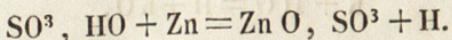


лăй de stîkă, și atăncă pîmăi de-kiț se bede derașindă-se hydrogenulă că reprezicăne.

Hydrogenulă se prepară tot dăuna în laboratorii descompunind ana prîn zincă în prezenție acidului sulfic.

Zinculă sinrgără ne având destălă afinitate pentru oxigenă spre a descompune ana la temperatură ordinare, se adaugă acidă sulfică la amesteculă de apă și de zincă: ana se descompune atăncă prîn zincă în prezenție acidului sulfică; oxigenulă săbă se combină că zinculă spre a forma oxidă de zincă, care, înăindă-se că acidulă sulfică, produsul sulfatul de zincă că se disoluează în apă, și hydrogenulă se derașă:

Aceea că arată ecuația următoare:



Aparatulă se compune de săbă flaconă că doar tăbăcări (grăbări), în care se întindea zinculă în grăpalie (Tab. I, fig. 5).

Într-oană din tăbăcăriile flaconulă se pună săbă de stîns razele, și în cheea-l-alătă tăbăcări se pună o plănicie pe care se toarnează apă, pînă că căpătă plănicie să se cibăndească în lăcăciă.

Tăbăcări adăuctătoră intre săbăt o evaportă plănicie de apă.

Spre a determina derajamentulă hydrogenuluă, este destălă a tăpna căte-va dramări de acidă sulfică în plănicie.

Hydrogenulă săpătă și ronită pe de aereă că se prinsă în flaconă. În căte-va minute se poate stînchi căte-va stîkă de hydrogenă.

Hydrogenulă că se produsă în amîndoaie experiență de precedente, este amestecată mai întâi că aereă că atmosferică că se afluxă, opă în basenele sănde se naște hydrogenulă, opă în tăbăcări adăuctătoră de gază.

Spre a avea hydrogenă cărată, trebuie să se lasă a se nerde oare-care căantitate de rază mai nainte de a' a stînchi. Dacă se va aprinde gazulă mai nainte de a se fi ronită aereă din basenele acestea, atăncă hydrogenă