

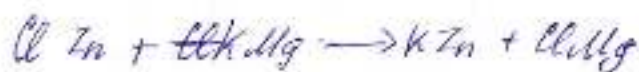
№2

$m(C_2H_4O_2) = 2 \cdot 12 + 4 \cdot 1 + 2 \cdot 16 = 24 + 4 + 32 = 60 \text{ (мол/г)}$   
 $n(C_2H_4O_2) = 1 \text{ моль} \cdot 60 \text{ моль/г} = 60 \text{ г}$   
 $n(C_2H_4O_2) = \frac{m}{M} \Rightarrow \frac{60 \text{ моль/г}}{60 \text{ моль/г}} = 1 \text{ моль}$

$Q_{\text{mol}} = \frac{Q}{n(C_2H_4O_2)} = \frac{360}{1} = 360 \text{ Дж}$   
 $n(C_2H_3O_2) = \frac{M}{m} \Rightarrow \frac{59}{39} = 1 \text{ моль}$

$m(C_2H_3O_2) = 1 \cdot 12 + 3 \cdot 1 + 2 \cdot 16 = 24 + 3 + 32 = 59 \text{ (моль/г)}$   
 $n(C_2H_3O_2) = 1 \text{ моль} \cdot 59 \text{ моль/г} = 59 \text{ г}$

№3



№4

$HNO_3 + AgNO_3 \longrightarrow HAg(NO_3)_2$  Ой зотас дуканс ртос это это  
 за бексетбо; кода он шашал гва рашто то он  
 сонодетие теурдого белого осадка. то он  
 то он

$S = 40.606\% \quad O = 30.38\%$



$$m(\text{H}_2\text{O Cl Mg}) = 2 \cdot 1 + 1 \cdot 16 + 1 \cdot 35 + 1 \cdot 24 = 2 + 16 + 35 + 24 = 80$$

Қосынды  $\bar{e}$   $\text{H}_2\text{O Cl Mg}$

$$1 + 8 + 17 + 12 = 38 \bar{e} (\text{H}_2\text{O Cl Mg})$$

Қосынды  $\bar{e}$   $\text{H}_2 = 1 \bar{e}$

Қосынды  $\bar{e}$   $\text{O} = 8 \bar{e}$

Қосынды  $\bar{e}$   $\text{Cl} = 17 \bar{e}$

Қосынды  $\bar{e}$   $\text{Mg} = 12 \bar{e}$

N 4

Задача № 1.

Дано: Решение:  
 масс. - 80%  $\frac{80-20\%}{100\%} = 16$   
 m H<sub>2</sub>O - ?

Ответ: m = 16.

Задача № 2.

C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub> - 32.

M

Задача № 3.

Ca + Cl + H<sub>2</sub>O.

Ca + Fe.

Задача № 4.

$$1. 3.82 \cdot 10^{23} = 31.2 \text{ (Sr)}$$

2. B + HNO<sub>3</sub> + AgNO<sub>3</sub> - соединительная

$$3. m = \frac{0.44 \cdot 10^{-2}}{100\%} = 44.16.1.$$

4. FeO + C.