

vinț; seamănușă fontă cea arată. Are o slăbicie metalică, și se poate poade că pila; densitatea sa este de 7,05; după D. Berthier, afinitatea sa pentru oxigen este prea mare; se oxidează la aer, descompunându-se și deraže hidrogenul; când îl atinge chineză că deținute zmeude produsă în mijloc nepărtăcută care are oarecare analogie că ar carburul de hidrogen care se formează în acțiunea acidilor asupra fontei. Trebuie să se prezinte manganesul în oleiu de naftă, ca potassiumul și sodiumul, sau într-o formă de sârmă că se încide că lămpă la amindoaie căptușele.

**Preparare.** — Manganesul se obține pe deosebit în oxidul de manganesc într-o criză plină de cărbuni că poartă numele de criză brâzdată.

Spre a opera reacția aceasta, se amestecă că oleul oxidul de manganesc că provine din calcinația carbonatului de manganesc, și se încălzesc într-un criză pe care îl aduce perlit, astă că să se descompună oleul, care lasă atunci că residă de cărbune. Se părăsesc masa a doară că oleul să se formeze că din să o coacă că se dibujează în broaște.

Aceste broaște se pun într-o criză brâzdată, și îl mai rămâne tot crizăul să se întâpte că că cărbunele să fie înțepătă de oțelă în formă de forță. Când crizăul să aibă loc, atunci se găsește într-o formă de manganesc care reprezintă tot-dată o mikă cantitate de carbon; spre a cărui manganesul, se crede că este bine să se adauge borax; dar este indoielnic că să dobindit într-o dată metalul acesta cărat de tot.

#### Combinări ale manganesulu lui că oxigenul.

Combinăriile manganesulu lui că oxigenul sunt numeroase; se prezintă prin formulele următoare:

Protioxid	.	.	.	MnO;
Oxid roșu	.	.	.	Mn <sup>3+</sup> O <sup>2-</sup> =(MnO <sup>2-</sup> ) <sup>3-</sup> ;
Sesqui-oxid	.	.	.	Mn <sup>2+</sup> O <sup>3-</sup> =(MnO <sup>2-</sup> ) <sup>2-</sup> ;
Bi-oxid	sau	peroxid	.	Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ;
Acid manganic	.	.	.	MnO <sup>3-</sup> ;
Acid permanganic	.	.	.	Mn <sup>7+</sup> O <sup>2-</sup> =(MnO <sup>3-</sup> ) <sup>2-</sup> ;