

НЕМЕТАЛИ

АЗОТ

ЦІЛІ :

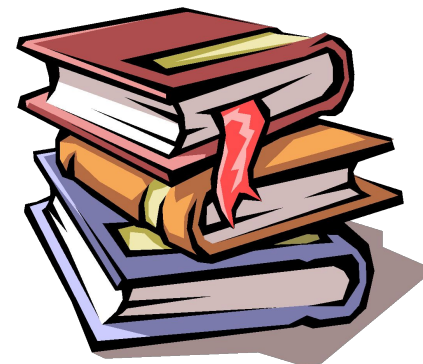
- Сформувати уявлення про будову атома і молекули азоту.
- Розглянути фізичні і хімічні властивості азоту в світлі ОВР.
- Показати значення азоту як біогенного елемента.



ПЛАН УРОКУ

- Історія відкриття
- Знаходження в природі
- Будова і властивості атома і молекули
- Фізичні і хімічні властивості
- Здобуття і вживання

ІСТОРІЯ ВІДКРИТТЯ



- 1772г. К.Шєєле і Г.Кавендіш отримали азот
- Д.Резерфорд описав здобуття і властивості
- 1787г. Лавуазьє запропонував назву азот - «млявий» (а - ні, зоэ - життя)

ЗНАХОДЖЕННЯ В ПРИРОДІ:

- 1) у вільному поляганні в атмосфері (78%),
- 2) в зв'язаному стані (дивися таблицю)

Природна форма	Оболонка Землі
Солі амонія і азотної кислоти	Літосфера, гідросфера
Азот	Атмосфера
Азот і аміак вулканів	Літосфера
З'єднання в деяких видах палива (нафта, вугілля)	Літосфера
Нуклеїнові кислоти, білкові речовини	Біосфера

БУДОВА І ВЛАСТИВОСТІ АТОМА

1 період, 5 група, головна підгрупа

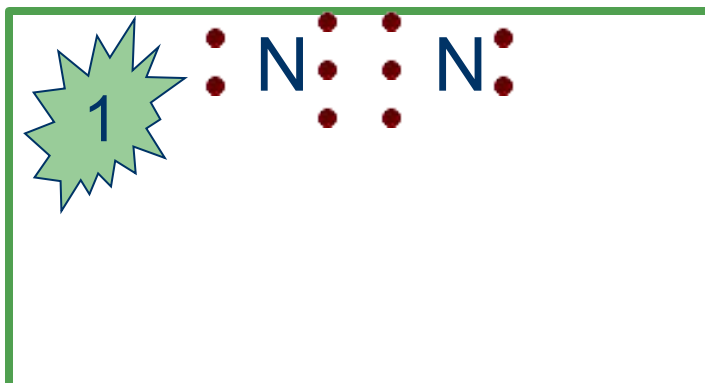
2 Містить на зовнішньому енергетичному рівні 5 електронів



3 Окислювач
 $N^0 + 3e^- \rightarrow N^{-3}$

4 Відновник
 $N^0 - 1, 2, 3, 4, 5e^- \rightarrow N^{+1}, N^{+2}, N^{+3}, N^{+4}, N^{+5}$

БУДОВА МОЛЕКУЛИ



3

ЗВ'ЯЗОК:

- КОВАЛЕНТНА
- НЕПОЛЯРНА
- ПОТРІЙНА
- МІЦНА

4

МОЛЕКУЛА:

- ДУЖЕ
- СТІЙКА
- НИЗЬКА РЕАКЦІЙНА
- ЗДАТНІСТЬ

ФІЗИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ.

- Газ без кольору, запаху і смаку
- Погано розчинимо у воді
- Трохи легше за повітря
- $T_{\text{пл.}} = -210 \text{ C}$
- $T_{\text{кіп.}} = -196 \text{ C}$

ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ

- Окислювальні



- При нагріванні з іншими металами (Ca, Al, Fe)
- При кімнатній t лише з Li
- * При високій t, p, kat (Fe, оксиди Al, K) з H₂

- Відновні



- * При t електричної дуги (3000 - 4000 З) з O₂