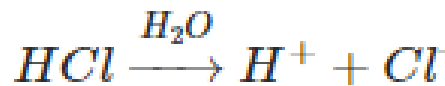


Asid

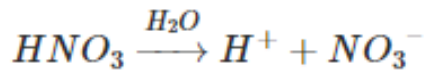
- Asid ialah bahan kimia yang menghasilkan ion hidrogen dalam air.
- Ion hidrogen ialah satu proton.
- Jadi, asid dapat digambarkan sebagai penderma proton.
- Dalam sebarang larutan akueus, ion hidrogen sentiasa dihidratkan oleh satu molekul air untuk menjadi ion hidroksonium.
- Jadi, ion hidroksonium yang hadir dalam larutan itu dan bukan ion hidrogen.



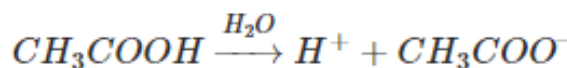
Pengionan Asid Hidroklorik



Pengionan Asid Nitrik



Pengionan Asid Etanoik



Jenis Asid

- Asid boleh dibahagikan kepada dua jenis, iaitu asid organik dan asid bukan organik.
- Asid organik :-
 - Asid sulfurik
 - Asid nitrik
 - Asid fosforik
- Asid bukan organik :-
 - Asid etanoik
 - Asid sitrik



Kebebasan Asid

- Kebebasan asid ialah bilangan ion hidrogen yang dapat dihasilkan oleh 1 molekul asid.
- Mengikut takrifan ini asid boleh dibahagikan kepada :-
 - asid monobes/monoprotik
 - asid dwibes/diprotik
 - asid tribes/triprotik

Contoh monobes

- Asid hidroklorik
- Asid nitrik
- Asid etanoik

Contoh dwibes

- Asid sulfurik
- Asid karbonik

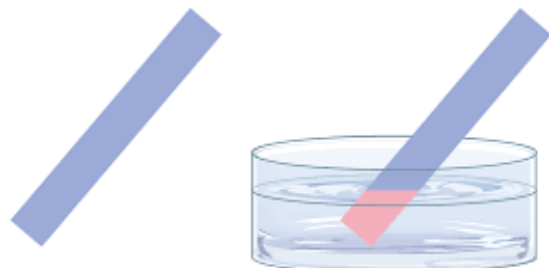
Contoh tribes

- Asid fosforik



Sifat-sifat fizik asid

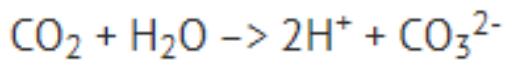
- Asid mempunyai sifat fizik :-
 - rasa masam
 - nilai pH kurang daripada 7
 - mengakis
 - mengubah kertas litmus biru kepada merah
 - mengkonduksikan arus elektrik



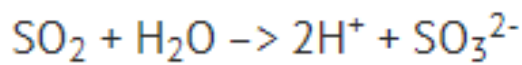
Oksida-oksida Asid

- Beberapa oksida bukan logam bertindak balas dengan air menghasilkan larutan berasid yang mengandungi ion hidrogen.
- Oksida oksida ini dikelaskan sebagai oksida asid.

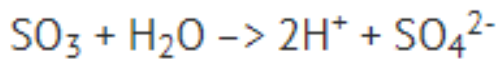
Karbon dioksida



Sulfur dioksida



Sulfur Trioksida



@icebearrawrr