

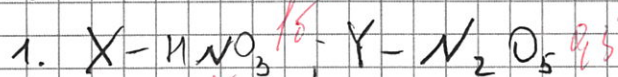


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

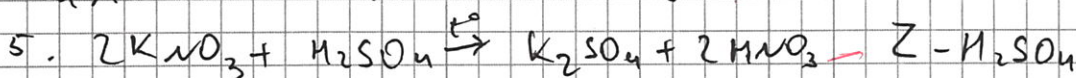
Σ 24,5 1 | 2 | 3 | 4 | 5 2,5 | 1 | 20 | - | 1

Вариант 1

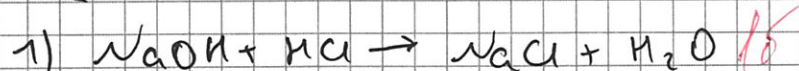
№1



4. KNO_3 - калийная селитра, $CuSO_4$ - медный купорос, K_2Al - алюмокалиевые квасцы



№2



№3

Если валентность в +1: X_2O y O 10e 2,5
 $n \cdot y \cdot X = \frac{52}{2} = 26 \Rightarrow X_{ср.} 27e$
X - Co 1,5

Если валентность в +2: XO y O 10e
 $n \cdot y \cdot X = \frac{52}{1} = 52 \Rightarrow X_{ср.} 54e$
X - Xe 2,5

Если валентность в +3: X_2O_3 y O 30e
 $n \cdot y \cdot X = \frac{30 \cdot 52}{2} = 78 \Rightarrow X_{ср.} 81e$
X - Tl 2,5

Если валентность в +4: XO_2 y O 20e
 $n \cdot y \cdot X = \frac{20 \cdot 52}{1} = 104 \Rightarrow X_{ср.} 108e$
X - ~~Ag~~ Hg

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№3 (продолжение)

Если вещ-во $v + 5 : X_2O_5$ и O 50г

и $X = \frac{50 \cdot 5}{2} = 125$ X соот. 134г

такого вещества не существует

Наиболее подходящим вариантом Co_2O +

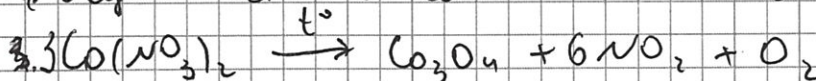
~~№4~~
~~X - Sn~~

№5

1. Оксид кобальта Co_3O_4 :

$w(Co) = \frac{59 \cdot 3}{59 \cdot 3 + 16 \cdot 4} = 0,7344 = 73,44\%$

3. В₂ Пусть основная соль $Co - Co(NO_3)_2$



$m(Co(NO_3)_2) = 6,36g$

$\nu(Co(NO_3)_2) = \frac{m}{M} = \frac{6,36}{183} = 0,035 \text{ моль}$

$\nu(Co_3O_4) = \frac{\nu(Co(NO_3)_2)}{3} = 0,012 \text{ моль}$

$m(Co_3O_4) = \nu \cdot M = 0,012 \cdot 241 = 2,9g$

4. $K^{+1} + 1e \rightarrow K^0$

5. $m = \frac{MIt}{F \cdot \eta} = \frac{32 \cdot 0,1 \cdot 3600}{96500 \cdot 0,0032} = 37g$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)