

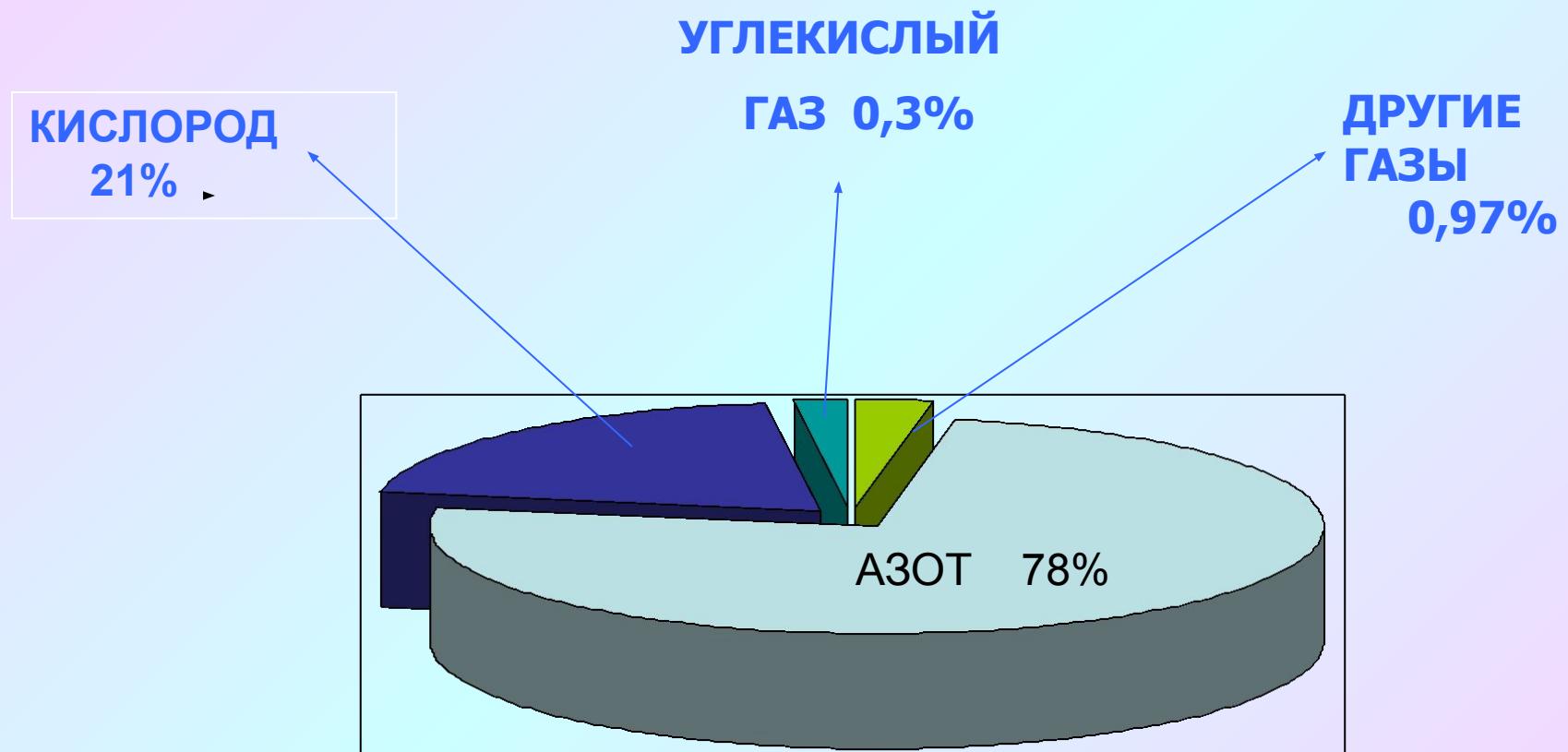
Массовая доля вещества в растворе

Задачи урока

Выяснить:

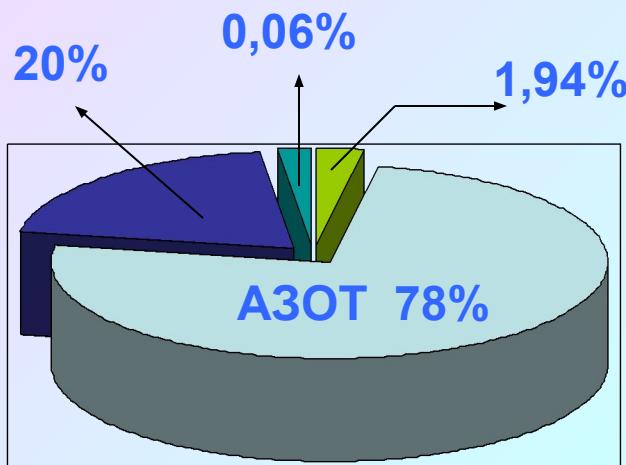
1. Что такое «раствор».
2. Что такое «массовая доля»
3. Как использовать указанные понятия в практической деятельности.

Состав атмосферного воздуха

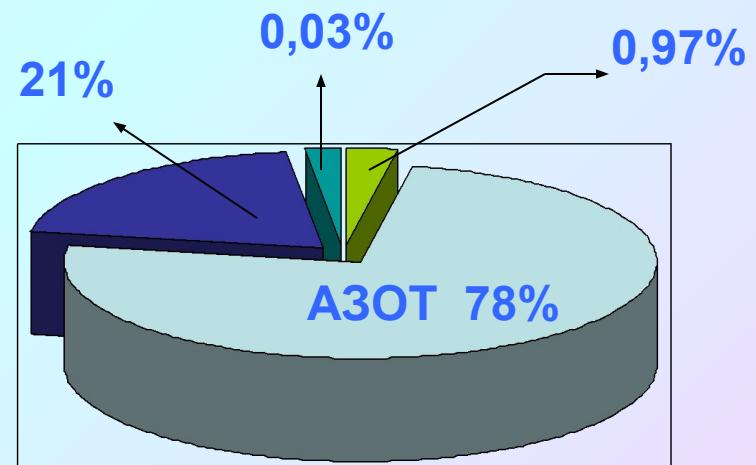


Состав воздуха

- Кабинет химии

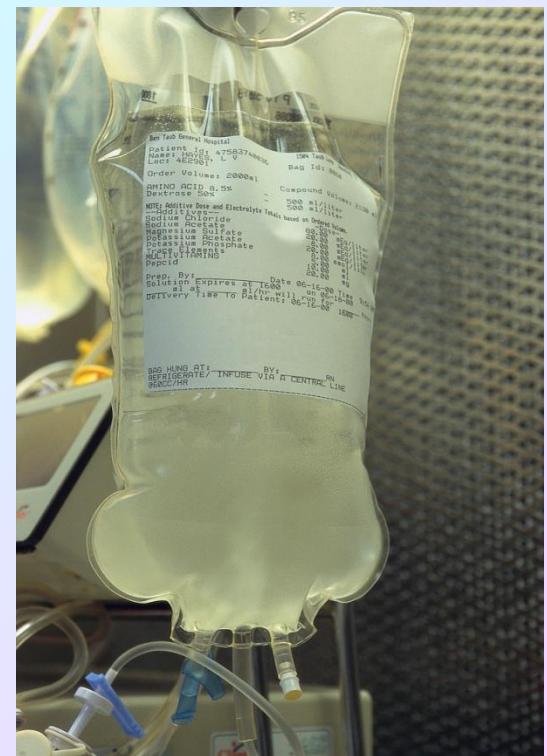


- Кабинет биологии

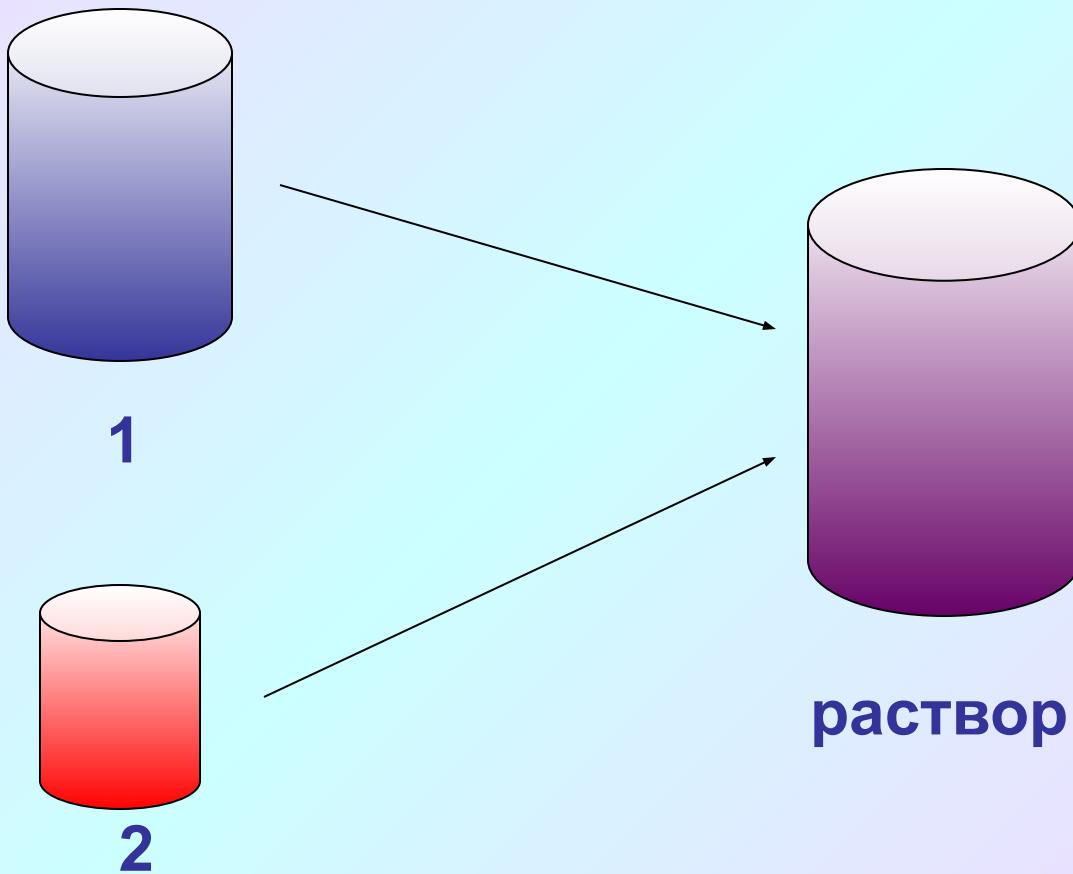


$$V_{\text{кабинета}} = 180 \text{ м}^3$$

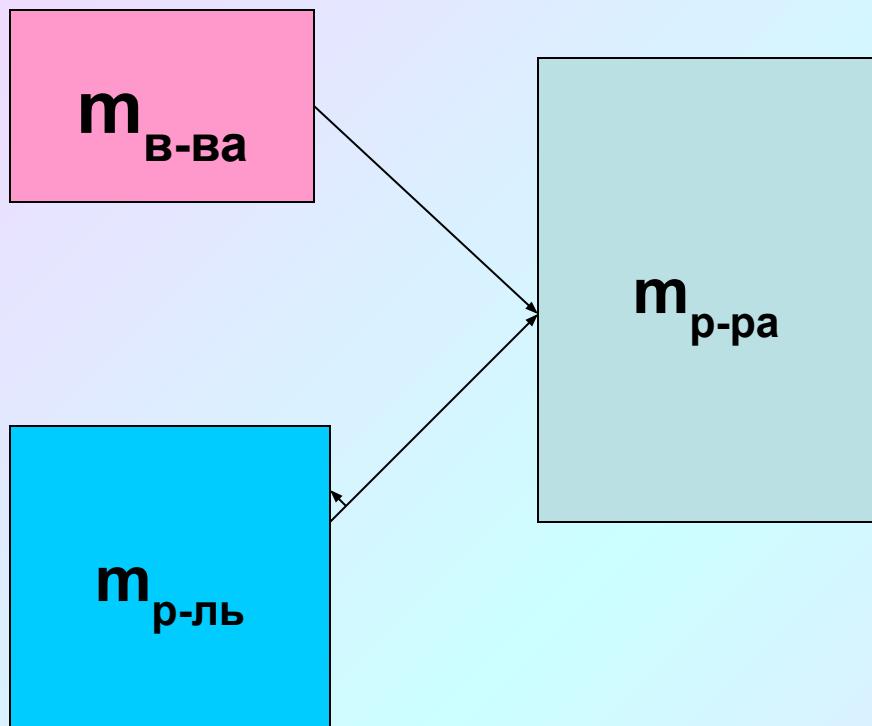




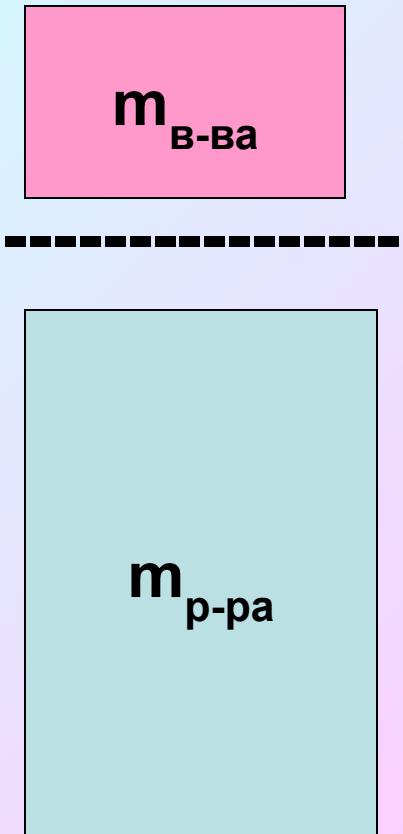
Приготовление раствора



Массовая доля вещества



$$\omega_{B-ва} =$$



Как выразить массовую долю в %?

$$\omega_{\text{в-ва}} = \frac{m_{\text{в-ва}}}{m_{\text{р-ра}}} \cdot 100\%$$

Определите массовую долю соли в растворе (в %),

если $m_{\text{в-ва}} = 15\text{г}$, $m_{\text{р-ра}} = 100\text{г}$.

$$\omega_{\text{в-ва}} = 15/100 \cdot 100 = 15\%$$

Вывод:

Массовая доля вещества (в%) показывает массу вещества в 100г раствора.

Что означает:

1. 3% раствор перекиси водорода
2. 5% раствор иода
3. 78% раствор уксусной кислоты

Решите задачи

- А) Определите массу перманганата калия (марганцовки), необходимую для приготовления 250 г. 1% раствора. Какая масса воды потребуется для приготовления такого раствора?
- Б) Определите массу 1% раствора перманганата калия (марганцовки), который можно приготовить из 5 г. перманганата калия.

А Б В

• 1	+	+	+
• 2	+	-	+
• 3	+	-	+
• 4	+	+	+
• 5	-	-	+
• 6	+	+	+

А Б В

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

