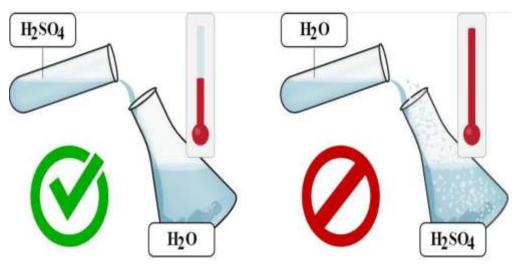
Тема уроку. Сульфатна кислота.

Сульфатна (сірчана) кислота H2SO4 — найважливіша сполука Сульфуру. Чиста сульфатна кислота являє собою безбарвну в'язку маслянисту рідину, яка майже у два рази важча за воду.

Сульфатна кислота необмежено змішується з водою. Розчинення сульфатної кислоти супроводжується сильним розігріванням розчину, і може відбуватися його розбризкування. Тому сульфатну кислоту розчиняють обережно: тонкою цівкою кислоту вливають у воду при постійному перемішуванні.



Сульфатна кислота дуже гігроскопічною і використовується для осушення різних речовин.

Хімічні властивості сульфатної кислоти залежать від її концентрації.

Сульфатна кислота будь-якої концентрації реагує:

• з основними і амфотерними оксидами і гідроксидами з утворенням солі і води:

H2SO4+CuO=CuSO4+H2O.

H2SO4+Zn(OH)2=ZnSO4+2H2O;

• з солями, якщо утворюється газ чи нерозчинна речовина:

 $H2SO4+CaCO3=CaSO4+H2O+CO2\uparrow$,

H2SO4+BaCl2=BaSO4\J+2HCl.

Розбавлена кислота реагує лише з металами, які розташовані у ряду активності до водню. В реакції утворюються сульфати і виділяється водень. **Окисні** властивості у цьому випадку виявляють атоми Гідрогену:

 $H2SO4+Zn=ZnSO4+H2\uparrow$.

Концентрована кислота реагує:

• з усіма металами, крім золота і платини, за рахунок сильних **окисних властивостей атому Сульфуру**:

2H2SO4+Cu=CuSO4+SO2+2H2O.

У реакціях з активними металами продуктами реакції можуть бути сульфур(IV) оксид, гідроген сульфід, або сірка.

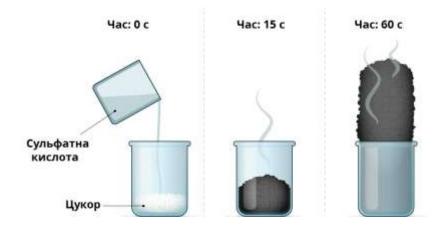
Зверни увагу!

При низькій температурі сульфатна кислота пасивує залізо і алюміній і з ними не реагує.

3 твердими солями інших кислот:

$H2SO4(\kappa)+2NaNO3(me)=Na2SO4+2HNO3.$

3 багатьма органічними речовинами (відбувається обвуглювання цукру, паперу, деревини, тощо, оскільки віднімається вода):



Застосування:

Сульфатна кислота — одна з найважливіших хімічних речовин. Вона використовується:

- для отримання інших кислот;
- для виробництва мінеральних добрив;
- для очищення нафтопродуктів;
- у свинцевих акумуляторах;
- у виробництві миючих засобів, барвників, ліків.

Перегляньте відео:

Завдання:

- 1.Опрацюйте § 22.
- 2. Виконайте вправу №319.