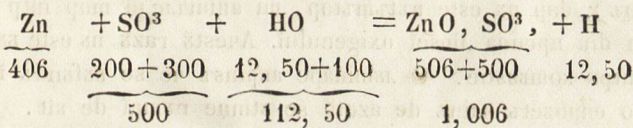


nulă formind că oxigenulă aerului o amestecătură detșnantă, trebbe să se ferească bine de o detșnație ermată de întimplări grele.

Această pază este bună pentru prepararea tuturor gazelor; se poate zice într'ună clipă deșnerală că spre a se dobîndi ună gază cărată, trebbe a perde de acestă gază ună volămă de ont saș de zece ori mai mare de cît volămă aerului lăsată în aparate.

Prin ajustorăle ekșivalentilor se poate determina căantitatea cea ponderabilă de hydrogenă prodășă prin greștăii cănoskăte de acidă sulfică, de zincă și de apă.

Apă se formă de ună ekșivalentă de hydrogenă = 12,50 și de ună ekșivalentă de oxigenă = 100, ekșivalentă zincului este 406; și acidulă sulfică compinde ună ekșivalentă de sulfă = 200, trei ekșivalente de oxigenă = 300. Așa dar se poate pune formula șrștoare:



Se vede că 406 de zincă, reșkrindă asșpra a 500 de acidă sulfică și 112,50 de apă, prodășă 1006 de sulfată de zincă și 12,50 de hydrogenă.

Aici se pricene folosăle ekșivalentiloră ximici ce permit a se esprima în greștăii căantitățile ce intervin în reșkrările ximice. Că toate că întră nșmaș ună ekșivalentă de apă în formula precedentă, trebbe însă a se întrevșinda o căantitate mare de acestă liksidă în preparăcia hydrogenului, spre a disolva sulfatulă de zincă, ce ar nștea să se depășă pe șșprafăa zincului și a se opșne nșmaș de cît reacției ximice.

Întrevșindările Hydrogenului.—Hydrogenulă se întrevșindează în laboratorii de ximie spre a reșșce oxidii și a'i dobîndi în ștarea metalică; metalele reșșse prin hydrogenă șint prea cărate. Hydrogenulă mai