

ОСНОВИ



ОСНОВИ - це складні речовини, до складу яких входить катіон металу і I-валентний гідроксид аніон 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
Na_2O	Взаємодіють з водою	NaOH
K_2O		KOH
SrO		Sr(OH)_2
BaO		Ba(OH)_2
Ag_2O	Не взаємодіють з водою	AgOH
CuO		Cu(OH)_2
Fe_2O_3		Fe(OH)_3

ОСНОВА

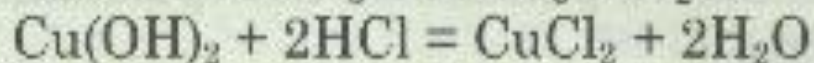
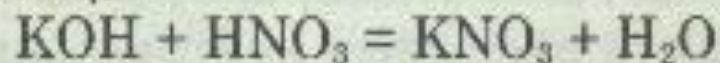
розчинна (луг)

нерозчинна

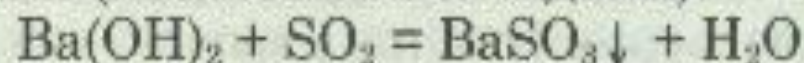
1. Діє на індикатори

На індикатори не діє

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



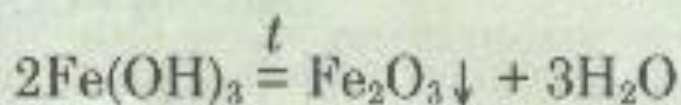
3. Взаємодіє з оксидами неметалів (кислотними оксидами):



З кислотними оксидами реакції не характерні

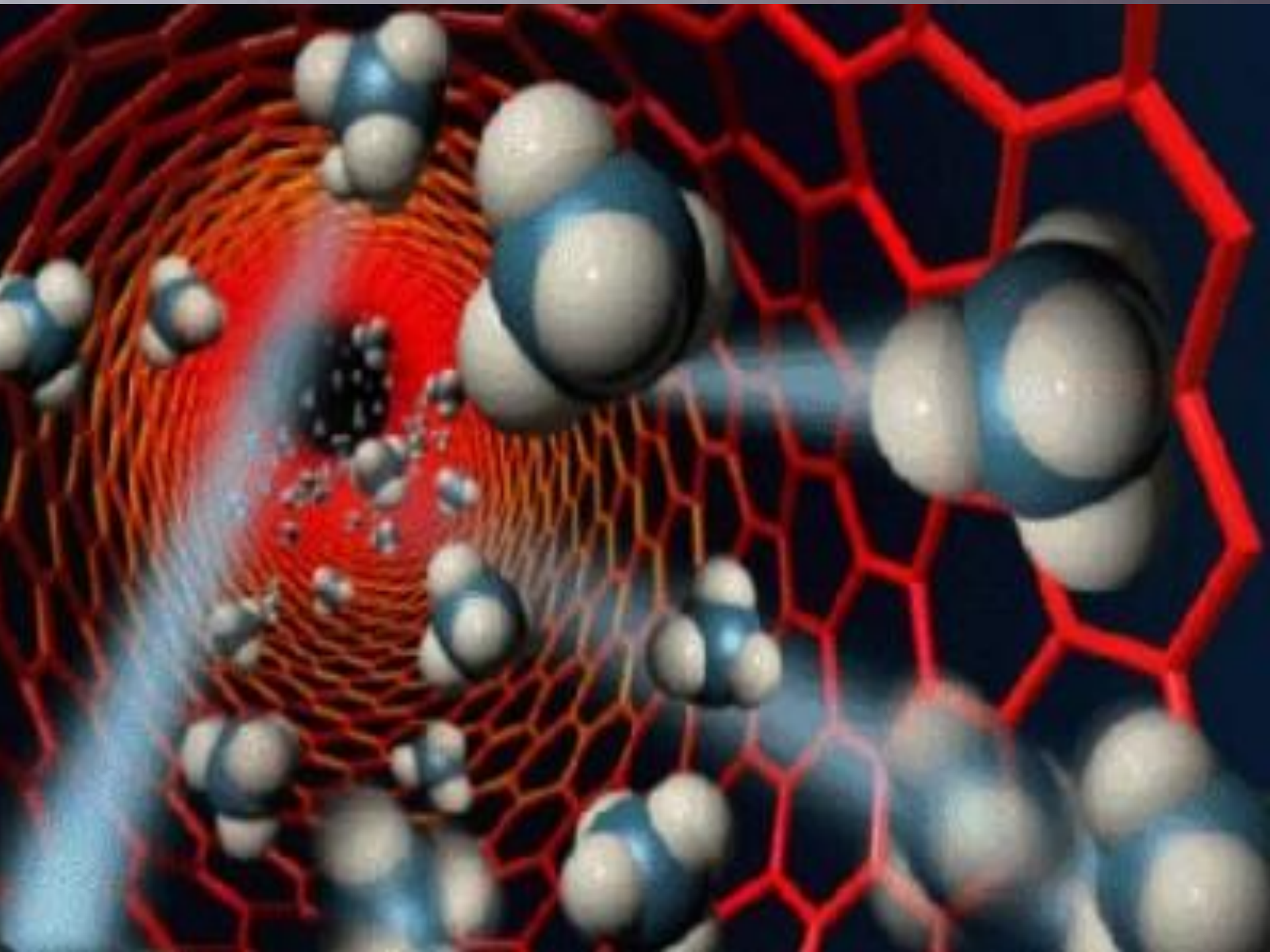
4. Їдкі луги NaOH і KOH під час нагрівання не розкладаються

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:

- Ca(OH)_2 -гашене вапно
 - NaOH -входить до складу мила
 - NH_4OH -нашатирний спирт
 - Fe(OH)_3 -протиотрута проти миш'яку
-

ВИКОНАЛИ УЧНІ 8 ФМЕК КЛАСУ:

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