Препарацie. — Se dobîndeщe sesqui-oxidul de manganesŭ лъsînd protoxidul de manganesŭ hydratatŭ a se oxigena ла aep, saŭ sъnъnînd azotatul de protoxidŭ de manganesŭ ла o калчinaцie кътпътатъ: $2MnO,AzO^5=Mn^2O^3+2AzO^4+O$.

Sesqui-oxidul de manganesŭ iaînkъ пащере prin акцiea manganatuluĭ ші a hypermanganatuluĭ de potassъ asъnpa ъneĭ disolъцiĭ de o sape de protoxidŭ de manganesŭ. Se поate iaръш препара ґъkînd sъ treakъ chlorŭ neste protoxidŭ saŭ carbonatŭ de manganesŭ de nprsos, ші трактînd продъктъл prin acidŭ sulficŭ тоале, каре disolвъ nprsosъл protoxiduluĭ saŭ ал carbonatuluĭ de manganesŭ ші лasъ sesqui-oxidul кърat.

BIOXIDU SAŬ PEROXIDU DE MANGANESU. MnO^2.

Acest корп este чел маĭ important din toцĭ oxidĭ de manganesŭ: sлъжеще ла препараціea oxigenuluĭ ші a chloruluĭ; se întrebъinцeazъ în stiклъriĭ spre a деколора stiклеле че кънpind protoxidŭ de ferŭ saŭ oxidŭ de ferŭ intepmediapiŭ.

Peroxidul de manganesŭ se гъseщe къ indestълape în natъръ; ачi sъb fortъ de kpistaле преа netede ші binete ка оцелъл, ачi în mase kpistaline ші padiate: se dъ nъme, în mineралоцie, de Pyrolusitъ peroxiduluĭ de manganesŭ кърat ші anhydru, dap se гъseщe pap în ачeastъ stape. Кънpinde opdinapiamente spathŭ fluorŭ, hydratĭ de sesqui-oxidŭ de manganesŭ ші de peroxidŭ de ferŭ, carbonatŭ de calce, baritъ, ші oape-каре къantitate de anъ.

Se гъseщe маĭ къ seamъ în търîmъріле primitiве ші intepmediapiĭ.

Saint Diè, Romanèche апроапе de Mâcon, Thiviez, Saksoniea, Боxemia, даŭ mapĭ къantitъцĭ de peroxidŭ de manganesŭ. Oxidul de manganesŭ de Romanèche кънpinde o къantitate mapede baritъ каре se пape a fi în комбinaцie къ peroxidul de manganesŭ че жоакъ атъчĭ ролъ de ъn ачid тоале.

Пропрietъцĭ. — Peroxidul de manganesŭ este deskomлosabiл prin кълдъръ ші dъ ⅓ din oxigenul че къ-