

Oxidi metalici se dobindesc:

1º Prin aciunea oxigenului saj a aerului atmosferic asupra metalelor multe peste la rost; astfel se prepară oxidii de plumb, de zinc, de cupru etc.;

2º Atât metalele prin cărni oksidante, precum acidul azotic, azotatul de potass, chloratul de potas;

3º Prin calcinarea azotatilor, carbonatilor, căreia dată ciapă a sulfatilor, a oxalatilor;

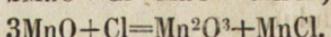
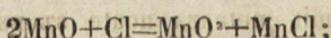
4º Prin calore sămedie, precipitând sărurile metalice solubile prin potass, sodă sau ammoniac; în cauză aceste oxidii sunt mai tot-dată hydratați;

5º Fără îndată se face în apă și carbonatii solubili căci oxidii care formează o sape nesolubilă căci acidul carbonic;

6º Trătind prin apa oxigenată oarecare oxidii hydratați sau în disoluție, astfel precum oxidii de cupru, de zinc, de calcium, de barium, de strontiu, etc.;

7º Se poate face înfluențarea chloruluui oarecare oxidii, precum protoxidi de manganes, de cobalt și de nickel, să ia o parte din metalul său și oxigenul, și se dobindesc astfel de grade de oxiidație mai înalte.

Aciunea chloruluui asupra oxidilor metalici să așezea să se examineze mai că seamă de D. Berthier. Această chimistă a constatat că se produsă astfel niște oxidii mai tălți sau mai puțin oxigenați, după proporții și perspective de oxidii și de chloruui întrebări date. Fără îndată aceasta se exprimă prin calea doar formule științifice, că demonstră că în aciunea chloruluui asupra protoxidului de manganes, poate să se producă sesqui-oxidii sau peroxidii de manganes:



Carbonati oxidilor desirăuți mai să nu fie puțini în locul oxidilor și a produs, că și dinții, peroxidii său înfluența prelevezându-se a chloruluui. În această reacție, acidul carbonic eliminat prin chloruui se deraže.