

carbonatul de peroxidă de feră are o mare nestabilitate, kind se toarnă în carbonat alcalin într-o sape de sesqui-oxidă de feră, se formă mai d'o-dată în prechinitat de hidrată de sesqui-oxidă de feră, mi se derape acidă carbonică.

Ca toate acestea carbonatul de sesqui-oxidă de feră formă sursă îndoită destă de stabile ca carbonati alcalini. Bicarbonati de potassă mi de sodă disolvă hidratul de sesqui-oxidă de feră dind disoluții romii ne care ferberea nă le descompune, mi din care nă se desparte peroxidul de feră deit prin alkali caustici. Azotatul de peroxidă de feră amestecat ca în prisos de carbonat de potassă prodăce o lixoaare romie înkisă, în care se poate presăune esistența năsi carbonată îndoit de sesqui-oxidă de feră mi de potassă.

### Е с т р а к ц и е а ф е р ъ л ъ і.

Se dă năme de minieră de feră oră-ce săstangă ce căprinde destă feră pentră ca esplotația sa să se poată face îndstriațieșe. Fiind-că nișe căantiții mici de phosphoră, de sulfă saș de arsenică, iăș ferăși toată tenacitatea sa, se leapădă minierele în care feră este znit la zănl saș la alță din acesți corpi.

Sinșpile miniere esnotate sînt:

Oxidul de feră magnetică;

Peroxidul de feră anhidru saș feră oligistă;

Hidratul de peroxidă de feră;

Carbonatul de protoxidă de feră (feră spathică saș feră carbonatată din căliere).

Toți acesți corpi sășmi la calcinăgie, în presenția aerăși, se întork iarș în stape de sesqui-oxidă de feră; pentră așea se poate zice că se petrape feră în general din sesqui-oxidă de feră.

Metalspistă divisă minierele de feră în doș snechi principale: mine teroase mi mine în roșe. Minele teroase sînt formate prin hidrată de protoxidă de feră; minele în roșe căprind toate cele-lalte snechi.