

ОСНОВИ - це складні речовини, до складу яких входить катіон металу і I-валентний гідроксид аніон  $\text{OH}$ .

# НАЗВИ ОСНОВ

Хімічні назви основ складаються з двох слів: Перше - назва металу, а друге-гідроксид.

# ОСНОВИ ПОДІЛЯЮТЬ НА:

- Розчинні у воді
  - Нерозчинні у воді
-

## II. Основні оксиди

Основні оксиди	Відношення до води	Основи
$\text{Na}_2\text{O}$	Взаємодіють з водою	$\text{NaOH}$
$\text{K}_2\text{O}$		$\text{KOH}$
$\text{SrO}$		$\text{Sr}(\text{OH})_2$
$\text{BaO}$		$\text{Ba}(\text{OH})_2$
$\text{Ag}_2\text{O}$	Не взаємодіють з водою	$\text{AgOH}$
$\text{CuO}$		$\text{Cu}(\text{OH})_2$
$\text{Fe}_2\text{O}_3$		$\text{Fe}(\text{OH})_3$

## ОСНОВА

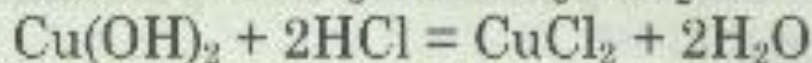
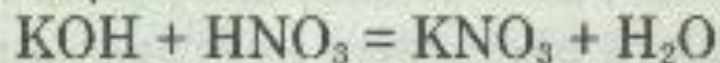
розчинна (луг)

нерозчинна

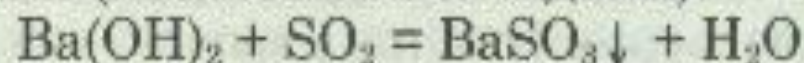
1. Діє на індикатори

На індикатори не діє

2. Усі основи взаємодіють з кислотами, утворюючи сіль і воду, — реакція нейтралізації:



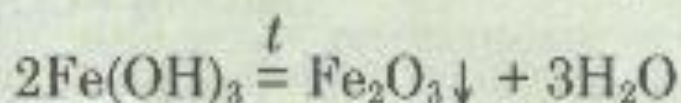
3. Взаємодіє з оксидами неметалів (кислотними оксидами):



З кислотними оксидами реакції не характерні

4. Їдкі луги NaOH і KOH під час нагрівання не розкладаються

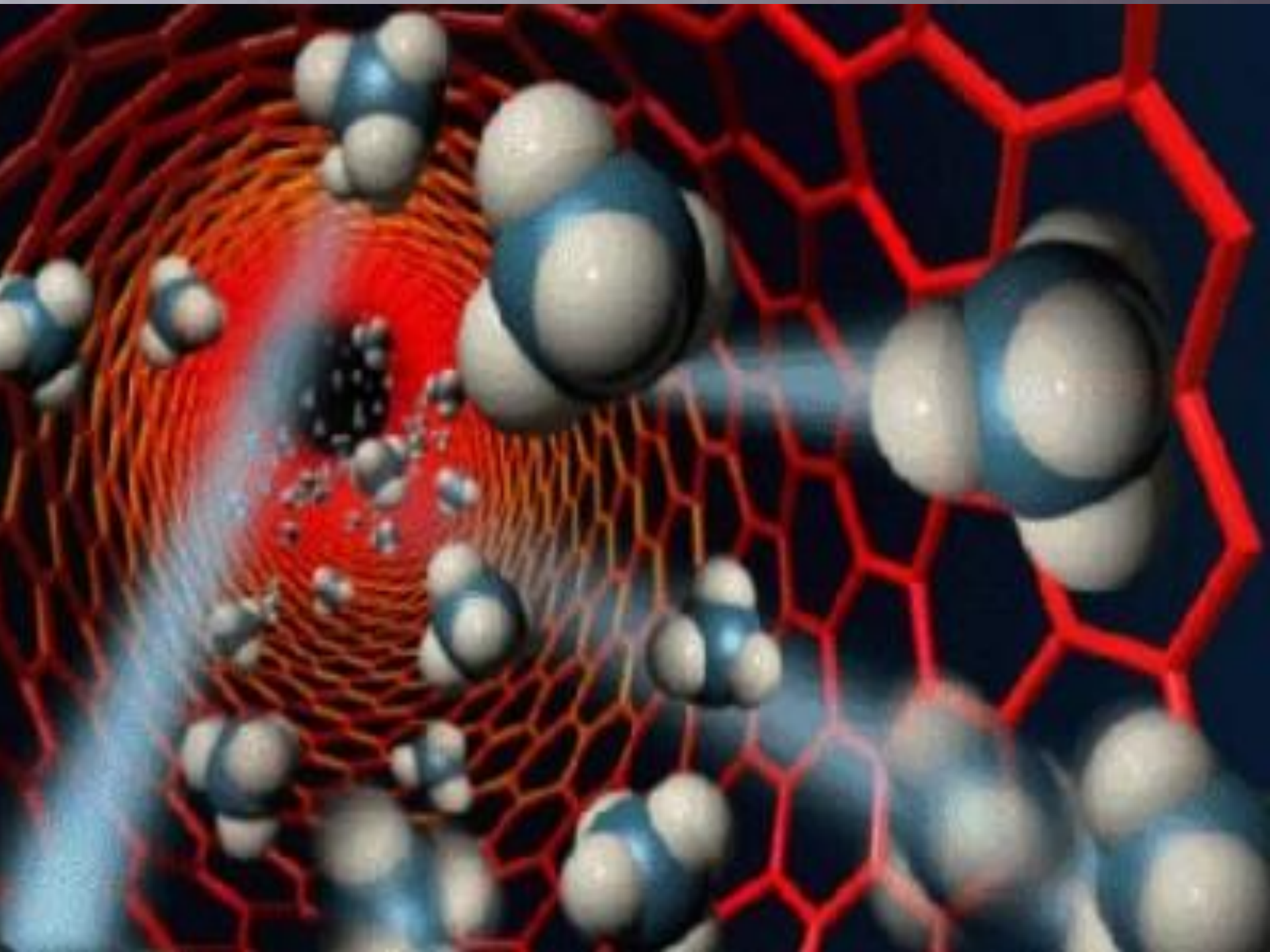
Під час нагрівання розкладаються на основний оксид і воду:





# ФІЗИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ОСНОВ:

- Розчинних у воді:
    - Білі
    - Кристалічні
    - Мілкі
    - Їдкі
  - Нерозчинних у воді:
    - Різне забарвлення
    - Не мілкі
    - Не їдкі
-





# ОСНОВИ В ПОБУТІ:

- $\text{Ca(OH)}_2$ -гашене вапно
  - $\text{NaOH}$ -входить до складу мила
  - $\text{NH}_4\text{OH}$ -нашатирний спирт
  - $\text{Fe(OH)}_3$ -протиотрута проти миш'яку
-

# ВИКОНАЛИ УЧНІ 8 ФМЕК КЛАСУ:

- Антонишин Максим
  - Галак Богдан
  - Наконечний Андрій
  - Шибіко Василь
-