

$M_r(C_5Al(SO_4)_2 \cdot 12H_2O) = 133 + 27 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 2 + 12 \cdot (1 \cdot 2 + 16) = 568$

$W(C) = \frac{133}{568} = 0,23$ 1,5

$W(Al) = \frac{27}{568} = 0,05$ 1,5

$M_r(Cr_2S_3) = 52 \cdot 2 + 32 \cdot 3 = 200$

$W(Cr) = \frac{104}{200} = 0,52$ 1,5

$M_r(SrAl_2O_4) = 88 + 27 \cdot 2 + 16 \cdot 4 = 206$

$W(Sr) = \frac{88}{206} = 0,43$ 1,5

$W(Al) = \frac{54}{206} = 0,26$ 0

$M_r(Y_3Al_5O_{12}) = 89 \cdot 3 + 27 \cdot 5 + 16 \cdot 12 = 594$

$W(Y) = \frac{267}{594} = 0,45$ 1,5

$W(Al) = \frac{135}{594} = 0,23$ 1,5

$M_r(K_2(UO_2)_2(VO)_2) = 39 \cdot 2 + (238 + 16 \cdot 2) \cdot 2 + (51 + 16 \cdot 4) \cdot 2 = 848$

$W(K) = \frac{78}{848} = 0,09$ 1,5

$W(U) = \frac{238}{848} = 0,28$ 0

$W(V) = \frac{51}{848} = 0,06$ 0

$S_8 = 128 e^-$ до $TiO_2 = 94 e^-$ до

$Ce^{IV} = 136 e^-$ до $SiH_4 = 18 e^-$ до

$NO_2 = 23 e^-$ до $Eu^{III} = 124 e^-$ до

$C_{60} = 360 e^-$ до $He^{II} = 4 e^-$ до

$O_5O_4 = 108 e^-$ до $VO_2^+ = 39 e^-$ до

19,5

1700 (380)

№4

- 1) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ реакция обмена 30
- 2) $2\text{Al} + 3\text{I}_2 \rightarrow 2\text{AlI}_3$ реакция соединения 30
- 3) $2\text{n}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{nO} + \text{H}_2\text{O}$ реакция замещения ^{бром} 30
- 4) $3\text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$ реакция соединения 30
- 5) $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ реакция соединения 30
- 6) $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$ реакция соединения 30
- 7) $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$ реакция соединения 30
- 8) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$ реакция замещения 30
- 9) $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ реакция замещения 30
- 10) $\text{Fe} + \text{P} \rightarrow \text{FeP}$ реакция соединения 30