**Хімічні властивості нерозчинних основ**

[**https://youtu.be/V8-5ao8erq4**](https://youtu.be/V8-5ao8erq4)

**Щоб дослідити купрум (ІІ) гідроксид, отримаємо його дією лугу на розчинну сіль купруму (ІІ).**

**СuSO4 + 2NaOH = Сu(OH)2 ↓+ Na2SO4**

**Купрум(ІІ) гідроксид – основа, практично нерозчинна у воді, тому фенолфталеїн не змінює забарвлення. При нагріванні купрум(ІІ) гідроксид розкладається на два оксиди: чорний купрум(ІІ) оксид і воду.**

**Сu(OH)2 = СuO + H2O**

**На прикладі купрум(ІІ) гідроксиду ми переконалися в тому, що нерозчинні основи при нагріванні розкладаються на оксид металу і воду.**

**Обладнання: пробірка, штатив для пробірок, піпетка, спиртівка, тримач.**

**Слід дотримуватися правил роботи з розчинами лугів, уникати потрапляння цих речовин на шкіру та слизові оболонки. Слід також дотримуватися правил роботи з нагрівальними приладами.**