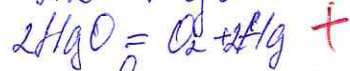


1 48 ~~не~~ ~~с~~  
 2 45 ~~не~~ ~~с~~  
 3 15 ~~не~~ ~~с~~ ШИФР 9.90  
 4 -X ~~не~~ ~~с~~  
 5 48 ~~не~~ ~~с~~

9.1 A - Li 15



9.2 кол-во воды = 100 г.

$$m(\text{CaCO}_3) = 5 \text{ г (вещь)}$$

m(Ca) / загор-?

$$= \omega = \frac{A_r}{M_r}$$

$$M_r(\text{CaCO}_3) = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$$

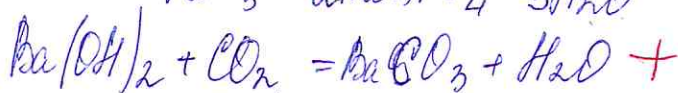
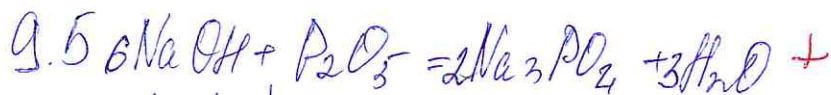
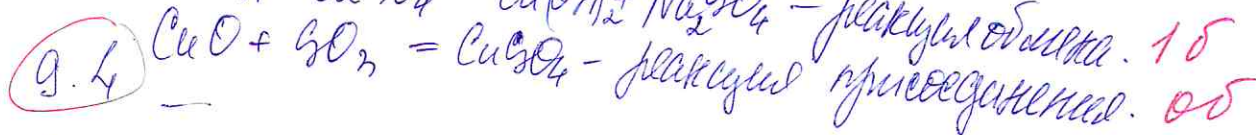
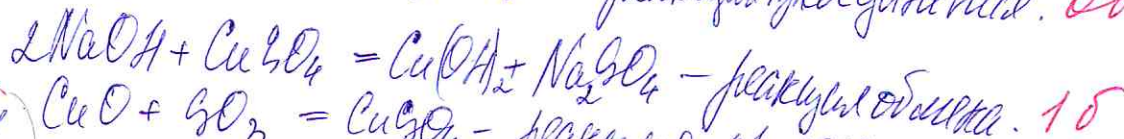
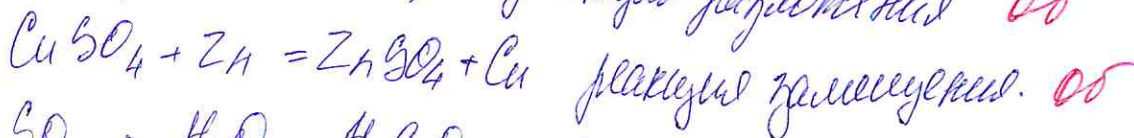
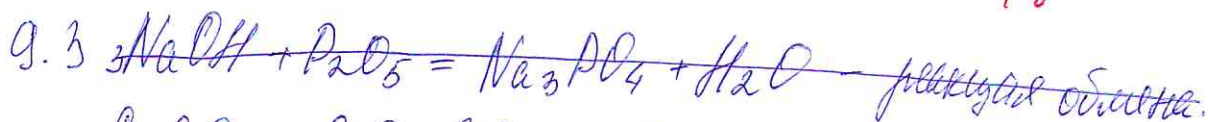
$$\omega = \frac{m(\text{Ca})}{m(\text{CaCO}_3)}$$

$$\omega = \frac{1 \cdot 40}{100} = 0,4 \cdot 100\% = 40\%$$

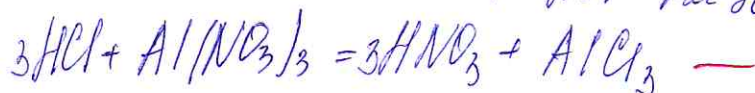
$$m(\text{Ca}) = 5 \cdot 0,4 = 2 \text{ г}$$

$$m(\text{Ca загор}) = 2 \cdot 200 = 400 \text{ г}$$

Ответ: 400 г. 45



$\text{KOH} + \text{Ca(OH)}_2 \neq$  не могут одновременно находиться в растворе. +

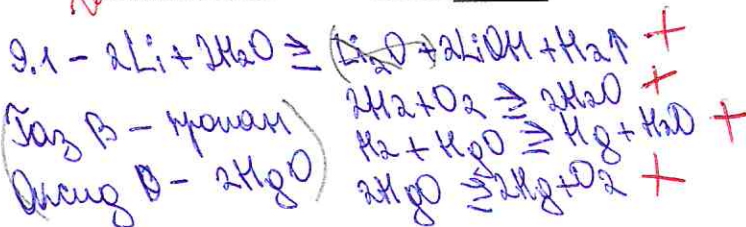


45

Бланк ответа

Класс \_\_\_\_\_

ШИФР 9-79  
1 55  
2 35  
3-25  
4-X  
5 35



9.2



5-100

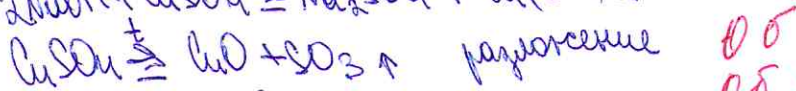
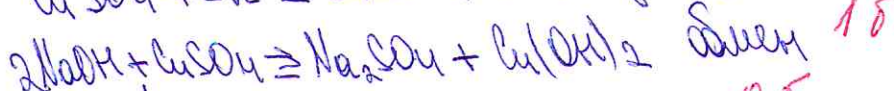
2-40

$n=2$

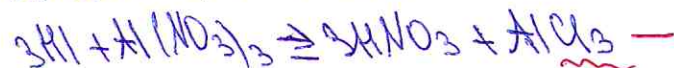
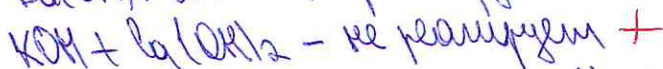
$2 \times 100 = 400$

Оценки: число правильно воспроизводится. 35

9.3



9.5



35



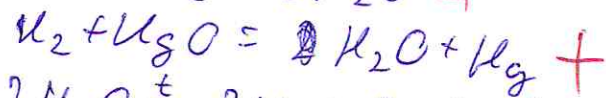
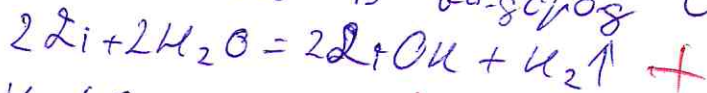
Бланк ответа

Класс \_\_\_\_\_

1 55 ~~44~~  
2 45 ~~44~~  
3 25 ~~44~~  
4 — 10 ~~44~~  
5 15 ~~44~~  
ШИФР 9-73

15

№1 А - металл В - в-с-с-с-с С - металл



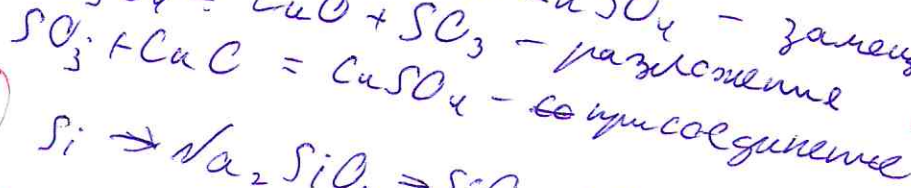
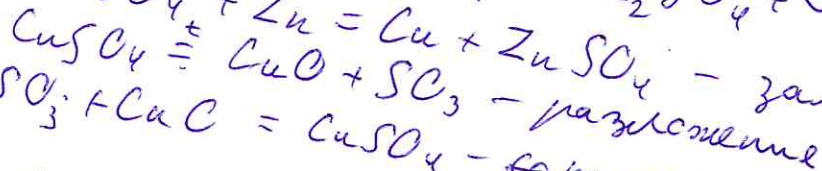
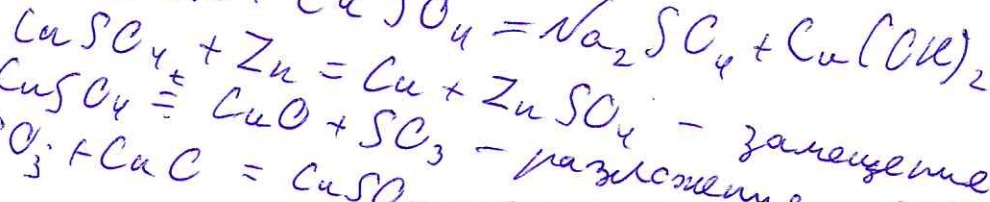
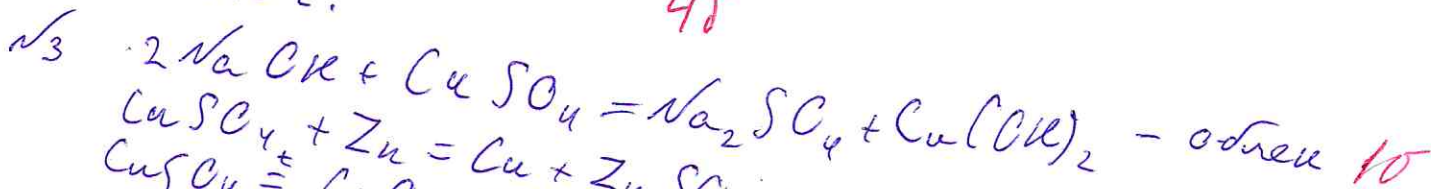
$$\text{№2 } M_r(\text{CaCO}_3) = 40 + 12 + 48 = 100 \text{ г/моль} \Rightarrow$$

$$m(\text{Ca}) = \frac{5 \cdot A_r}{M_r} = \frac{5 \cdot 40}{100} = 2 \text{ г.} \Rightarrow$$

$$2 \cdot 220 = 440 \text{ г кальция}$$

ответ: 440 г.

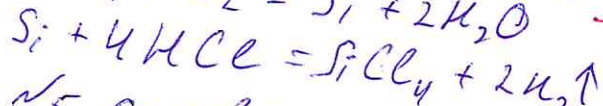
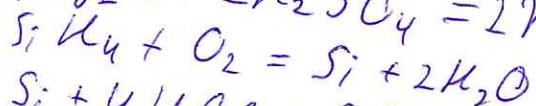
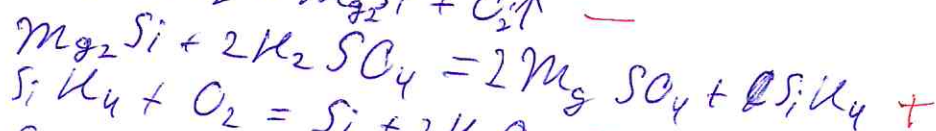
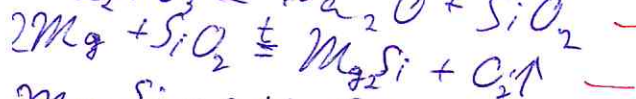
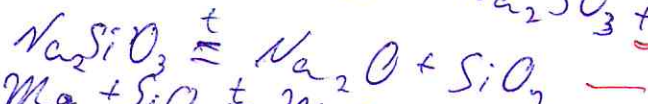
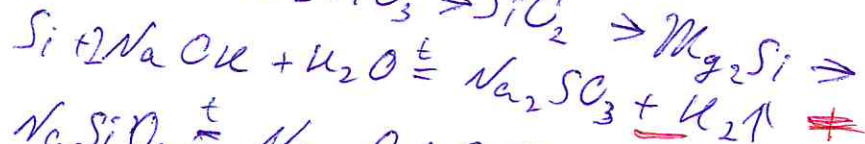
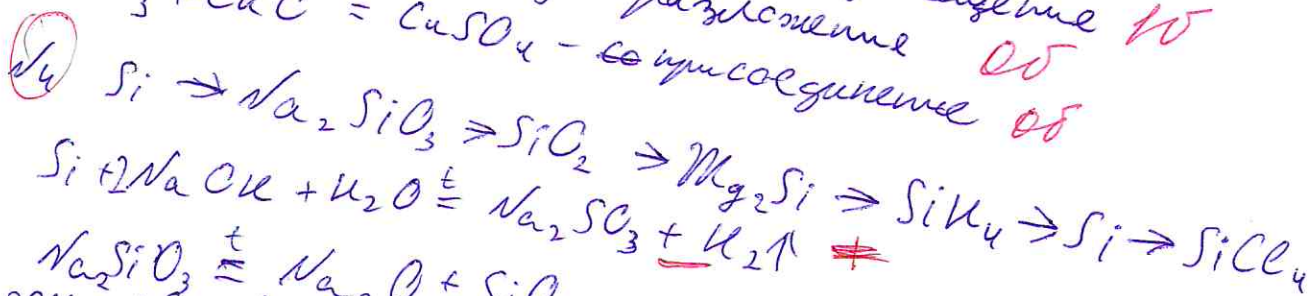
45



05

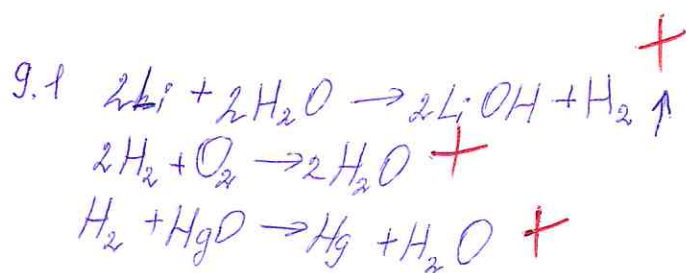
10

05



№5 одновременно в растворе могут находиться только не реагирующие между собой вещества  $\Rightarrow$

KCl и Ca(OH)<sub>2</sub>, HCl и Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> могут находиться в растворе одновременно нет р-ции 15



A - Li 15  
 B - H<sub>2</sub>  
 C - Hg

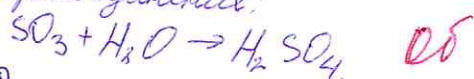
1 15 MY  
 2 35 An  
 3 - 15 near  
 4 - 5 off  
 5 08 for last -

9.2.  $M(CaCO_3) = 40 + (2 + 48) = 100$   
 $100\% - 40\% Ca$   
 $52 - x$   
 $2 \cdot 220 = 440g$

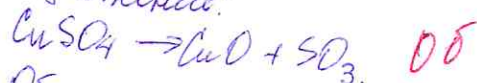
35

Ответ: 440 грамм за год.

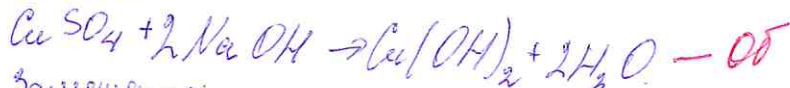
9.3. Гидратирование:



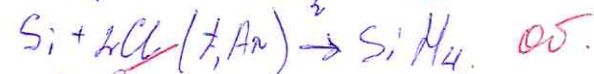
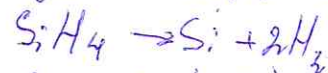
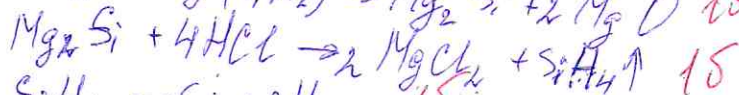
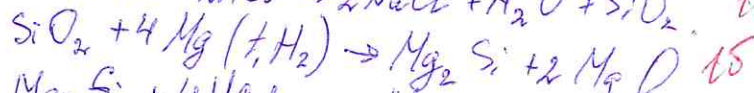
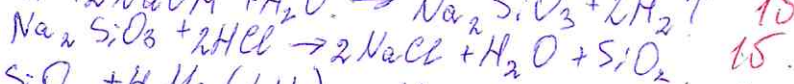
Разложение:



Обмен:

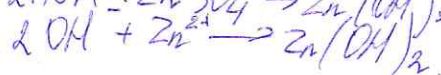
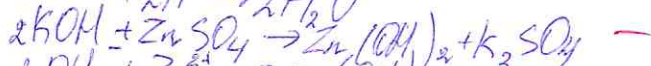
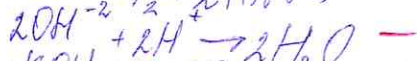
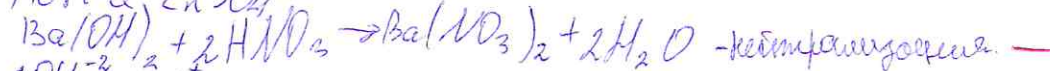
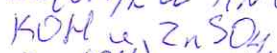
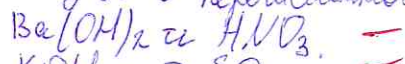


Замена:



(55)

9.5. Из всего перечисленного в реакцию могут вступить только две пары:



05