

Задача №1			
A - Cr	✓	I - 5,0	
B - CrCl ₃	✓		
C - CrCl ₂	✓		
D -			
E - Cr(OH) ₃ + 11H ₂ O		[Cr(OH) ₃] _n OH ⁻ CrCl ₂ · 8H ₂ O	CrCl₂ · 8H₂O
F - Cr(OH) ₃	✓	II - 6	✓ CrCl ₃ · 6H ₂ O!
G - Cr ₂ O ₃	✓		
H - KCrO ₂	✓	III - 1	
I - K ₂ CrO ₄	✓		
J -		IV - 0,5	135

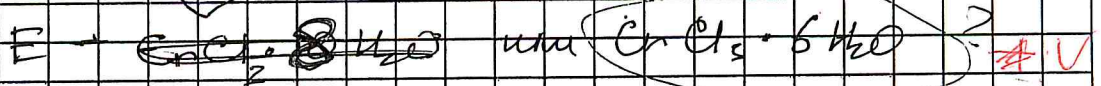
Расчеты:

B: составим пропорцию: $\frac{32,81}{51,996} = \frac{67,19}{355 \cdot n}$ $n = \frac{67,19 \cdot 51,996}{32,81 \cdot 355} \approx 3$

$\frac{w(Cr)}{M(Cr)} = \frac{w(Cl)}{M(Cl)} \Rightarrow B - CrCl_3$ ✓ V

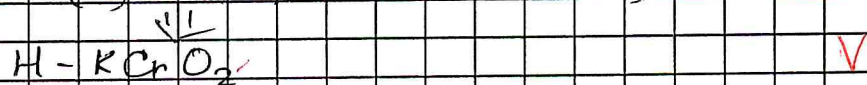
E: составим пропорцию: $\frac{19,44}{51,996} = \frac{80,56}{x_1}$ $x_1 \approx 216$

тогда $x_1 \cdot M(Cl) = 144$ /моль - это соответствует 10 моль H₂O



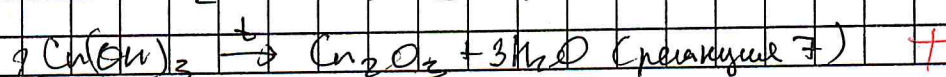
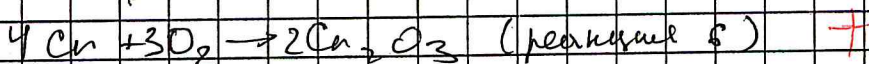
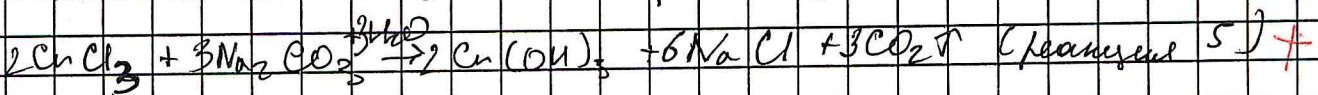
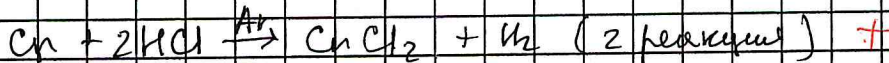
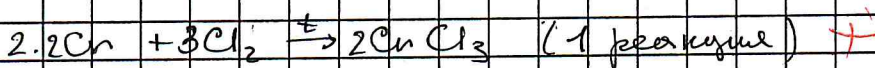
H: составим пропорцию: $\frac{42,24}{51,996} = \frac{57,76}{x_2}$ $x_2 \approx 7$ /моль

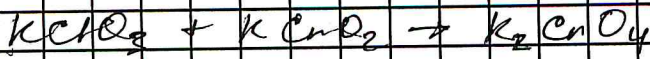
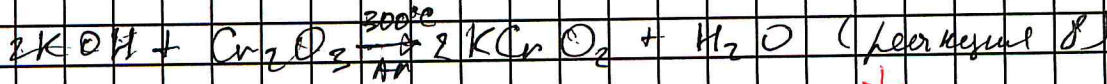
так как в реакцию вступил KOH, то в соли H будет присутствовать калий $\Rightarrow x_2 - M(K) = 32$ /моль - 2 моль (O)



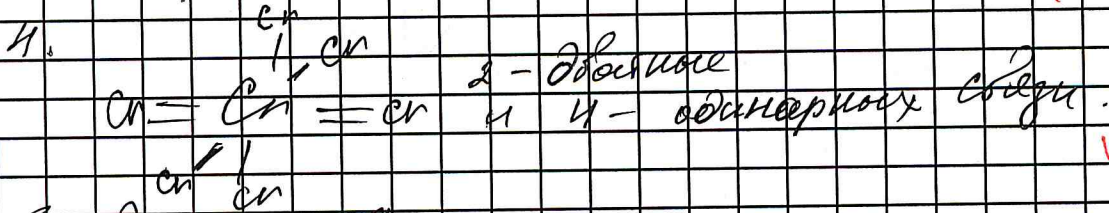
J: составим пропорцию $\frac{26,78}{51,996} = \frac{73,22}{x_3}$ $x_3 \approx 142$ /моль ✓

аналогично $x_3 - M(K) = 64$ - 4 моль (O) $\Rightarrow I - K_2CrO_4$





3. E - обладает кристаллоидными свойствами \Rightarrow имеет
одно простое строение и по-другому ~~кристаллоидными~~
отражает лучи света. +

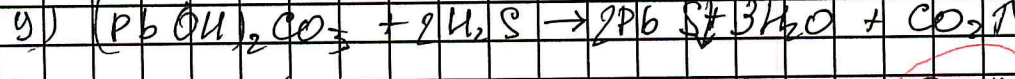
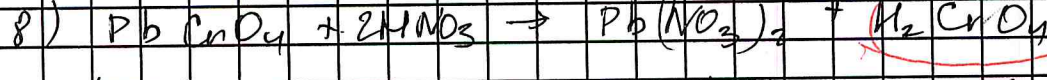
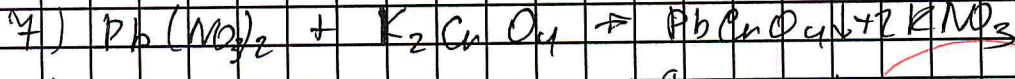
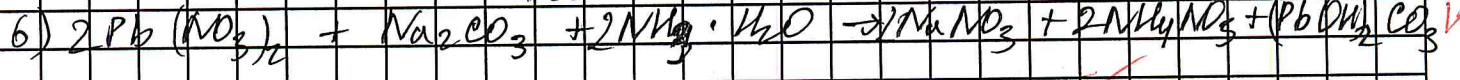
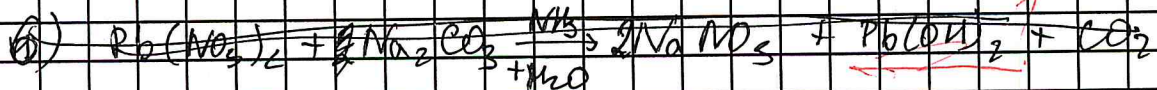
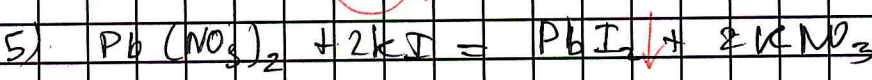
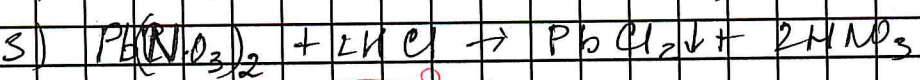
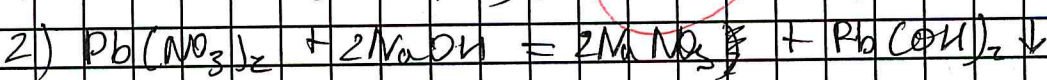
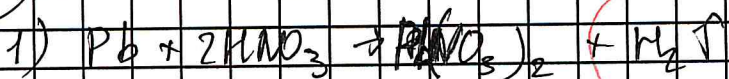


Задача n 2.

- | | | |
|---------------|-----------------------|----------------|
| X - Pb соли | A - $Pb(NO_3)_2$ | кислотная соль |
| Y - Cr - хром | B - $Pb(OH)_2$ | |
| Z - S - сера | C - HCl | |
| | D - $PbCl_2$ | |
| | E - $Pb(OH)Cl$ | |
| | F - PbI_2 | |
| | G - $(PbOH)_2CO_3$ | |
| | H - K_2CrO_4 | |
| | I - $PbCrO_4$ | |
| | J - PbS | |
| | K - $PbSO_4$ | |
| | L - $Pb(C_2H_3O_2)_4$ | |

$\sum 17,5$

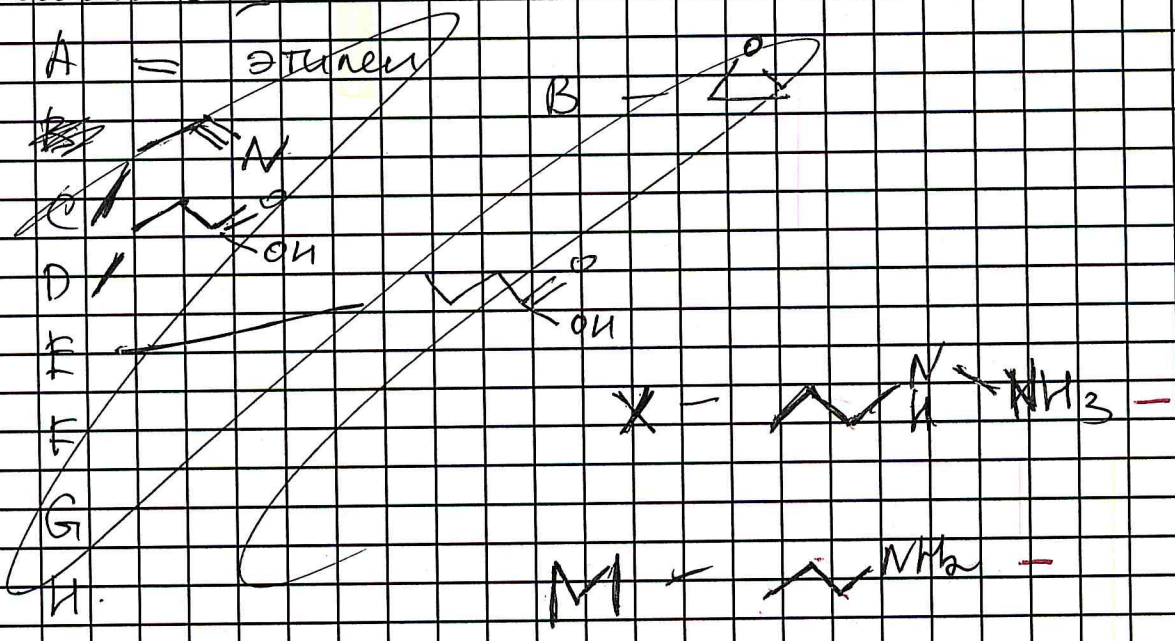
2



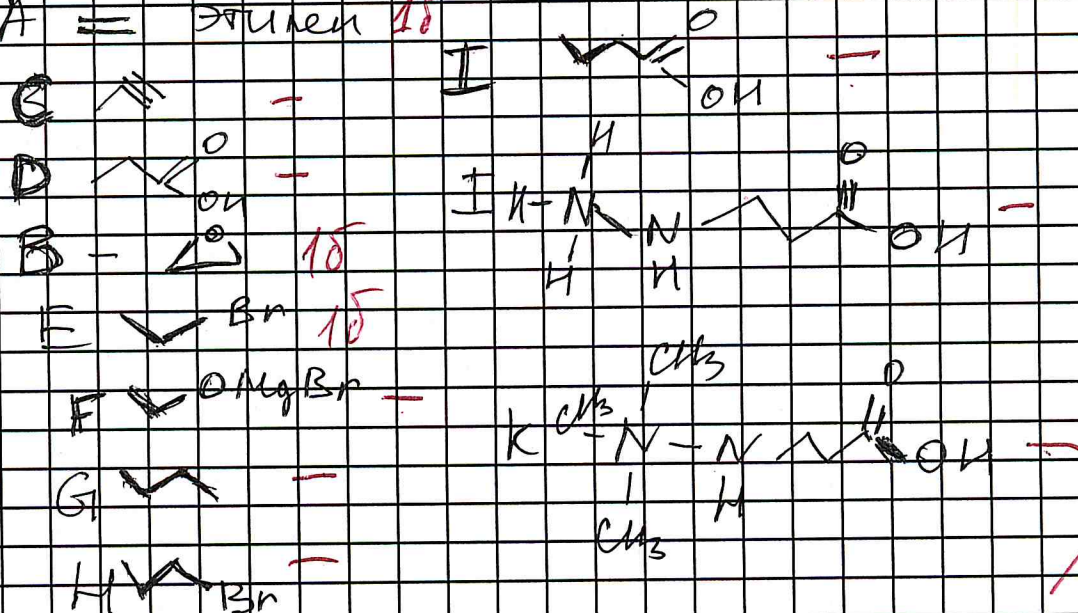
$\sum 25$
 $\sum 25$

- 1) $PbSO_4 + NaOH \rightarrow Pb(OH)SO_4$
- 2) $4C_2H_5Cl + Pb \xrightarrow{Na} Pb(C_2H_5)_4 + 4NaCl$ ✓ 0,5
- 3) $Pb(OH)_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2[Pb(OH)_4]$ ✓ 0,5
- 4) $Pb(OH)_2 + 4NH_3 \cdot H_2O \rightarrow [Pb(NH_3)_4](OH)_2 + 4H_2O$
- 5) $Pb + H$ И
- Задание 3.

1 A = этилен



A = этилен 15



/ 30

класс

8

Шифр

$$n_{\text{CaCO}_3} = 0,1033 \text{ моль} \cdot 40 \text{ г/моль} = 4,132 \text{ г}$$

$$n_{\text{HCl}} = 0,1033 \text{ моль} \cdot 36,5 \text{ г/моль} = 3,77 \text{ г}$$

$$m_{\text{HCl}} = 3,7 \text{ г}$$

$$m_{\text{CaCO}_3} = 4,132 \text{ г}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 10 \text{ г}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 9,8 \text{ г}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 9,9 \text{ г}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} \approx 9,9 \text{ г}$$

$$w(\text{H}_2\text{O}) = \frac{9,9 \text{ г} - 10 \text{ г}}{2 \cdot 10 \cdot 1,0387} \approx -52,1821\%$$

$$w(\text{CaCO}_3) = \frac{(0,1032 \text{ моль} \cdot 40 \text{ г/моль} - 0,0957 \cdot 3,7 \text{ г} \cdot \frac{40 \text{ г/моль}}{10 \text{ г/моль}}) \cdot 100\%}{2 \cdot 10 \cdot 1,0387} =$$

$$= \frac{(4,128 - 1,41636) \cdot 100}{20 \cdot 1,0387} = \frac{2,71164}{20 \cdot 1,0387} \approx 13,0530\%$$

$$w(\text{KCl}) = 100 - (52,1821 + 13,0530) \approx 34,7649\%$$

95

96

58

