1-тапсырма.

Бер:
ω = 20%
m(ер) = 80г

Тік: m(з) - ?
m(су) - ?

$\omega = \frac{m(з)}{m(ер)} \cdot 100\%$

$m(з) = \frac{\omega \cdot m(ер)}{100\%}$

$m(з) = \frac{20\% \cdot 80г}{100\%} = 16г.$

$m(су) = m(ер) - m(з)$

$m(су) = 80г - 16г = 64г$

2) $\bar{e}(N) + \bar{e}(H_3) + \bar{e}(H_2) + \bar{e}(O) = 7 + 3 + 2 + 8 = 20$

Жб: m(з) = 16г, m(су) = 64г, $\bar{e} = 20$

2-тапсырма.

$m(C_2HO_2) = 3г$
$V(H_2O) = 200мл = 0.02л$

Тік: Mr, C, ν, Q

$Mr(C_2H_4O_2) = 60$
$M(C_2H_4O_2) = 60 г/моль$

1) $C = \frac{\nu}{V}$ $\left(C = \frac{3г}{0.02л \cdot 60 г/моль} =\right.$

$\nu = \frac{m}{M} = \frac{3г}{60г/моль} = 0.05 моль$

$C = \frac{0.05 моль}{0.02л} = 2.5 моль/л.$

2) $Q_{тол} = \frac{m(C_2H_4O_2)}{\nu(C_2H_4O_2)} =$

$= \frac{3г}{0.05 моль} = 60 Дж$

Жб: C = 2.5 моль/л
ν = 0.05 моль
Q = 60 Дж.

4-тапсырма

1) N(x) = $3.82 \cdot 10^{24}$ "темір." ← ауб. ; A = Cu B = Fe

2) $2Fe + 2HNO_3 \rightarrow 2FeNO_3 + H_2$

3-тапсырма

~~$FeK_2 - MgCl_2 - ZnCl - FeCl_2 - CuCl$~~

~~$FeK_2 + MgCl \rightarrow FeCl + MgK$~~
~~$MgK + ZnCl \rightarrow MgCl + ZnK$~~

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № ____

02-00001 *Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять*

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІНІҢ
ДАРЫН ОРТАЛЫҚ РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМИ-ПРАКТИКАЛЫҚ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ КӘСІПОРНЫ