

A30T

Prezentatii.com

ЦЕЛИ :

- Сформировать представление о строении атома и молекулы азота.
- Рассмотреть физические и химические свойства азота в свете ОВР.
- Показать значение азота как биогенного элемента.



ПЛАН УРОКА

- История открытия
- Нахождение в природе
- Строение и свойства атома и молекулы
- Физические и химические свойства
- Получение и применение

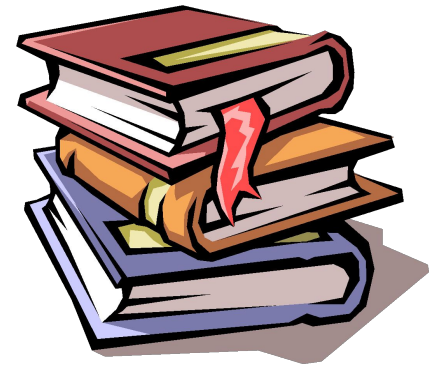
ДЕВИЗ УРОКА :

«Нет жизни без азота, ибо он
является неперменной
составной частью белков.»

Д.Н.Прянишников



ИСТОРИЯ ОТКРЫТИЯ



- 1772г. К.Шееле и Г.Кавендиш получили азот
- Д.Резерфорд описал получение и свойства
- 1787г. Лавуазье предложил название азот – «безжизненный» (а – нет, зоэ – жизнь)
- Многочисленные названия: нечистый гас, удушливый гас, септон, испорченный воздух, огорюченный воздух, селитрород, гнилотвор, смертельный гас, nitrogen и др.

НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ:

- 1) в свободном состоянии в атмосфере (78%),
- 2) в связанном состоянии (смотри таблицу)

Природная форма	Оболочка Земли
Соли аммония и азотной кислоты	Литосфера, гидросфера
Азот	Атмосфера
Азот и аммиак вулканов	Литосфера
Соединения в некоторых видах топлива (нефть, уголь)	Литосфера
Нуклеиновые кислоты, белковые вещества	Биосфера

СТРОЕНИЕ И СВОЙСТВА АТОМА

- 1 Период, 5 группа, главная подгруппа

- 2 Содержит на внешнем энергетическом уровне 5 электронов
 $+7 \begin{array}{cc}) &) \\ 2 & 5 \end{array}$

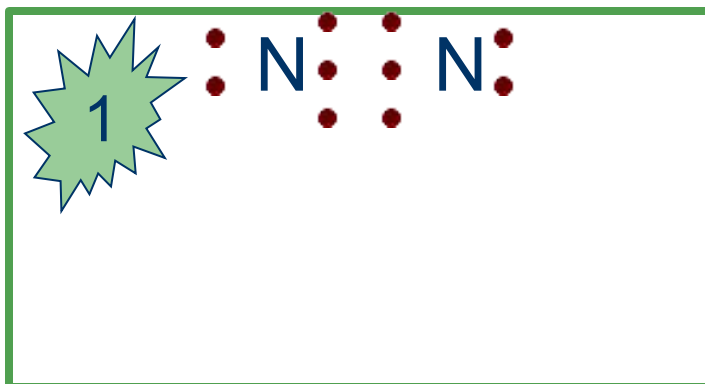
- 3 Окислитель
 $N^0 + 3e^- \rightarrow N^{-3}$
 - * Составьте формулы соединений N с Li, Ca, Al

- 4 Восстановитель
 $N^0 - 1, 2, 3, 4, 5e^- \rightarrow N^{+1}, N^{+2}, N^{+3}, N^{+4}, N^{+5}$
 - * Составьте формулы оксидов

Проверь себя

- Li_3N , Ca_3N_2 , AlN , H_3N
- N_2O , NO , N_2O_3 , NO_2 , N_2O_5 .

СТРОЕНИЕ МОЛЕКУЛЫ



2

3

СВЯЗЬ:

- КОВАЛЕНТНАЯ
- НЕПОЛЯРНАЯ
- ТРОЙНАЯ
- ПРОЧНАЯ

4

МОЛЕКУЛА:

- ОЧЕНЬ
- УСТОЙЧИВАЯ
- НИЗКАЯ
- РЕАКЦИОННАЯ
- СПОСОБНОСТЬ

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА.

- Газ без цвета, запаха и вкуса
- Плохо растворим в воде
- Немного легче воздуха
- $T^{\circ}_{\text{пл.}} = -210^{\circ}\text{C}$
- $T^{\circ}_{\text{кип.}} = -196^{\circ}\text{C}$

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Задание: дать полную характеристику реакциям *; при каких условиях (с, t, p) равновесие сместится вправо.

- **Окислительные**
$$\text{N}_2^0 \longrightarrow 2\text{N}^{-3}$$
- При нагревании с другими металлами (Ca, Al, Fe)
- При комнатной t° только с Li
- * При высокой t°, p, kat (Fe, оксиды Al, K) с H₂
- **Восстановительные**
$$\text{N}_2^0 \longrightarrow 2\text{N}^{+2}$$
- * При t° электрической дуги (3000 - 4000°C) с O₂

ПРОВЕРЬ СЕБЯ



- Обратимая
- Соединения
- Экзотермическая
- Гомогенная
- Каталитическая

—————→

- с N_2 и H_2 увеличить
- t° уменьшить
- p увеличить



- Обратимая
- Соединения
- Эндотермическая
- Гомогенная
- Некаталитическая

—————→

- с N_2 и O_2 увеличить
- t° увеличить
- p не влияет

ПРИМЕНЕНИЕ И ПОЛУЧЕНИЕ

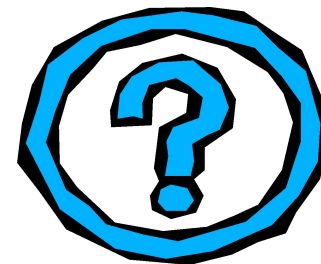
Применение

- Получение аммиака
- Создание инертной атмосферы
- Создание низких температур
- Насыщение поверхности стали для повышения прочности

Получение

- В промышленности – из жидкого воздуха
- В лаборатории – разложением неустойчивых соединений азота





Вопросы для самоконтроля

1. Газ без цвета , вкуса и запаха
2. Молекула двухатомна
3. Содержание в воздухе 78 %
4. В лаборатории получают разложением KMnO_4 и H_2O_2
5. В промышленности – из жидкого воздуха
6. Химически малоактивен
7. Взаимодействует почти со всеми простыми веществами
8. С ним связаны процессы дыхания и фотосинтеза
9. Является составной частью белков
10. Участвует в круговороте веществ в природе

ПРОВЕРЬ СЕБЯ

- O_2 1, 2, 4, 5, 7, 8, 10. « 5 »
- N_2 1, 2, 3, 5, 6, 9, 10. « 5 »
- 1-2 ошибки « 4 »
- 3-4 ошибки « 3 »
- 5 ошибок и более « 2 »

Домашнее задание

- Параграф №23 , выполнить задания 1,3 на странице 111
- Составить рассказ на тему: «Путешествие азота в природе»
- Ответить на вопросы: Как можно доказать опытным путём, что в воздухе есть азот? Для перевозки овощей и фруктов на дальние расстояния используют рефрижераторы, в которых в качестве хладагента используют жидкий АЗОТ. На каких свойствах это основано?