Oxidi metaliчї se dobîndesк:

1° Prin акцiea oxigenuluї saŭ a aerулуї atmosferiк asupra metalelorînкulzite în ла рошу; ast-fel se preparъ oxidi de plumbŭ, de zincŭ, de cuprumŭ, etc.;

2° Atakînd metalele prin корпi oksidanцї, prekum acidul azoticŭ, azotatul de potassъ, chloratul de potasъ;

3° Prin калчinaцiea azotatilor, carbonatilor, kîte o datъ кiap a sulfatilor, a oxalatilor;

4° Prin калea umedъ, prechipitînd sъrъpiле metaliче solъviле prin potassъ, sodъ saŭ ammoniacŭ; în kazul aчesta oxidi sînt maї tot-d'auna hydratatї;

5° Fъkînd sъ feapвъ în anъ un carbonatŭ solъviл ku un oxidŭ че fortъ o sape nesolъviлъ ku acidul carbonicŭ;

6° Traktînd prin apa oxigenatъ oape-kape oxidї hydratatї saŭ în disolъцie, ast-fel prekum oxidi de cuprumŭ, de zincŭ, de calciumŭ, de bariumŭ, de strontiumŭ, etc.;

7° Suпuind ла inflъenцa chloruluї oape-kape oxidї, prekum protoxidi de manganesŭ, de cobaltŭ ші de nickelŭ, se ia o parte din metalul unit ku oxigenul, ші se dobîndeще un grad de oksidaцie maї înalt.

Akцiea chloruluї asupra oxidilor metaliчї s'a esaminat maї ku seamъ de D. Berthier. Aчest ximist a konstatat kъ se prodъче ast-fel niще oxidї maї mult saŭ maї puцin oxigenatї, dupъ proporцiile respektive de oxidŭ ші de chlorŭ întrebuinцate. Faktumul aчesta se esplimъ prin чele doъ fortule urmъtoare, че demonstrъ kъ în akцiea chloruluї asupra protoxiduluї de manganesŭ, poate sъ se prodъkъ sesqui-oxidŭ saŭ peroxidŭ de manganesŭ:

$$2MnO+Cl=MnO^2+MnCl;$$
$$3MnO+Cl=Mn^2O^3+MnCl.$$

Carbonati oxidilor desirnaцї maї sus not fi puшї în lokul oxidilor ші a prodъче, ka ші dînşi, peroxidї suпt inflъenцa prelъцuitъ a chloruluї. În aчeastъ reakцie, acidul carbonicŭ eliminat prin chlorŭ se deraцe.