

ch-001

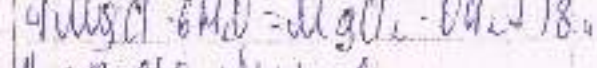
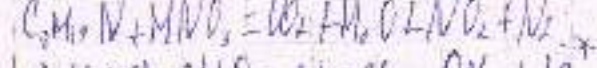
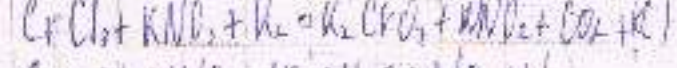
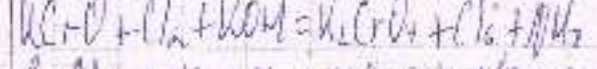
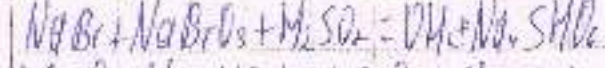
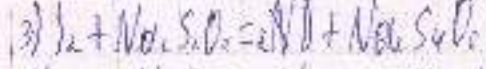
$$1) 22,80 + (24,64 \cdot 1,25) = 25,060$$

$$C_{H_2} = 40,98 - 1785 \cdot (100 + 11)$$

$$2) 86,62\% \cdot 4,98$$

$$Mg \cdot x = ?$$

$$54,8$$



$$A + B = C + D + 2 + 2 = 6$$

$$20^\circ C + 100 = 300 - 20 = 180^\circ C$$

$$300 + 50 \text{ мм рт.ст.}$$

$$x = ?$$

$$100 - 50 \text{ мм рт.ст.} = 50$$

$$5/100 \cdot 20 + 20^\circ \cdot 120^\circ - 65,8 \cdot 170,5 \cdot 54,2 + 5 = 55,6$$

$$12 + 24,3 + 18,00 \cdot 116 = 850,97 = 156,9 \cdot 5,4$$

$$50,1 - 12,0 \text{ мм рт.ст.} \cdot 0,5 \text{ мм}$$

$$10,8 - 4 \cdot AB_2 + 2AB_2 + CB_2$$

$$20 - 49 = x$$

$$AB + BV$$

$$B + 4Mg + A = 4MB + 4M + B + M$$

$$4Mg + 0,5 + 116 + B = 63,70$$

$$A + 0,5 + 4Mg = 93,40$$







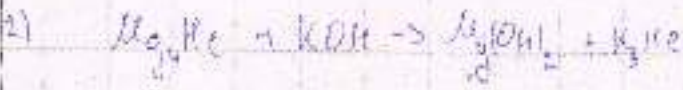
Аты-жөні / Фамилия Имя: УРАСБАЙ АРДАНА Клас: 9  
 Облысы / Область: АКМОЛА Предмет: ХИМИЯ

ch-003

сб 9-003

1)  $H_2SO_4 + KOH \rightarrow H_2O + K_2SO_4$   $Al_2O_3 + NaOH \rightarrow NaAlO_2 + H_2O$

$M_{H_2SO_4} = 98$   
 $M_{KOH} = 56$   
 $M_{H_2O} = 18$   
 $M_{K_2SO_4} = 174$



2.1)  $x = 80$       $A = 300$

2)  $B = 1$

3)

4) 1957

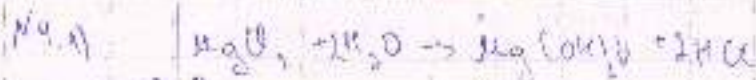
ch-003



ch-003

№3

- 1)  $I_2 + Na_2S_2O_3 \rightarrow 2NaIO_3 + Na_2SO_4$
- 2)  $2NaBr + Na_2SO_3 + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + Na_2SO_4 + 2HBr$
- 3)  $2KCrO_4 + 6Fe^{2+} + 14H^+ \rightarrow 2Cr^{3+} + 6Fe^{3+} + 7H_2O$
- 4)  $CaCl_2 + KNO_3 + K_2CO_3 \rightarrow CaCO_3 + 2KNO_3 + 2KCl$
- 5)  $C_2H_5N + HNO_3 \rightarrow CO_2 + H_2O + NO_2 + N_2$



Мәселен:  $MgCl_2$  және  $H_2O$

М <sub>г</sub> (MgCl <sub>2</sub> ) = 95	М <sub>г</sub> (H <sub>2</sub> O) = 18
95	18

$\frac{100}{95} = \frac{x}{18} \Rightarrow x = \frac{100 \cdot 18}{95} = 190.52$



М <sub>г</sub> (MgCl <sub>2</sub> ) = 95	М <sub>г</sub> (MgO) = 40
95	40

Мәселен:  $MgCl_2$  және  $MgO$

$\frac{100}{95} = \frac{x}{40} \Rightarrow x = \frac{100 \cdot 40}{95} = 42.11$

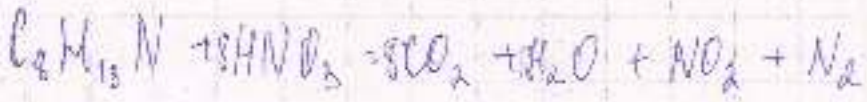
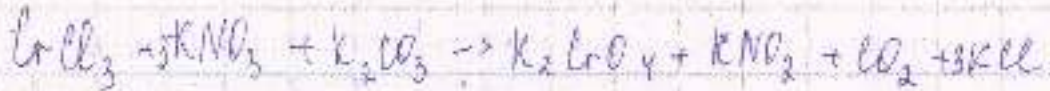
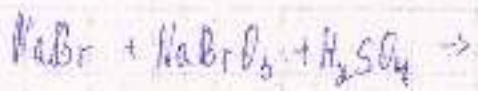
ch-003



Атырқау / Фамилия Имя Сейтжанова Айдана Класс 9.А\*  
 Облысы / Область Ақмола облысы Предмет Химия

ch-004

ch. 9. 004

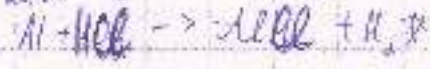


Станокрия

Сәйірани

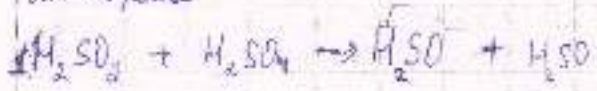
$n(Al) = 11,502$

Шенгелі 22.01. ақ, 004



$V = 24,64 \text{ л}$

станокрия



$3. m/V = 1002$

$\rho = 102 \text{ кг/л}$

$C = ?$

Шенгелі:

$C = \frac{m}{M} \quad C = \frac{100}{32} = 3,125$

Handwritten notes and signatures in the bottom left corner.

Аты-кеңісі / Фамилия Имя Сатмағамбетов Аманжол Класс 9-А  
Облысы / Область Ақмола облысы Предмет Физика

ch-004

ch 9-001

Қосымшаның атауларын толықтырып аяқталған бірінші бөлімге беріңіз / Тема для заполнения рабочей тетради Парақ / Страница № 1

4 тапсырма

Берілгені

$$m \lg(l) = 1802$$

$$t_1 = 80^\circ$$

$$t_2 = 20^\circ$$

$$m_1 = 65,8 \text{ г}$$

$$m_2 = 54,8 \text{ г}$$

$$m_1 - 1$$