

1.5
4.5

31-

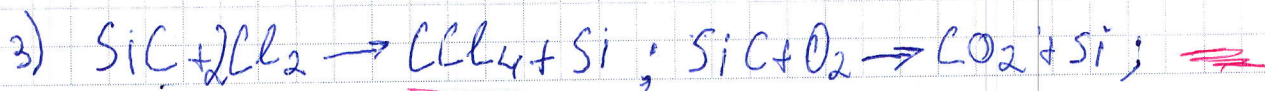
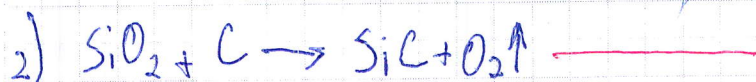
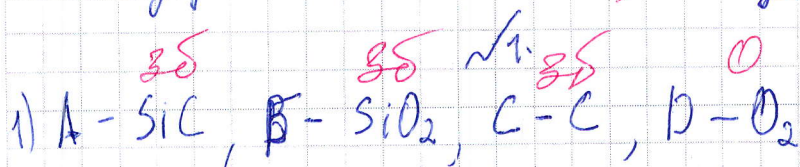
21 - 125
22 - 175
23 - 25
24 - 125
25 - 4.55

47.5

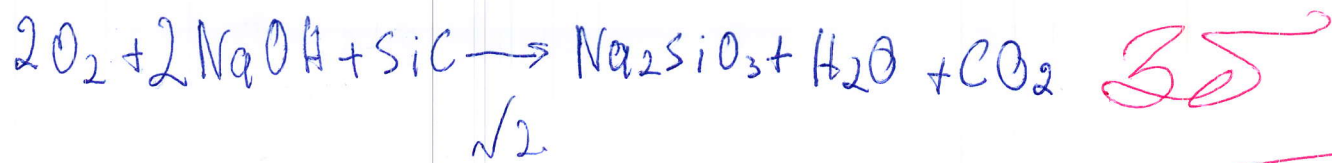
- ✓4.
- 1) гроссорт; 2) хюр 3) остий 4) юнгунд 5) иттунд 6) матмал
 7) окалсон 8) релкел 9) амтундунд 10) евротунд 11) келсон
 12) релмалунд 13) хелсунд 14)

Закодированный элемент - технеций ±

12.5



си. на обороте.

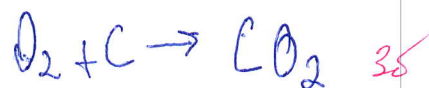
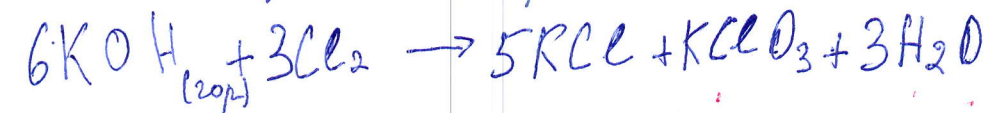


X - $KClO_3$

$$1) Mr(KClO_3) = 39 + 35,5 + (16 \cdot 3) = 122,5$$

$$w(K) = \frac{39}{122,5} \cdot 100\% \approx 31,84\%$$

$$w(Cl) = \frac{35,5}{122,5} \cdot 100\% \approx 28,98\%$$



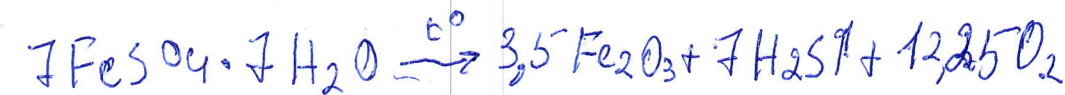
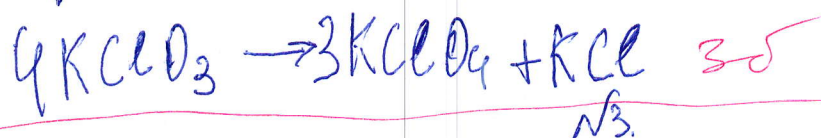
A - O_2 +

B - Na_2O_2 +

C - CO_2

D - Na_2CO_3 +

Крепосеявшие катализаторы:

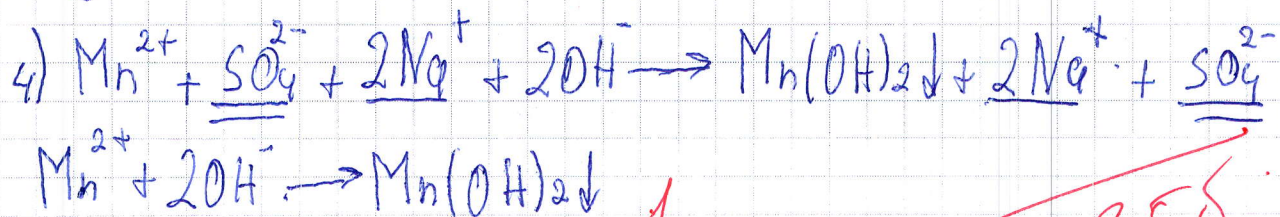
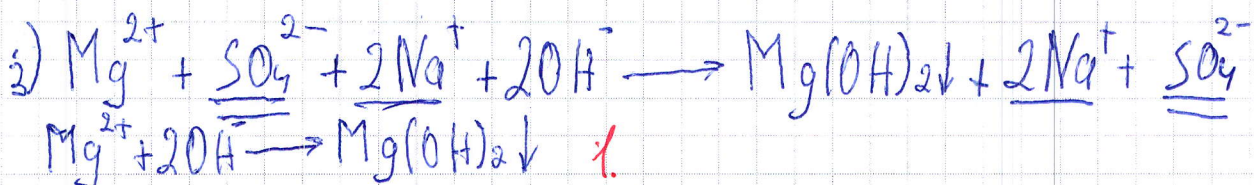
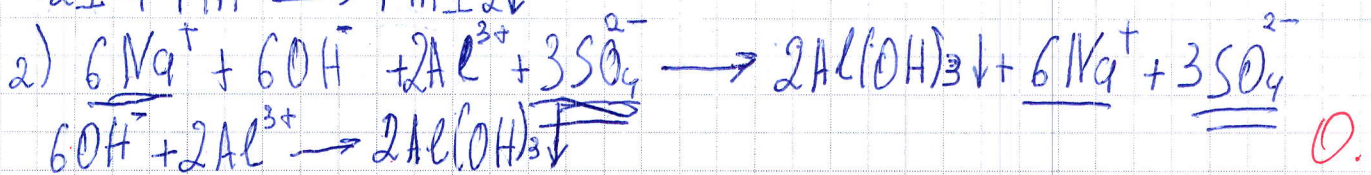
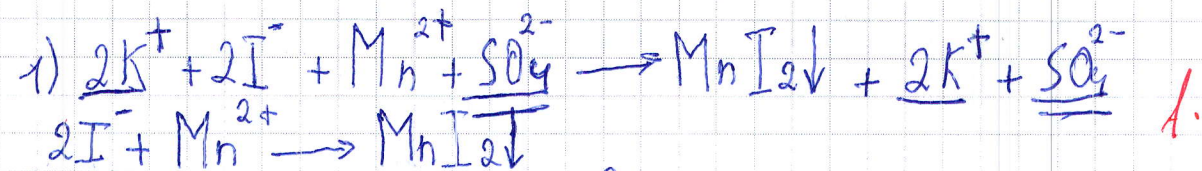


4) Купорное масло 25

25

145

- 1) $2KI + MnSO_4 \rightarrow MnI_2 \downarrow + K_2SO_4$ (выпадение розового осадка) ¹⁰ _{0,5}
- 2) $6NaOH + Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 2Al(OH)_3 \downarrow + 3Na_2SO_4$ (выпадение белого студенистого осадка) ¹⁰ _{0,5}
~~осадка~~ (выпадение белого осадка)
- 3) $MgSO_4 + 2NaOH \rightarrow Mg(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$ ~~(выпадение белого осадка)~~ ¹⁰
- 4) $MnSO_4 + 2NaOH \rightarrow Mn(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$ (выпадение светло-розового осадка) ¹⁰ _{0,5}



$y \times 1,5 = 8,56$

