

între în creștet de platin al cărăia capac este dintră kă zn fir de fer, o amestecătără de chlorură de magnesiumă anhidru și de potassiumă. Reakția este vie; se formă chlorură de potassiumă, și magnesiumul rămâne liber. Se toarnă în toată masa apă, care disolvă chlorurul de potassiumă și lasă magnesiumul.

Magnesiumul are o lăcără metalică care seamănă kă a arăntărlă: este maleabil, se topește la temperatură romă, nealterabil în apă feartă, și kă o densitate de 1,87. Se oksidă închet săbt inflența aerărlă челă zmed, arde kă biochimăne kind se încălzește în oxigenă, și se prefăce în oxidă de magnesiumă (magnesie). Magnesiumul arde și între kărant de chloră și în avărlă de sulfă; acidi, kiar întinși, îl disolvă și derațe hydrogenă.

#### MAGNESIE. $MgO$ .

Magnesiumul nă se combină dekăt nămaî între o proporție kă oxigenul, spre a forma zn oxidă care are pentră formărlă  $MgO$ , și care se numește magnesie.

Această vasă se prepară precănitind o sare de magnesie prin potassă de prisos, săă maî vine, săpnind la calcinație carbonatul de magnesie; se recănoaște kă magnesiea este kăstică kind se disolvă fără efervescență în acidi.

Magnesiea este pălveroasă, albă, insidă, fără miros, fiksă, netonitoare și kă o densitate de 2,3. Apa la temperatură ordinară disolvă  $\frac{1}{5242}$  de magnesie, și  $\frac{1}{36000}$  la temperatură de  $100^{\circ}$ . Așa dar magnesiea este, prekăt și calcele, maî puțin solăbilă la kald dekăt la rece. Are o reakție păntelă alkalină, și înverzește siropărlă de violetă. Kind se păne în kontak kă apa, se hidrată foarte închet; dăca se esăne la aer, absoară d'odată și acidul carbonic și zmiditatea. Hydratul săă este reprezentat prin formărlă  $MgO,HO$ .

Toate sărările de magnesie aă o savoare amară: aceeașă proprietate face a se da kăte odată magnesieî năme de pămînt amar.