

3 задание 29.2

~~123/4/5/6/7/8/9/10~~
~~6/10/5/40/20/7/4~~
2530

m (2HgZn (PO₄)₂ · 6H₂O) = 1000 · 0,8 = 800г

m ZnO = 1000 · 0,15 = 150г

$$w_{Zn} = \frac{m_{Zn}}{m_{total}} = \frac{65 \cdot 2}{65 \cdot 2 + 24 \cdot 4 + (31 + 64) \cdot 2 + 18 \cdot 4} = 31,25\%$$

$$w_{Zn} (в ZnO) = \frac{65}{65 + 16} \approx 80,25\%$$

$$w_{Zn} = \frac{150 \cdot 0,8025 + 800 \cdot 0,3125}{1000} \approx 37,04\%$$

3 задание 2.2
 O²⁻ O²⁻ Ca²⁺ NO₃⁻ NO₃⁻ NO₃⁻ (в сумі 16 електронів і 18e⁻) ⇒ 18e⁻
 NO₃⁻ NO₃⁻ Ca²⁺ P₂³⁻ (в сумі 16 електронів і 18e⁻) ⇒ 18e⁻
 NO₃⁻ NO₃⁻ Ca²⁺ P₂³⁻ (в сумі 16 електронів і 18e⁻) ⇒ 18e⁻
 NO₃⁻ NO₃⁻ Ca²⁺ P₂³⁻ (в сумі 16 електронів і 18e⁻) ⇒ 18e⁻
 Реакція: 6HCl + Ca₃P₂ = 3CaCl₂ + 2PH₃

Задание 8.2. Упорядковувати
 CaCO₃ ↓
 MgCO₃ ↓
 BaCO₃ ↓
 SrCO₃ ↓
 PbCO₃ ↓
 ZnCO₃ ↓
 NiCO₃ ↓
 MnCO₃ ↓
 FeCO₃ ↓
 CoCO₃ ↓
 NiCO₃ ↓
 MnCO₃ ↓
 FeCO₃ ↓
 CoCO₃ ↓

9X032

Задача 3.2
 $1,334 \cdot 20 = 26,88$ г/моль

$\sqrt{20} = \sqrt{20 \cdot 85} = 41,23$ моль

Розрахунок: $M_{H_2} + M_{H_2O} = M_{H_2SO_4}$
 $2 + 18 = 98$
 $0,893x = 23,401$
 $x = 26,54$ г/моль

Задача 4.2
 Не можна керувати: $M_{H_2} + M_{H_2O} = M_{H_2SO_4}$
 $2 + 18 = 98$
 $0,44642 \cdot 36,5 = 16,29$

$M_{H_2} = 2, M_{H_2O} = 18, M_{H_2SO_4} = 98$

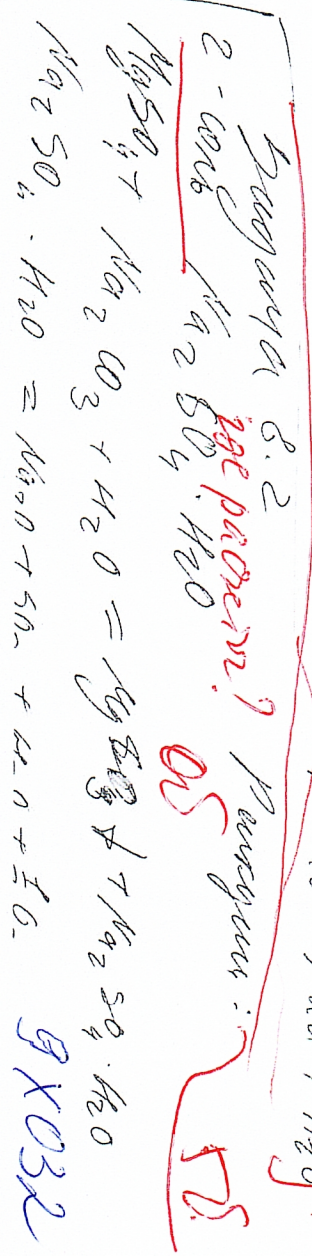
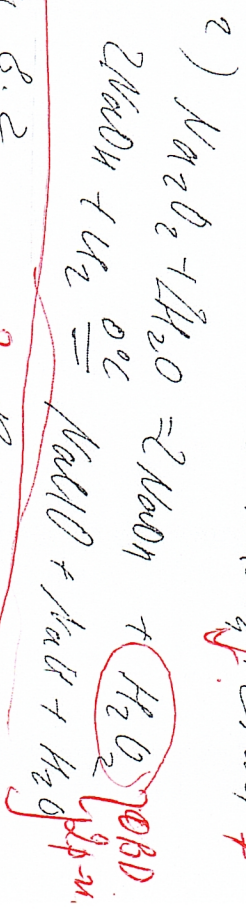
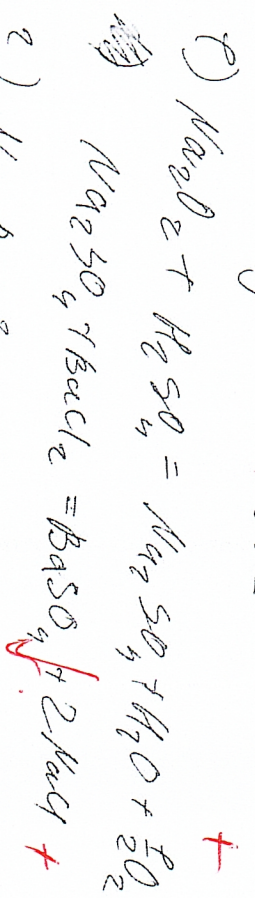
$\frac{1,014 \cdot 10^{23}}{6,02 \cdot 10^{23}} = 0,169$ моль

$\frac{89,44 \cdot 10^{-3}}{0,155} = 579,45$ г

$0,44642 \cdot 36,5 = 16,29$ моль

$14x + 28(0,893x - x) = 23,40$
 $14x = 1,3$
 $x = 0,093$
 $0,093 \cdot 98 = 9,114$ г

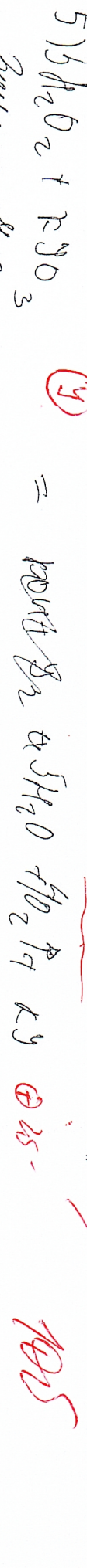
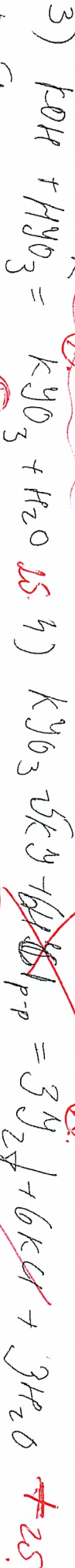
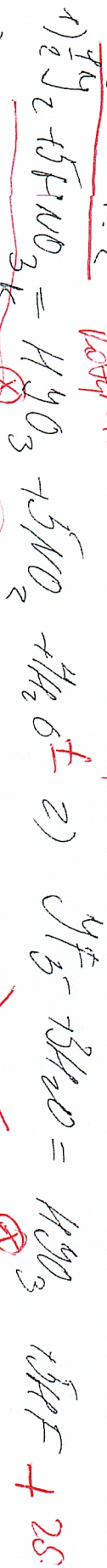
Задача 5.2



Завдання 6.2

~~10000-700~~

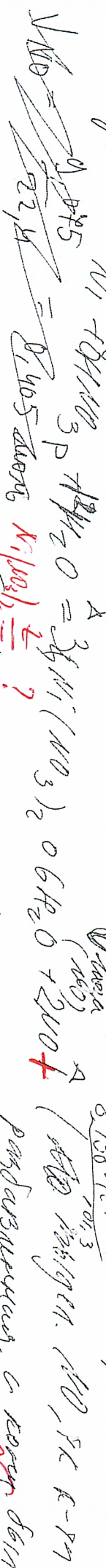
15



Завдання 7.2

Кислотний розпад: $\text{N}_2(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{HNO}_2$

$12 - 6 = 6$ молекула азоту \Rightarrow кількість молекул $\text{N}_2(\text{NO}_3)_2 = 0,3 \text{ моль}$



$\text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{N}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (25 ч)

10 г (100000), кількість молекул CO_2 , H_2O , HNO_3

$\frac{1}{\text{Ar} + \text{H}} = \frac{211}{\text{Ar} + 16}$ $\text{Ar} = 24 = \text{Mg}$

$\text{MgO} = \frac{1}{12} = 0,1 = \text{Mg}$ $\text{MgO} = 0,05$ моль

9X032

