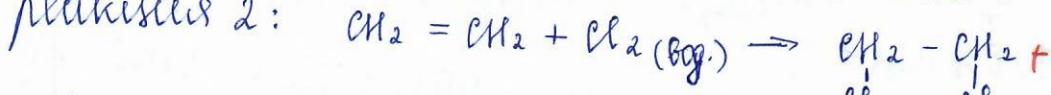
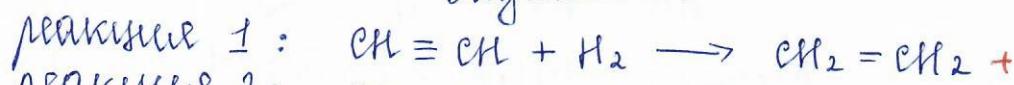


32,58 65%

Шифр шхххххххх

Задание 1.



ray A: $\text{CH} \equiv \text{CH}$ азотистое ++

ray B: H_2 водород +

ray C: $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ этилен + +

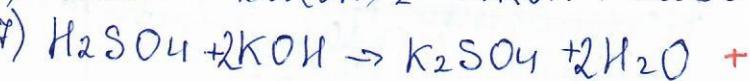
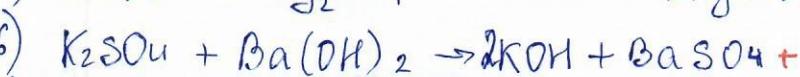
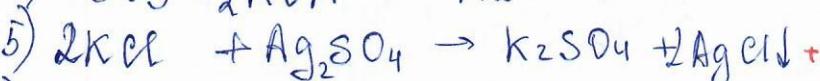
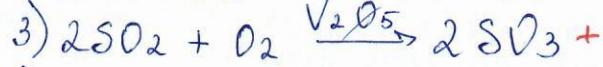
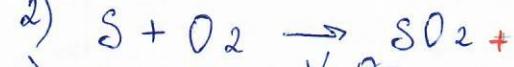
b-bo D: Cl_2 хлорная вода +

b-bo E: KmnO_4 перманганат калия +

b-bo F: $\text{CH}_2 - \overset{\text{OH}}{\underset{\text{C}}{\text{C}}} \text{H}_2$ этилен-микав. ++

4,58

Задание 3.



вещество X_1 : KCl

вещество X_2 : K_2SO_4

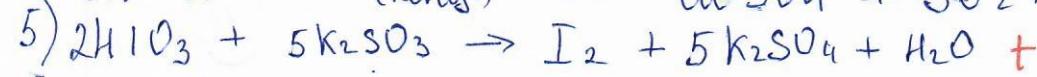
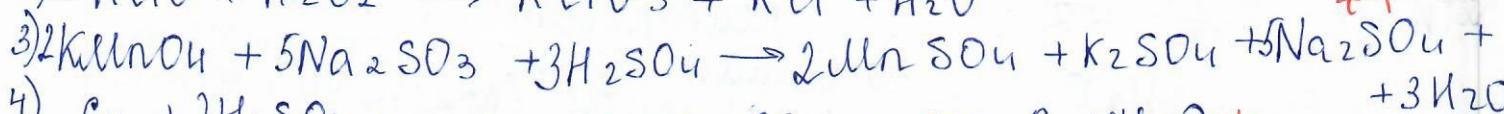
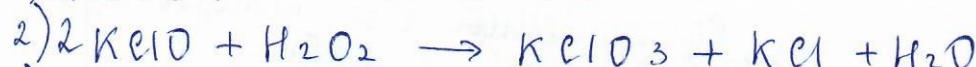
вещество X_3 : KOH

вещество X_4 : O_2

вещество X_5 : SO_2

46

Задание 5

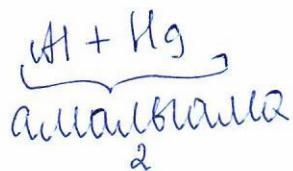
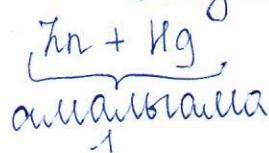


++

+3H₂O

58

Задание 6.



$$V(\text{H}_2) = 0,896 \text{ л}$$

$$n(\text{H}_2) = \frac{0,896 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,04 \text{ моль}$$

Исходя из аналогий реакций, наименее, что на первом реагитце приходится 0,01 моль дорогого, а на

втором 0,03 моль.

$$n(\text{H}_2) = n(\text{Zn}) = 0,01 \text{ моль}$$

$$M(\text{Zn}) = 65,39 \text{ г/моль}$$

$$m(\text{Zn}) = n \cdot M = 0,6539 \text{ г}$$

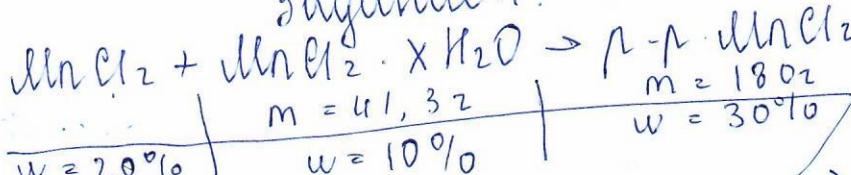
$$w(\text{Al}) = \frac{0,54 \text{ г}}{102} \cdot 100\% = 5,4\%$$

$$w(\text{Zn}) = \frac{0,6539 \text{ г}}{102} \cdot 100\% \approx 6,5\%$$

$$w(\text{Hg}) = \frac{8,81 \text{ г}}{102} \cdot 100\% = 88,1\%$$

(105)

Задание 4.



$$M(\text{MnCl}_2) = 180 - 41,3 = 138,72$$

$$m(\text{MnCl}_2 + \text{MnCl}_2 \cdot x \text{H}_2\text{O}) =$$

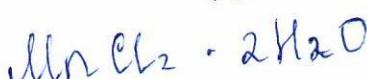
$$= \frac{41,3 \cdot 10\%}{100\%} = 4,132$$

$$m(\text{H}_2\text{O} + \text{MnCl}_2 \cdot x \text{H}_2\text{O}) =$$

$$= 41,3 - 4,13 = 37,17 \text{ г}$$

$$M(\text{H}_2\text{O}) = 18 \text{ г/моль}$$

$$x(\text{H}_2\text{O}) = \frac{37,17}{18} \approx 2$$



(25)

- 1) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4(p.) \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$
- 2) $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4(p.) \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
- 3) $\text{Hg} + \text{H}_2\text{SO}_4(p.) \not\rightarrow$

$$m_{\text{осадка}} = m(\text{Hg}) = 8,81 \text{ г}$$

$$\frac{n(\text{Al}) - ?}{2} = \frac{0,03}{3}; n(\text{Al}) = \frac{2 \cdot 0,03}{3} = 0,02 \text{ моль}$$

$$m(\text{Al}) = 27 \cdot 0,02 = 0,54 \text{ г}$$

Задание 8.

1) Титрерии можно определить по внешнему виду (единственная белая птицность)

2) $2\text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})\text{OH} + \text{CuO} \rightarrow (\text{CH}_3-\text{C}(=\text{O}))_2\text{Cu}$
наиболее чистое
изображение

3) ~~$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow$~~
 $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow$
единственное бло, которое будет реагировать с NaOH .

ii) Акват можно определить по внешнему виду (показан на рис.)

(16)

Акват
ржим