



Азот

**Составил:
учитель химии
МОУ «Средняя общеобразовательная
школа №92 с углубленным
изучением отдельных предметов»
Барсуков Д. Б.**

г. Кемерово

Строение атома

«Паспорт Элемента»

Химический элемент таблицы

Менделеева, неметалл.

Символ элемента: N.

Атомный номер: 7.

**Положение в таблице: 2-й период,
группа - VA (15)**

**Относительная атомная
масса: 14.00674**

**Степени окисления (жирным шрифтом
выделена наиболее
характерная): -3,+1,+2,+3,+4,+5**

**Валентности (жирным шрифтом
выделены наиболее
характерные): I,II,III,IV,V**

Электроотрицательность: 3.07

Электронная конфигурация: $1s^1 2s^2 2p^3$

7	Азот
N	14,007
$2s^2 2p^3$	

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- При нормальных условиях азот это бесцветный газ, не имеет запаха, мало растворим в воде (2,3 мл/100г при 0 °С, 0,8 мл/100 г при 80 °С), плотность 1,2506 кг/м³ (при н.у.).
- В жидком состоянии (температура кипения –195,8 °С) — бесцветная, подвижная, как вода, жидкость. Плотность жидкого азота 808 кг/м³. При контакте с воздухом поглощает из него кислород.
- При –209,86 °С азот переходит в твердое состояние в виде снегоподобной массы или больших белоснежных кристаллов. При контакте с воздухом поглощает из него кислород, при этом плавится, образуя раствор кислорода в азоте.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- Ввиду своей значительной инертности азот при обычных условиях реагирует только с литием:
- $6\text{Li} + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{Li}_3\text{N}$,
- при нагревании он реагирует с некоторыми другими металлами и неметаллами, также образуя нитриды:
- $3\text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$,
- $2\text{B} + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{BN}$

Получение

- В лабораториях его можно получать по реакции разложения нитрита аммония:
- $\text{NH}_4\text{NO}_2 \rightarrow \text{N}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- Реакция экзотермическая, идёт с выделением 80 ккал (335 кДж), поэтому требуется охлаждение сосуда при её протекании (хотя для начала реакции требуется нагревание нитрита аммония).

Получение

- Ещё один лабораторный способ получения азота — нагревание смеси дихромата калия и сульфата аммония (в соотношении 2:1 по массе).

Реакция идёт по уравнениям:

- $$K_2Cr_2O_7 + (NH_4)_2SO_4 = (NH_4)_2Cr_2O_7 + K_2SO_4$$
- $$(NH_4)_2Cr_2O_7 \xrightarrow{(t)} Cr_2O_3 + N_2 \uparrow + 4H_2O$$
- Самый чистый азот можно получить разложением азидов металлов:
- $$2NaN_3 \xrightarrow{(t)} 2Na + 3N_2 \uparrow$$

Круговорот азота в природе

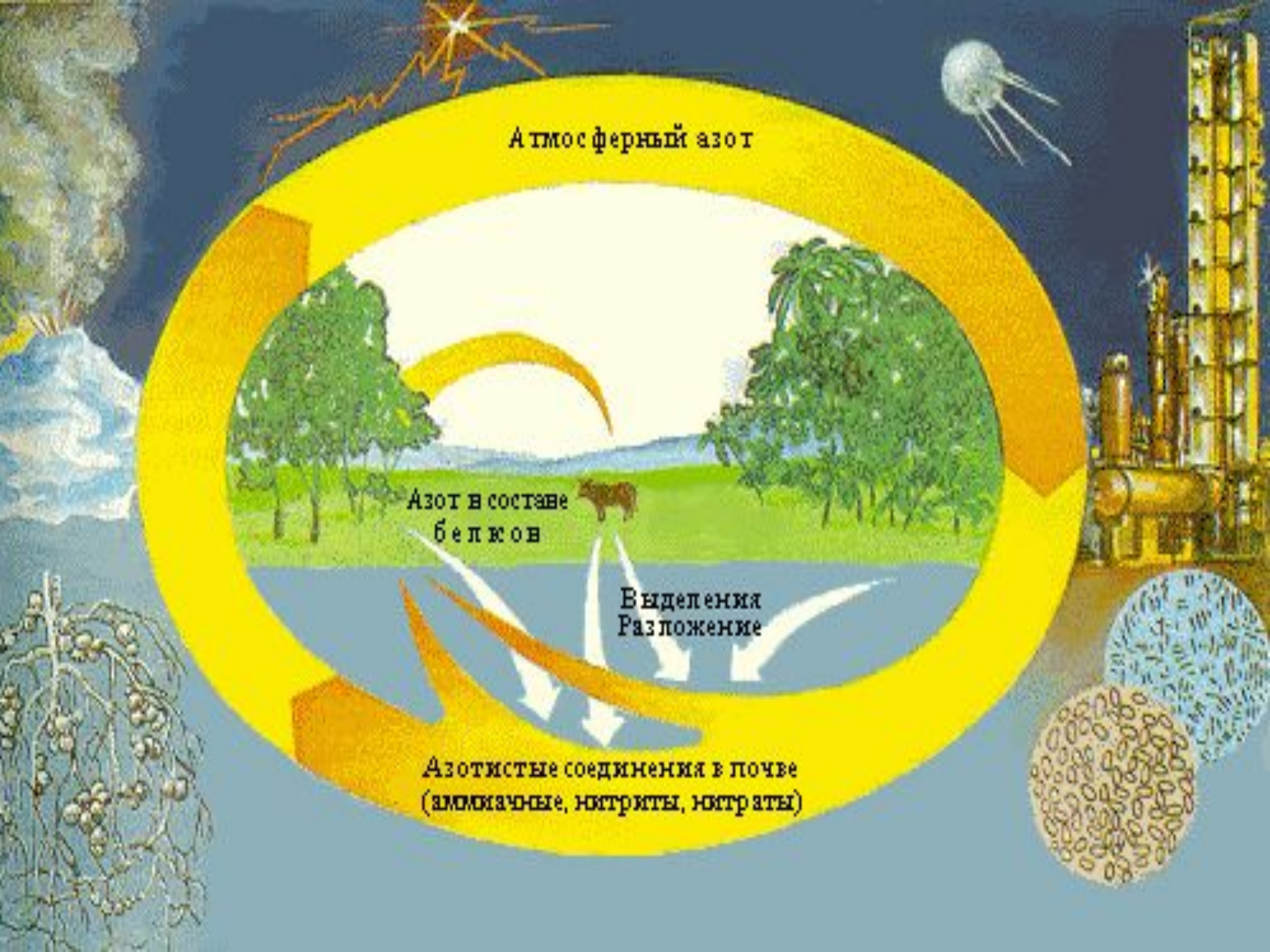


Атмосферный азот

Азот в составе
белков

Выделения
Разложение

Азотистые соединения в почве
(аммиачные, нитриты, нитраты)



Применение азота

- Жидкий азот применяется как [хладагент](#) и для [криотерапии](#).
- Промышленные применения газообразного азота обусловлены его инертными свойствами. Газообразный азот пожаро- и взрывобезопасен, препятствует окислению, гниению. В нефтехимии азот применяется для продувки резервуаров и трубопроводов, проверки работы трубопроводов под давлением, увеличения выработки месторождений. В горнодобывающем деле азот может использоваться для создания в шахтах взрывобезопасной среды. В производстве электроники азот применяется для продувки областей, не допускающих наличия окисляющего кислорода.



- Важной областью применения азота является его использование для дальнейшего синтеза самых разнообразных соединений, содержащих азот, таких, как аммиак, азотные удобрения, взрывчатые вещества, красители и т. п. Большие количества азота используются в коксовом производстве («сухое тушение кокса») при выгрузке кокса из коксовых батарей, а также для «передавливания» топлива в ракетах из баков в насосы или двигатели. В пищевой промышленности азот зарегистрирован в качестве пищевой добавки E941, как газовая среда для упаковки и хранения, хладагент, а жидкий азот применяется при разливе масел и негазированных напитков для создания избыточного давления и инертной среды в мягкой таре.

Нахождение в природе

- Вне пределов Земли азот обнаружен в газовых туманностях, солнечной атмосфере, на Уране, Нептуне, межзвёздном пространстве и др. Азот — четвёртый по распространённости элемент Солнечной системы (после водорода, гелия и кислорода).
- Азот, в форме двухатомных молекул N_2 составляет большую часть атмосферы, где его содержание составляет 75,6 % (по массе) или 78,084 % (по объёму), то есть около $3,87 \times 10^{15}$ т.
- Содержание азота в земной коре, по данным разных авторов, составляет $(0,7—1,5) \times 10^{15}$ т (причём в гумусе — порядка 6×10^{10} т), а в мантии Земли — $1,3 \times 10^{16}$ т. Такое соотношение масс заставляет предположить, что главным источником азота служит верхняя часть мантии, откуда он поступает в другие оболочки Земли с извержениями вулканов.

Домашнее задание

- Параграф 24,
упр. 2, 4
(письменно)