasini oksidlash uchun (H₂SO₄ ishtirokida) kaliy permanganatning 0,1 molyarli eritmasidan 500 ml sarf bo'ldi. Temir (II) sulfatning molyar konsentratsiyasini hisoblang.

A) 2 B) 1

C) 4 D) 3