

Задача №1 ^{раствор} аммиака ^{аммиак} Решение:
 Дано: $m.p.v - 80 г$
 $\omega - 20\%$
 МПН: $m(Na_2CO_3) - ?$
 $m(H_2O) - ?$

$$\omega = \frac{m.v.v.a}{m.p.p.a} \cdot 100\% \Rightarrow m.v.v.a = \frac{\omega \cdot m.p.p.a}{100\%}$$

$$- \frac{20\% \cdot 80}{100\%} = 16 г (m(H_2O)) = 80 - 16 = 64 г$$

Ответ: $m(Na_2CO_3) = 16 г$
 $m(H_2O) = 64 г$

Задача №2 ^{зашт} металл ^{металл} Решение:
 Дано: ^{термохимия}
 $m(C_2H_5O_2) - 3 г$
 $V - 20 мл = 0,02 л$
 МПН: $m(C_2H_5O_2) - ?$
 $n(C_2H_5O_2) - ?$
 $C - ?$

$$M(C_2H_5O_2) = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \cdot 2 = 60 \text{ г/моль}$$

$$n = \frac{m}{M} \quad n = \frac{3}{60} = 0,05 \text{ моль}$$

$$(C = \frac{V}{n}) \quad C = \frac{V}{n} \quad C = \frac{0,05}{0,02} = 2,5$$

Задача №3
 $C_2H_5O_2 + NaOH \rightarrow$

Задача №4.
 Си-медь-

rai-him-8 073

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № _____