

НЕМЕТАЛЛЫ

АЗОТ

— простое вещество



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

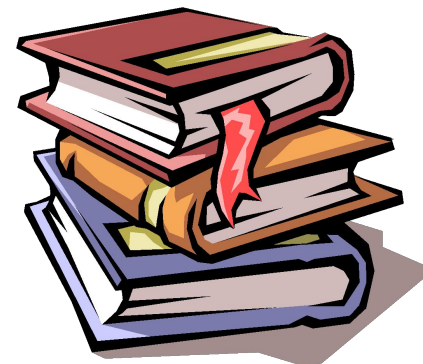
- История открытия
- Нахождение в природе
- Строение и свойства атома и молекулы
- Физические и химические свойства
- Получение и применение

ДЕВИЗ УРОКА :

«Нет жизни без азота,
ибо он является
непременной 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)
- 1790г. Ж.Шапталъ ввел другое название нитрогениум, «рождающий селитру»
- Многочисленные названия: нечистый газ, удушливый газ, септон, испорченный воздух, огорюченный воздух, селитрород, гнилотвор, смертельный газ, азот и др.

НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ:

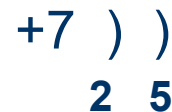
- 1) в свободном состоянии в атмосфере (78%),
- 2) в связанном состоянии (смотри таблицу)

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

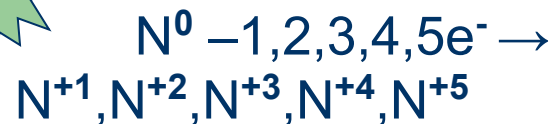


3 Окислитель



* Составьте формулы соединений N с Li, Ca, Al

4 Восстановитель



* Составьте формулы оксидов

Проверь себя !

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

СТРОЕНИЕ МОЛЕКУЛЫ

1



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
- В обычных условиях пассивен
- $T^{\circ}_{\text{пл.}} = -210^{\circ}\text{C}$
- $T^{\circ}_{\text{кип.}} = -196^{\circ}\text{C}$

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Задание: дать полную характеристику реакциям.

- **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 H_2
- **Восстановительные** $\text{N}_2^0 \longrightarrow 2\text{N}^{+2}$
- * При t° электрической дуги (3000 - 4000 $^\circ\text{C}$) с O_2

ПРОВЕРЬ СЕБЯ !



- Обратимая
- Соединения
- Экзотермическая
- Гомогенная
- Каталитическая



- Обратимая
- Соединения
- Эндотермическая
- Гомогенная
- Некаталитическая

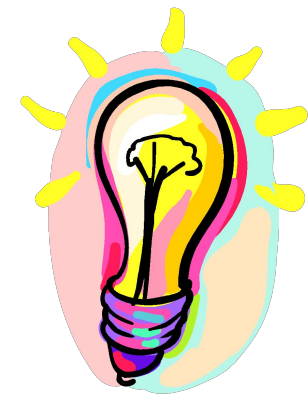
ПРИМЕНЕНИЕ И ПОЛУЧЕНИЕ

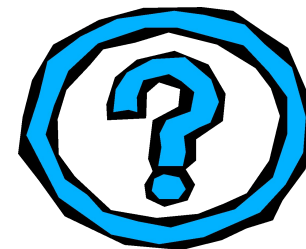
Применение

- 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

выпиши в две строчки ответы ,соотнося их к O_2 или N_2

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 »

«Извержение вулкана» (разложение бихромата аммония)

- $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 = \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{N}_2 \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$
для большего эффекта добавляется Mg



Домашнее задание

- Параграф №24
- Выполнить задания 2,3,4* на стр. 146
- Составить рассказ на тему: «Путешествие азота в природе»