



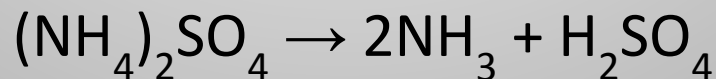
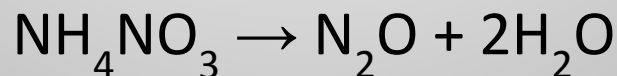
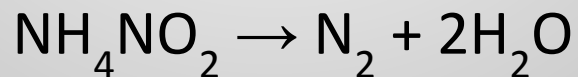
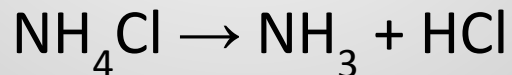
Презентація з хімії

Солі амонію

Сахоненко Джейн 10 клас

Солі амонію — це кристалічні речовини з іонним типом зв'язку. До складу солей амонію входять один або кілька катіонів і аніон кислотного залишку.

- Солі амонію утворюються при взаємодії відповідних кислот з амоніаком або розчином гідроксиду амонію. Більшість солей амонію безбарвні. При взаємодії з сильними основами і нагріванні солі амонію легко розкладаються з утворенням амоніаку. В термічному відношенні солі амонію нестійкі і при нагріванні порівняно легко розкладаються, наприклад:



Фізичні властивості:

Солі амонію — тверді кристалічні речовини, що за зовнішнім виглядом нагадують солі лужних металів. У воді добре розчиняються.

Найважливішими солями амонію є :

нітрат амонію NH_4NO_3 , сульфат амонію $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ і хлорид амонію NH_4Cl . Вони застосовуються головним чином як азотні добрива. Гідрокарбонат амонію NH_4HCO_3 (вуглеамонійна сіль, побутова назва *амоніак*, індекс *E 503*) використовують як розпушувач тіста.

Хімічні властивості:

Солі амонію виявляють типові для всіх солей хімічні властивості і деякі специфічні. Як і всі розчинні солі, солі амонію у водному розчині добре дисоціюють на йони, взаємодіють із лугами, сильними кислотами, іншими солями.

До специфічних хімічних властивостей солей амонію належить розкладання при нагріванні.

Якісною реакцією на йони амонію є взаємодія солей амонію з лугами при нагріванні. При цьому відчувається різкий запах аміаку, що виділяється. Виділення аміаку NH_3 характерна ознака для розпізнавання солей амонію.

Солі амонію добувають внаслідок взаємодії аміаку або аміачної води з кислотами.

A blue-tinted molecular model, possibly representing a protein or a complex organic molecule, is shown against a dark background. The model consists of numerous interconnected spheres and rods, creating a complex, branching structure. The text "Дякую за увагу!)" is overlaid in the center of the image in a bold, black font.

Дякую за увагу!)