

Раствором называют гомогенную систему, состоящую из двух или более компонентов (веществ), содержание которых можно изменять в определенных пределах без нарушения однородности.

Состав растворов обычно передается содержанием в нем растворенного вещества.

Физическая величина, определяющая количественный состав раствора, называется *концентрацией*. ИЮПАК рекомендует использовать несколько способов выражения состава растворов (табл. 1).

Таблица 1

*Способы выражения состава раствора,
рекомендованные ИЮПАК*

<i>Способ выражения концентрации вещества</i>	<i>Единица измерения</i>	<i>Определение и формула</i>	<i>Примеры</i>
<i>1</i>	<i>2</i>	<i>3</i>	<i>4</i>
Молярная концентрация вещества	моль/м ³ моль/л	Отношение количества вещества X к объему раствора:	$c(H_3PO_4)=0,3\text{ моль/м}^3$ $c(KMnO_4)=0,2\text{ моль/л}$

		$c(X) = \frac{n(X)}{V(\delta - \delta_a)}$	
Молярная концентрация эквивалента вещества	моль/м ³ моль/л	Отношение количества эквивалента вещества X к объему раствора: $c(1/zX) = \frac{n(1/zX)}{V(\delta - \delta_a)}$	$c(1/5\text{KMnO}_4) = 0,1 \text{ моль/л}$ $c(1/2\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,4 \text{ моль/м}^3$
Моляльность	моль/ кг	Отношение количества вещества X в растворе к массе растворителя: $c_m(X) = \frac{n(X)}{m(\delta - \delta_\text{ж})}$	$c_m(\text{NaCl}) = 0,1 \text{ моль/кг}$
Массовая доля вещества в растворе	–	Отношение массы компонента X к массе раствора: $\omega(X) = \frac{m(X)}{m(p - p_a)}$	$\omega(\text{NaBr}) = 0,025$
Молярная (мольная)	–	Отношение количества вещества	$\chi(\text{KCl}) = 0,50$

доля вещества в смеси		X к общему количеству вещества смеси: $\chi(X) = \frac{n(X)}{\sum n_i}$	
Титр раствора	г/мл	Масса вещества X, содержащегося в 1 мл раствора (отношение массы компонента X к объему раствора): $T(X) = \frac{m(X)}{V(p - pa)}$	$T(\text{HNO}_3) = 0,021000 \text{ г/мл}$

Примечания:

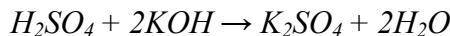
1. Термин «молярность» не рекомендуется. Вместо обозначения моль/л допускается обозначение M (1M HCl – одномолярная соляная кислота).
2. Термины «нормальность» и «нормальная концентрация» не рекомендуются. Вместо обозначения моль/л допускается сокращение «н.». Например, 1 н. H_2SO_4 или $c(1/3 H_3PO_4) = 0,5$ н. Молярная концентрация вещества и моляр-

ная концентрация эквивалента связаны между собой:

$$c(1/zX) = \frac{n(X)}{1/zX}$$

3. Допускается выражать массовую долю в долях единицы, в процентах (%), в промилле (‰, тысячная часть) и в миллионных долях (млн^{-1}).

Поскольку эквивалент вещества может быть различным, то, обозначая молярную концентрацию эквивалента вещества, обязательно следует указывать конкретную реакцию, для проведения которой данный раствор применяется, или приводить *фактор эквивалентности* ($1/z$). Так, в 0,5 л раствора содержится 4,9 г серной кислоты и раствор предназначен для проведения реакции полной нейтрализации:



фактор эквивалентности кислоты равен $1/2$, молярная масса эквивалента

$$M(1/2\text{H}_2\text{SO}_4) = 98 \text{ г/моль} \cdot 1/2 = 49 \text{ г/моль.}$$

В этом случае молярная концентрация эквивалента серной кислоты составляет:

$$c(1/2\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{49}{49 \cdot 0,5} = 0,2 \text{ (моль/л)},$$

или 0,2 н. H_2SO_4 , $1/z = 1/2$.

Другие примеры записи:

$c(1/5KMnO_4) = 0,1 \text{ моль/л}$,

или 0,1 н. $KMnO_4$ ($1/z = 1/5$).

$c(1/6KJO_3) = 0,12 \text{ моль/л}$,

или 0,12 н. KJO_3 ($1/z = 1/6$).

Способность вещества переходить в раствор не беспредельна. Содержание вещества в насыщенном растворе количественно характеризует растворимость этого вещества.

Растворимость выражается массой растворенного вещества, приходящейся на 100 г воды при данной температуре с образованием насыщенного раствора.

Например: $P_{20^\circ C}(KBr) = 65,2 \text{ г}/100 \text{ г H}_2\text{O}$.

Задача 1. Рассчитайте коэффициент растворимости нитрата калия при $20^\circ C$, если массовая доля соли в насыщенном при данной температуре растворе равна 24 %.

Дано:

$$\omega(KNO_3) = 0,24$$

$$P_{20^\circ C}(KNO_3) - ?$$

Решение:

Первый способ (алгебраический)

$$\text{Пусть } m(H_2O) = 100 \text{ г, } m(KNO_3) = x \text{ г,}$$

$$\text{тогда } m(p-pa) = (100+x) \text{ г.}$$

$$\omega(KNO_3) = \frac{m(KNO_3)}{m(p-pa)}.$$

Подставив значения физических величин в данную формулу, получим:

$$0,24 = \frac{x}{100 + x};$$

откуда $x = 31,6$.

Значит, $P_{20^\circ\text{C}} (\text{KNO}_3) = 31,6 \text{ г}/100 \text{ г H}_2\text{O}$.

Второй способ (способ пропорции)

В 100 г раствора содержится 24 г KNO_3 и 76 г H_2O .

Это означает, что в 76 г воды растворяется 24 г нитрата калия. Рассуждаем так:

в 76 г воды растворяется 24 г KNO_3 ,

в 100 г воды растворяется x г KNO_3 .

Составим пропорцию и решим ее.

$$\frac{76}{100} = \frac{24}{x}; \quad x = 31,6.$$

Ответ: 31,6 г/100 г H_2O

Задача 2. Коэффициент растворимости хлорида аммония при 100°C составляет 77 г, а при 0°C – 37 г в 100 г воды. Рассчитайте массу (г) соли, которая выделится при охлаждении до 0°C насыщенного при 100°C раствора хлорида аммония массой 60 г.

Дано:

$$P_{100^\circ\text{C}} (\text{NH}_4\text{Cl}) = 77 \text{ г}/100 \text{ г H}_2\text{O}$$

$$P_{0^\circ\text{C}} (\text{NH}_4\text{Cl}) = 37 \text{ г}/100 \text{ г H}_2\text{O}$$

$$m_{100^\circ\text{C}} (\text{p-pa}) = 60 \text{ г}$$

$$m (\text{осадка}) - ?$$

Решение:

Первый способ

Найдем состав горячего насыщенного раствора.

Рассуждаем так:

если в 100 г воды растворяется 77 г хлорида аммония, то

$$m_{100^\circ\text{C}} (\text{p-pa}) = 100 + 77 = 177 \text{ (г);}$$

в 177 г раствора содержится 77 г NH_4Cl ,

в 60 г раствора содержится $m_1 (\text{NH}_4\text{Cl})$.

$$m_1 (\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{60 \cdot 77}{177} = 26,1 \text{ (г).}$$

Найдем состав холодного раствора. Если обозначить массу выпавшего осадка NH_4Cl через x г, то $m_{0^\circ\text{C}}(\text{p-pa}) = (60 - x)$ г, в котором будет содержаться $(26,1 - x)$ г NH_4Cl .

Составим пропорцию:

в 137 г раствора содержится 37 г NH_4Cl ,

в $(60 - x)$ г раствора — $(26,1 - x)$ г .

$$\frac{137}{(60 - x)} = \frac{37}{(26,1 - x)}; \quad x = 13,6, \quad \text{т.е. } m(\text{ос.}) = 13,6 \text{ г.}$$

Второй способ

В 177 г горячего раствора содержится 100 г H_2O ,

в 60 г раствора — $m (\text{H}_2\text{O})$;

$$m(H_2O) = 33,9 \text{ г.}$$

При охлаждении раствора избыточная соль выпадает в осадок, а масса растворителя, естественно, не изменится. Значит, в насыщенном при 0°C растворе также содержится 33,9 г воды.

В 100 г воды растворяется 37 г NH₄Cl,

в 33,9 г воды — x г NH₄Cl;

$$x = 12,5,$$

$$m(\text{ос.}) = (60 - 33,9) - 12,5 = 13,6 \text{ (г.)}.$$

Третий способ

Зная значения коэффициентов растворимости, можно вычислить массовые доли NH₄Cl в его насыщенных растворах при заданных температурах:

$$\omega_{100^\circ\text{C}}(\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{77}{177} = 0,435;$$

$$\omega_{0^\circ\text{C}}(\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{37}{137} = 0,27.$$

Найдем массу NH₄Cl в горячем насыщенном растворе:

$$m_{100^\circ\text{C}}(\text{NH}_4\text{Cl}) = 60 \cdot 0,435 = 26,1 \text{ (г.)}.$$

Пусть m(ос.) = x г, тогда m_{0°C}(п-па) = (60 - x) г,

$$m_{0^\circ\text{C}}(\text{NH}_4\text{Cl}) = (26,1 - x) \text{ г,}$$

$$\text{т. е. } (60 - x) \cdot 0,27 = 26,1 - x; \quad x = 13,6.$$

Ответ: 13,6 г

Раствор – это физико-химическая система. В результате взаимодействия молекул растворителя и растворенного вещества возникают соединения, называемые *сольватами* (в водных растворах – *гидратами*). Содержащаяся в них вода называется кристаллизационной, а сами образующиеся соединения – кристаллогидратами. Поэтому при решении задач следует учитывать способность некоторых веществ при охлаждении насыщенного раствора выпадать в виде кристаллогидрата. Рассмотрим на примере.

Задача 3. Растворимость карбоната натрия в воде при 20 °C составляет 21,5 г, при 100 °C – 45,5 г в 100 г воды. Определите массу осадка, который выпадает из 600 г насыщенного при 100 °C раствора карбоната натрия при охлаждении его до 20 °C.

Дано:

$$P_{20^\circ\text{C}}(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 21,5 \text{ г}/100\text{г H}_2\text{O}$$

$$P_{100^\circ\text{C}}(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 45,5 \text{ г}/100\text{г H}_2\text{O}$$

$$m_{100^\circ\text{C}}(\text{p-pa}) = 600 \text{ г}$$

$$\text{m (осадка)} - ?$$

Решение:

Первый способ

1) Выразим состав горячего раствора, используя пропорцию:

$$145,5 \text{ г p-pa} - 45,5 \text{ г Na}_2\text{CO}_3$$

$$600 \text{ г p-pa} - m_1 (\text{Na}_2\text{CO}_3)$$

$$m_1(Na_2CO_3) = \frac{600 \cdot 45,5}{145,5} = 187,63 \text{ (г)}$$

2) Пусть выпало x г осадка $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$. Рассчитаем массу соли Na_2CO_3 в составе кристаллогидрата:

$$n(Na_2CO_3) = n(Na_2CO_3 \cdot 10H_2O);$$

$$m_2(Na_2CO_3) = M(Na_2CO_3) \cdot n(Na_2CO_3);$$

$$m_2(Na_2CO_3) = \frac{M(Na_2CO_3) \cdot m(Na_2CO_3 \cdot 10H_2O)}{M(Na_2CO_3 \cdot 10H_2O)};$$

$$m_2(Na_2CO_3) = \frac{106 \cdot x}{286} = 0,37x \text{ (г).}$$

3) Выразим состав охлажденного раствора:

$$m_{20^\circ C}(p-p_a) = (600-x) \text{ г;}$$

$$m_3(Na_2CO_3) = (187,63 - 0,37x) \text{ г.}$$

Составим пропорцию:

в 121,5 г раствора содержится 21,5 г Na_2CO_3 ,

в $(600-x)$ г раствора – $(187,63 - 0,37x)$ г Na_2CO_3 .

$$\frac{121,5}{(600 - x)} = \frac{21,5}{(187,63 - 0,37x)};$$

$$x = 422,1$$

Второй способ

Определим массу воды и карбоната натрия в 600 г насыщенного при $100^\circ C$ раствора:

$b (100 + 45,5) = 145,5$ г раствора содержится 100 г воды;

в 600 г раствора содержится $m(H_2O)$ г;

$$m(H_2O) = 412,37 \text{ г};$$

$$m(Na_2CO_3) = 187,63 \text{ г.}$$

Массовая доля карбоната натрия в его кристаллогидрате составляет:

$$106 \text{ г/моль} : 286 \text{ г/моль} = 0,37,$$

следовательно, массовая доля воды соответственно

$$1 - 0,37 = 0,63.$$

Если в осадок выпадает x г $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$, то в нем будет содержаться $(0,37x)$ г Na_2CO_3 и $(0,63x)$ г воды. Массовая доля карбоната натрия в насыщенном при $20^\circ C$ растворе будет равна:

$$\omega_{20^\circ C}(Na_2CO_3) = \frac{21,5}{121,5} = 0,177.$$

$$m_{20^\circ C}(p-pa) = (600 - x) \text{ г};$$

$$m_{20^\circ C}(Na_2CO_3) = (187,63 - 0,37x) \text{ г.}$$

Получим:

$$0,177 = \frac{187,63 - 0,37x}{600 - x}; \quad x = 422,1.$$

Ответ: 422,1 г

Действия с растворами

1) Разбавление (добавление порции растворителя)

Выведем формулу для расчета массовой доли вещества в растворе при смешивании раствора с неким количеством воды. Обозначим массу исходного раствора $m_1(p\text{-pa})$, массу растворенного вещества X $m_1(X)$, массовую долю растворенного вещества в этом растворе – $\omega_1(X)$, тогда:

$$m_1(X) = m_1(p\text{-pa}) \cdot \square \phi_1(X)$$

При добавлении воды масса вещества X в растворе не изменится; следовательно, $m_2(X) = m_1(X)$, а масса полученного раствора после разбавления будет равна сумме масс исходного раствора и добавленной воды:

$$\omega_2(X) = \frac{m_1(\delta - \delta_a) \cdot \omega_1(\tilde{\delta})}{m_1(\delta - \delta_a) + m(H_2O)}$$

Задача 4. К 120 г 15%-ного раствора соли добавили 80 г воды. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

Дано:

$$m_1(p\text{-pa}) = 120 \text{ г}$$

$$\omega_1(\text{соли}) = 0,15$$

$$m(H_2O) = 80 \text{ г}$$

$$\omega_2(\text{соли}) - ?$$

Решение:

$$\omega_2(\text{соли}) = \frac{120 \cdot 0,15}{120 + 80} = 0,09.$$

Ответ: 9 %

2) Удаление части растворителя (упаривание)

При упаривании масса вещества в растворе не изменится, а масса раствора уменьшится за счет испарения части растворителя, следовательно:

$$\omega_2(X) = \frac{m_1(\delta - \delta_a) \cdot \omega_1(\tilde{\delta})}{m_1(\delta - \delta_a) + m(H_2O)}$$

Задача 5. Из 400 г 20 %-ного раствора соли после упаривания удалили 100 г воды. Рассчитайте массовую долю соли в полученном растворе?

Дано:

$$m_1(p-pa) = 120 \text{ г}$$
$$\omega_1(\text{соли}) = 0,15$$

$$m(H_2O) = 80 \text{ г}$$

$$\omega_2(\text{соли}) - ?$$

Решение:

$$\omega_2(\text{соли}) = \frac{m_1(p-pa) \cdot \omega_1(\text{соли})}{m_1(p-pa) - m(H_2O)};$$

$$\omega_2(\text{соли}) = \frac{400 \cdot 0,2}{400 - 100} = 0,267.$$

Ответ: 26,7 %

3) Добавление порции вещества (концентрирование)

Введем обозначение: масса добавленного вещества $m(X)$.

При этом увеличится масса раствора и масса соли в растворе, значит:

$$m_2(p-pa) = m_1(p-pa) + m(X)$$

$$m_2(X) = m_1(X) + m(X)$$

Задача 6. К 200 г 4 %-ного раствора NaHCO_3 добавили 5,0 г гидрокарбоната натрия. Определите массовую долю вещества в полученном растворе.

Дано:

$$m_1(p-pa) = 200 \text{ г}$$

$$\omega_1(\text{NaHCO}_3) = 0,04$$

$$m(\text{NaHCO}_3) = 5,0 \text{ г}$$

$$\underline{\omega_2(\text{NaHCO}_3) - ?}$$

Решение:

$$\omega_2(\text{NaHCO}_3) =$$

$$\frac{m_1(p - pa) \cdot \omega_1(\text{NaHCO}_3) + m(\text{NaHCO}_3)}{m_1(p - pa) + m(\text{NaHCO}_3)}$$

$$\omega_2(\text{NaHCO}_3) = \frac{200 \cdot 0,04 + 5,0}{200 + 5,0} = 0,063.$$

Ответ: 6,3 %

4) Сливание растворов одного и того же вещества

В данном случае изменяется масса раствора и масса вещества в растворе:

$$m_3(p-pa) = m_1(p-pa) + m_2(p-pa)$$

$$m_3(X) = m_1(X) + m_2(X)$$

Массовая доля вещества в образовавшемся растворе:

$$\omega_3(X) = \frac{m_1(\delta - \delta_a) \cdot \omega_1(\tilde{O}) + m_2(\delta - \delta_a) \cdot \omega_2(\tilde{O})}{m_1(\delta - \delta_a) + m_2(\delta - \delta_a)}$$

Задача 7. К 120 г раствора с массовой долей серной кислоты 20% добавили 40 г раствора с массовой долей H_2SO_4 50%. Рассчитайте массовую долю H_2SO_4 в полученном растворе?

Дано:

$$m_1(\text{p-pa}) = 120 \text{ г}$$

$$\omega_1(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,2$$

$$m_2(\text{p-pa}) = 40 \text{ г}$$

$$\omega_2(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,5$$

$$\omega_3(\text{H}_2\text{SO}_4) - ?$$

Решение:

$$\omega_3(\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{120 \cdot 0,2 + 40 \cdot 0,5}{120 + 40} = 0,275$$

Ответ: 27,5 %

5) Растворение газа

В таких случаях необходимо найти массу газа при нормальных условиях (н.у.), используя формулу (1),

$$m(X) = \frac{\mathbf{M} \cdot V}{V_m} \quad (1)$$

или уравнение Менделеева-Клапейрона, если условия, при которых взят газ, отличаются от нормальных условий (2):

$$m(X) = \frac{p \cdot V \cdot M}{R T} \quad (2)$$

Задача 8. Колбу, содержащую хлороводород при н.у., заполнили водой. При этом газ полностью растворился. Определите массовую долю хлороводорода в полученном растворе.

Дано:

н.у.

$$V(HCl) = V(к.)$$

$$V(H_2O) = V(к.)$$

$$\omega(\square HCl) - ?$$

$$M(HCl) = 36,5 \text{ г/моль}$$

$$\rho(H_2O) = 1 \text{ г/см}^3$$

$$m(H_2O) = V(H_2O) \cdot \square p(H_2O); \quad m(H_2O) = 1000a \cdot 1 = 1000a \text{ (г).}$$

$$\omega(HCl) = \frac{m(HCl)}{m(p - pa)}$$

$$\omega(HCl) = \frac{1,63a}{1,63a + 1000a} = 0,0016$$

Ответ: 0,16 %

Решение:

Пусть $V(\text{колбы}) = a \text{ л} = 1000 \text{ а мл},$

тогда $V(HCl) = a \text{ л};$

$$V(H_2O) = 1000 \text{ а мл.}$$

$$m(HCl) = \frac{M(HCl) \cdot V(HCl)}{V_m}$$

$$m(HCl) = \frac{36,5 \cdot a}{22,4} = 1,63a \text{ (г);}$$

Некоторые вещества при растворении взаимодействуют с водой с образованием новых веществ. К таким веществам относятся: щелочные и щелочноземельные металлы (кроме Mg), их оксиды (кроме MgO), некоторые кислотные оксиды (кроме SiO₂), некоторые соли (гидриды, нитриды, фосфиды, карбиды металлов), ангидриды и галогенангидриды кислот и другие. В таких случаях необходимо *по уравнению реакции*

рассчитать массу образовавшегося вещества в растворе.

Задача 9. Рассчитайте массовую долю вещества в растворе, полученном при взаимодействии металлического натрия массой 4,6 г с 75,6 мл воды.

Дано:

$$m(Na) = 4,6 \text{ г}$$

$$V(H_2O) = 75,6 \text{ мл}$$

$$\omega(NaOH) - ?$$

$$M(NaOH) = 40 \text{ г/моль}$$

$$M(Na) = 23 \text{ г/моль}$$

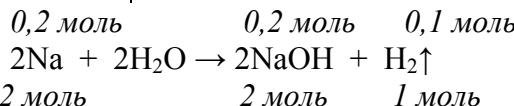
$$\rho(H_2O) = 1 \text{ г/см}^3$$

Решение:

$$\omega(NaOH) = \frac{m(NaOH)}{M(NaOH)};$$

$$n(Na) = \frac{4,6}{23} = 0,2 \text{ (моль);}$$

$$m(H_2O) = 75,6 \text{ мл} \cdot 1 \text{ г/мл} = 75,6 \text{ г}$$



$$m(NaOH) = M(NaOH) \cdot n_{\text{ NaOH}};$$

$$m(NaOH) = 40 \cdot 0,2 = 8 \text{ (г);}$$

$$m(p-pa) = m(H_2O) + m(Na) - m(H_2);$$

$$m(p-pa) = 75,6 + 4,6 - 2 \cdot 0,1 = 80 \text{ (г).}$$

$$\omega(NaOH) = \frac{m(NaOH)}{m(p-pa)};$$

$$\omega(NaOH) = \frac{8}{80} = 0,1.$$

Ответ: 10 %

7) Растворение кристаллогидратов

При растворении кристаллогидрата XnH_2O в воде или растворе следует учитывать, что масса вещества X в кристаллогидрате XnH_2O меньше массы взятого кристаллогидрата, поэтому необходимо найти массу вещества по формуле:

$$m(X) = \frac{m(\tilde{O} \cdot n \frac{\hat{l}}{2}) \cdot l (\tilde{O})}{l (\tilde{O} \cdot n \frac{\hat{l}}{2})}$$

Задача 10. Пентагидрат сульфата меди(II) массой 5 г растворили в воде количеством 5 моль. Рассчитайте массовую долю соли в полученном растворе.

Дано:

$$m(CuSO_4 \cdot 5H_2O) = 5 \text{ г}$$

$$n(H_2O) = 5 \text{ моль}$$

$$\omega(CuSO_4) - ?$$

$$M(CuSO_4) = 160 \text{ г/моль}$$

$$M(CuSO_4 \cdot 5H_2O) = 250 \text{ г/моль}$$

Решение:

$$m(H_2O) = 18 \cdot 5 = 90 \text{ (г)}.$$

Масса соли в кристаллогидрате:

$$m(CuSO_4) = \frac{5 \cdot 160}{250} = 3,2 \text{ (г)}$$

$$\omega(CuSO_4) = \frac{m(CuSO_4)}{m(H_2O) + m(CuSO_4 \cdot 5H_2O)};$$

$$\omega(CuSO_4) = \frac{3,2}{90 + 5} = 0,0337$$

Ответ: 3,37 %

8) Сливание растворов веществ, взаимодействующих друг с другом

В таких случаях следует учитывать, что в растворе идет связывание ионов с образованием осадка или выделением газа, при этом масса конечного раствора находится так:

$$m_3(p\text{-ра}) = m_1(p\text{-ра}) \square + m_2(p\text{-ра}) - m(\text{осадка}) - m(\text{газа})$$

Массы образовавшихся веществ следует рассчитывать по уравнению реакции *по веществу, полностью вступившему в реакцию*.

Задача 11. К 250 мл раствора с массовой долей хлорида аммония 24 % (пл. 1,07) прибавили 224 г раствора с массовой долей гидроксида натрия 25 %. Раствор прокипятили и при этом испарилось 71,1 г воды. Вычислите массовые доли веществ в оставшемся растворе.

Дано:

$$V(p\text{-ра}) = 250 \text{ мл}$$

$$\rho(p\text{-ра}) = 1,07 \text{ г/мл}$$

$$\omega(\text{NH}_4\text{Cl}) = 0,24$$

$$m(p\text{-ра}) = 224 \text{ г}$$

$$\omega(\text{NaOH}) = 0,25$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 71,1 \text{ г}$$

$$\omega(\text{в-в}) - ?$$

Решение:

Из данных условия задачи рассчитаем количества веществ хлорида аммония и гидроксида натрия:

$$m(p\text{-ра NH}_4\text{Cl}) = 250 \cdot 1,07 = 267,5 \text{ (г)}$$

$$m(\text{NaOH}) = 267,5 \cdot 0,25 = 66,875 \text{ (г);}$$

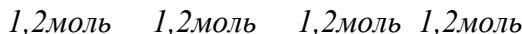
$$M(\text{NH}_4\text{Cl}) = 53,5 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{64,2}{53,5} = 1,2 \text{ (моль)}.$$

$$m(\text{NaOH}) = 224 \cdot 0,25 = 56 \text{ (г)};$$

$$n(\text{NaOH}) = \frac{56}{40} = 1,4 \text{ (моль)}.$$

Составим уравнение реакции:



$$n(\text{NH}_4\text{Cl}): \boxed{n(\text{NaOH})} = 1,2 : 1,4 = 1 : 1,17 \text{ (по условию)},$$

$$n(\text{NH}_4\text{Cl}): \boxed{n(\text{NaOH})} = 1 : 1 \text{ (по уравнению)};$$

следовательно, NaOH в избытке.

Расчет следует вести по NH₄Cl.

В растворе содержится 1,2 моль NaCl и (1,4 - 1,2) = 0,2 моль NaOH (непрореагировавшего).

$$m(\text{NaCl}) = 58,5 \cdot 1,2 = 70,2 \text{ (г)};$$

$$m(\text{NaOH}) = 40 \cdot 0,2 = 8 \text{ (г)};$$

$$m(p-pa) = m(p-pa \text{ NH}_4\text{Cl}) + m(p-pa \text{ NaOH}) - m(\text{H}_2\text{O}) - m(\text{NH}_3),$$

$$m(p-pa) = 267,5 + 224 - 71,1 - 17 \cdot 1,2 = 400 \text{ (г)}.$$

$$\omega(\text{NaCl}) = \frac{70,2}{400} = 0,1755; \quad \omega(\text{NaOH}) = \frac{8}{400} = 0,02$$

Ответ: 17,55 % NaCl, 20 % NaOH

9) Нахождение состава соли после реакции

Следует обратить внимание на то, что не всегда однозначно можно составить уравнение химической реакции между кислотой и основанием, кислотным оксидом и щелочью, т. к. могут образовываться как средние, так и кислые, и основные соли. Поэтому не следует спешить составлять уравнение реакции между взятыми реагентами, а придерживаться следующей последовательности (*алгоритма*):

Нахождение состава соли после реакции

- **Из условия задачи найти количества (моль) исходных реагентов, вступающих в химическую реакцию с образованием соли (n_1, n_2).**
- **Найти соотношение найденных количеств веществ реагентов ($n_1:n_2$).**
- **На основании целочисленного соотношения составить уравнение реакции образования соли А и по нему произвести расчеты по веществу, полностью вступившему в реакцию.**
- **Необходимо проанализировать, может ли соль А реагировать с избытком реагента. Если может, то составить уравнение соответствующей реакции образования соли В и произвести по нему расчеты.**

Конец ознакомительного фрагмента.

Приобрести книгу можно
в интернет-магазине «Электронный универс»
(e-Univers.ru)