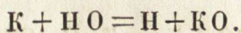


Препарація а Hydrogenului. — Hydrogenul se estrăde din apă care este formată de oxigenul și de hydrogenul. Likvidul acesta păsă în kontaktă кэ зп корпă foarte setosă de oxigenul se deskomпăne și derațe hydrogenul.

Металеле авîнд în ğenerală o mare афинитате pentрă oxigenul, се întревăинğeазă supре препараціяа hydrogenului,

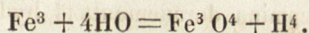
Оаре-каре метале, прекъм potassiumul și sodiumul, deskomпăн апа ла frigă: О вăкатă de potassiumul întродăсă в-тр'о епроветă плінă de mercurul care корпнде о квантитате микă de apă în partea са чеа de сăс, derațe hydrogenul, și рѣ-мине în disoluğіе în apă oxidul de potassiumul (potass).

Ачеастă реакція се еспрімă prin формула зрѣтоаре:



Арѣтъм аичі deskomпозіціяа апей prin potassiumul нăмаі supре а се фаче маі інğелеасă теоріеа препараціяа hydrogenului; даp ничі о даťă нă се довîндеше астьелă разăлă ачеста în лабораторіи, din ричіна скăмпетеі potassiumului și а primeğdieі че аре есперіенğа.

Се poate prepara hydrogenul făкîнд сă треакă а-вăрї de apă асăпра ферăлăї рошă de калăđ; апа се deskomпăне, oxigenul еї се комбінă кă ферăлă supре а форма oxidulă de ferul magnetikă, și се derațe hydrogenul



(Oxidul de fer magnetik).

Апаратăлă че се întревăинğeазă се компăне де знă тăбă de порğеланă în care се пăн fire de feră și се ашеазă пе зп фăралă лăнăđ. Тăбăлă de порğеланă комăникă, desпре о parte кă знă корпă микă de stiklă în care се пăне ките-ва пікăтăрї de apă, iar desпре алťă parte кă зп тăбă аğăкторă de газă care vine сăвт о епроветă плінă de apă, (Таб. I, fig. 4).

Маі інтііș се інкълăзеше тăбăлă de порğеланă нінă се ва рошї, și пе зрѣтă авăрăлă de apă требе сă треакă а-сăпра ферăлăї, пăинďă кичї-ва кăрвăнї de desăвтăлă корпă-