

№ 4

1. золото. +
2. фтор. +
3. осмий. +
4. иттрий. +
5. иттрий. +

6. манган. + шово. Технеций. +

7. осмий. +

8. рений. +

9. амерций. +

10. европий. +

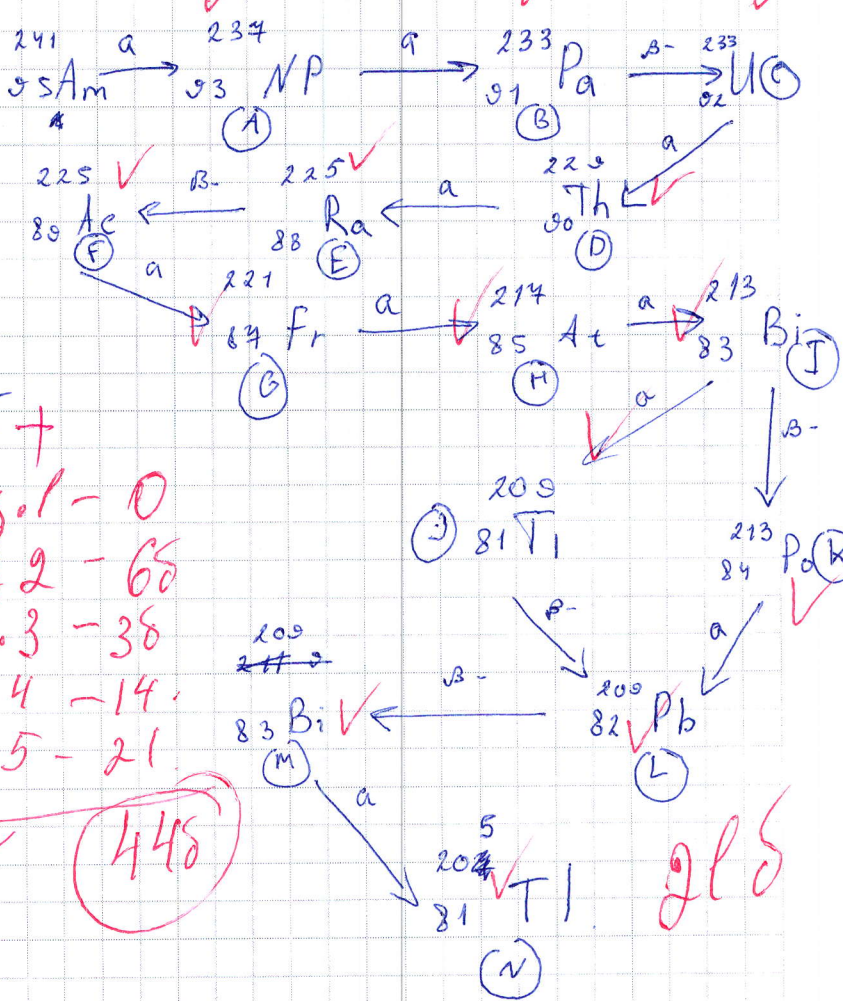
11. ксенон. +

12. ренгений. +

13. барий. +

148

№ 5



301 - 0
32 - 65
33 - 38
34 - 14
35 - 21

448

215

№ 2



$\omega(K) = 32\%$

$\omega(Cl) = 29\%$

$\omega(O) = 100\% - (\omega(K) + \omega(Cl)) = 39\%$

взвешенн $m(KClO_3) = 100$

тогда

$$\left. \begin{aligned} m(K) &= 32 \\ m(Cl) &= 29 \\ m(O) &= 39 \end{aligned} \right\} \Rightarrow \begin{aligned} n(K) &= \frac{m(K)}{M(K)} = \frac{32}{39} = 0,8 \\ n(Cl) &= \frac{m(Cl)}{M(Cl)} = \frac{29}{35,5} = 0,8 \\ n(O) &= \frac{m(O)}{M(O)} = \frac{39}{16} = 2,4 \end{aligned}$$



48

$$2) N(t) = 11,08 \cdot 10^{23} \text{ молекул}$$

$$N_a = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ молекул}$$

$$\omega(KClO_3) = ?$$

$$a) n(O) = \frac{21,6}{16} = 1,35 \text{ молекул}$$

$$b) m(O) = 1,35 \cdot 16 = 21,6 \text{ г}$$

$$c) m(K) = 0,45 \cdot 39 = 17,55 \text{ г}$$

$$d) m(Cl) = 0,45 \cdot 35,5 = 15,975 \text{ г}$$

$$e) m(KClO_3) = 17,55 + 15,975 + 21,6 = 55,125 \text{ г}$$

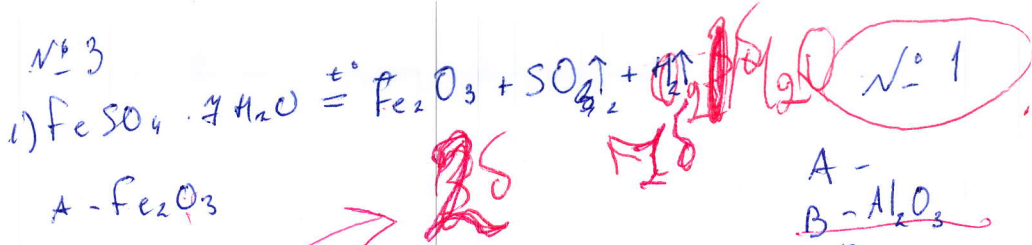
$$0,8; 0,8; 2,4 \Rightarrow 1; 1; 3$$

$$\Rightarrow KClO_3 \text{ н.м.г.}$$

260

65

№ 3



A - Fe_2O_3

B - SO_2

C - H_2

A -

~~B - Al_2O_3~~

C -

D - C

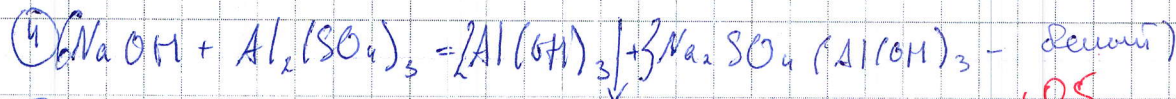
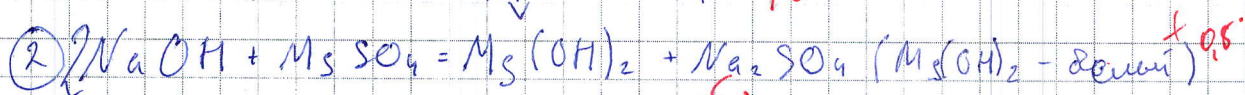
4) испарение серы

или

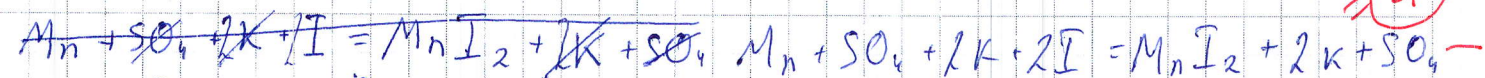
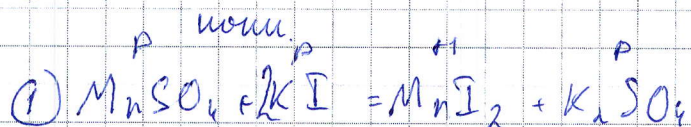
сублимация серы.

	KI	NaOH	MgSO ₄	MnSO ₄	Al ₂ (SO ₄) ₃
KI	---	---	---	↓	---
NaOH	-	---	↓	↓	↓
MgSO ₄	-	↓	---	---	---
MnSO ₄	↓	↓	-	---	---
Al ₂ (SO ₄) ₃	-	↓	-	-	---
ИТОГ	1↓	3↓	1↓	2↓	↓

молек.



⑤ ...



3,5 за решение

10 за решение
+1,5 за уравн.
= 11,5

6,5 за уравн.
итого 8,5 за уравн.

