

1.  $Q_1(Am_3I_2) = 80\%$  |  $m_1 = 80:7 = 11,005$  | барлығы электрон санау БЧ  
 $Q_2(H_2O) = 20\%$  |  $m_2 = 20:3 = 6,002$

---

$m_1(Am_3I_2) = ?$   
 $m_2(H_2O) = ?$

2.  $m(C_2H_4O_2) = 3$  грамм |  $m(C_2H_4O_2) = 12 \cdot 2 + (16 \cdot 2) = 60$   
 $V(C_2H_4O_2) = 20$  мл |  $m = \underbrace{C_2H_4O_2 + e}_{3+5} = \underbrace{C_2H_4O_2}_{18}$  грамм

---

$M_n = ?$   
 $\rho = ?$   
 $V = ?$

$\rho = \frac{8}{60} = 56,005$  г/мл  
 $V = \frac{0,002}{56,005} = 28,003$

3. Осы есепті мен түсіндігім

4.  $m(Cu) = 3,82 \cdot 10^{-2}$  |  $m_1 = 20:72 \cdot 9 = 28,2$   
 $A = ?$  |  $A = 26 = Al$   
 $B = ?$  |  $B = 0,4416$  грамм  
 $B = 12 + 0,4416 = 12,4416$   
 $B = 12,4416 = C$   
 $C = Cu_2O_2$   
 $C = Cu_2O_2 - 40,506\% = 32,1492$

Чои-хим-8 090

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № \_\_\_\_\_