

HYDRACIDI.

Nămele de hydracid ū se dă corpilor acidi ce
presăltă din combinația znsă metaloid kă hydrogenul.

Hydracidi sint în nămtă de șapte și se împart în
doz klase.

Klasa întâia kămpinde:

Acidul chlorhydric . . . HCl;

Acidul iodhydric . . . HI;

Acidul bromhydric . . . HBr;

Acidul fluorhydric . . . HF.

Hydracidi de klasa întâia aș o mare analogie între
diniți: toți sint formați de volăme egale de hydrogenŭ
și de metaloidi zniți făr kondensăție, ekzivalentă lor
se reprezintă prin patră volăme.

Klasa a doa kămpinde:

Acidul sulfhydric . . . HS;

Acidul selenhydric . . . HSe;

Acidul telurhydric . . . HTe.

Ekzivalentă acestor hydracidi se reprezintă prin
doz volăme.

Lăkrearea hydracidilor așpra baselor. —
Hydracidi aș toate karakterele zenerale ale oxacidilor;
romesk kolorearea cea albăstră a țărnesolărlă și neutraliză
baselă cele mai enerjice; dar în vreme kă oxacidi se z-
nesk între kă baselă spre a forma șărări, hydracidi ceaprk
mai tot-d'ăzna o deskomposiție kînd lăkrează așpra ōxi-
dilor metalici; hydrogenul lor se kombină kă oxigenul
basei, spre a forma apă, și radikărlă lor prodăce kă me-
tală și kompoz binariș ce D. Berzelius nămește sare
haloidă.

ESEMPLU: $\text{HCl} + \text{KO} = \text{KCl} + \text{HO}$.

Vom eksamina aici într'zn kîp zeneral fenomenelă
cele principale ce însoțesk prodărdiea și deskomposițiea
șărărilor haloide (chloruri, bromuri, sulfuri, etc.)

Kînd se îndpentează și kărant de raz acidŭ chlor-
hydricŭ așpra baritei kăsticē, atznuī se face între acesti