

Această prepoziție exprimă tot-d'ăuna o cantitate de oxigenū mai puțin de kit aceea ce se cuprinde în acidul terminat în o s'ă saș i c'ă al căroră nume nu este înkă precedat de această prepoziție h y p o.

Es.: Acidul format de chlorū și de oxigenū aș primit numele următoare :

Acidul hypochloricū ;

Acidul chlorosū ;

Acidul hypochloricū ;

Acidul chloricū.

Între acestea compunși, proporția oxigenului merge crescând dela acidul hypochlorosū pînă la acidul chloricū.

Mai este un acid mai oxigenat decât acidul chloricū ; amîndoi se deosebesc, și se arată în același timp că acela acid cuprinde mai mult oxigenū decât acidul chloricū pentru aceeași cantitate de chlorū, precedînd vorba chloricū de prepozițiile per saș hyper. Acest acid se numește acidul perchloricū saș acidul hyperchloricū.

Această regulă s'a întins și la alți acizi, precum acidul hyperiodicū și hypermanganicū.

### Hydracidi.

Numerele de hydracidi se dă compunșilor binariți acizi ce se formează prin combinația hidrogenului cu un metaloid.

Numerele acestor hydracidi se compune de numerele corpuțelor simple, care se iauă kîte o dată radical, și mai de terminația hidrică.

Așa hydracidiți produse prin unirea hidrogenului cu chlorul, bromul, iodul, se numesc acidul chlorhidricū, bromhidricū, iodhidricū.

Este a însemna că hidrogenul formează tot-d'ăuna numai un hydracidū cu același radical.

### OXIDĪ.

Numerele de oxidă se dă compunșilor binariți oxigenați