

1° П е к а л е з с к а т ь. — Se pune de se topește, într'un crezest, o amestecătură de 5 п. de sulfură de antimoniu și de 3 п. de carbonată de sodă anhidru; masa tonită se demoartă din crezest; se lasă de se răcește, se пълверисă, și se tractă prin 80 de ori crezatea sa de apă fervinte: liқzoarea filtrată дъ prin răcire o zăbstană пълверлантă галенă връпă, care este kermesă: residă poate fi tractat de доă sađ de trei ori prin apă fervinte, și a da kăantității noăi de kermes. Această zăbstană trebbe сплатă кă ingrijire, zăkată ла o temperatură de jos, și пăstrată fărită de lămină într'un vas inkis; se alteră kărind; o parte a sulfurului de antimoniu kăprins în kermes se descompune în oxidă de antimoniu și sulfură.

2° П е к а л е з м е д ь. — Se pune de se ferbe în timp de trei sфертări de орă, 1 п. de sulfură de antimoniu pedăș în пълбере преа мързнтă кă 22 1/2 п. de carbonată de sodă anhidru, și 250 п. de apă; liқzoarea filtrată lasă a se depune kermesă răcindă-se. Apa-mămă răčită poate disolva o kăantitate noăă de sulfură de antimoniu, și a prodăce inkă kermes.

Апеле-мăме але kermesăă kăprind sulfură de antimoniu, care este цинтă în disoluție prin mijlocirea sulfurului alcalină; tractate printăr'un acid че descompune sulfurul alcalină, ачесте апеле lasă a se пречинитă sulfură de antimoniu hidratată че се нăмеște sulfură aurită de antimoniu, și care este format генералементе printăr'o amestecătură de доă sulfură Sb^2S^3 și Sb^2S^5 .

TEORIE A PREPARAȚIEI KERMESULUI.

Teoria preparăției kermesăă, че а fost мăлт timp foarte întăнекоасă, s'a stabіlit într'un kip definitiv prin черчетăриле DD. Gay-Lussac, Berzelius, Liebig, H. Rose, Henry, etc.

Дăпă челе din зрмă observății але D. H. Rose, kermesă este o amestecătură de sulfură de antimoniu și de oxidă de antimoniu kristalisat. Diferințele че kermesăă