

oxigenŭ, care se opreŝe nŝmai kînd tot chlorurul de calce s'a transformat în chlorurŭ de calciumŭ.

Препараціе. — Spre a prepara chlorurul de calce, se adŝche sŝ treakŝ zn kŝrant de chlorŭ într'zn lante de calce, saŝ în calce stins. Se îngrijeŝe a se afla mereŝ zn prisos de calce, pentrŝ ka hypochloritul sŝ nŝ se transforme în chloratŭ. Masa întinsŝ de apŝ, strekŝratŝ saŝ filtratŝ, dŝ o disoluціe concentraț de chlorurŭ de calce.

Întrebzînduri. — Chlorurul de calce este întrebzîndat în kŝantitate mŝlzŝ pentrŝ înlŝvirea pînzelor mi a kochei de xîrtie: în fabricile de pinze zŝgrŝvite se slŝjeŝe kŝ dinŝzl drept rozŝtor. Miasmelle ce se degaŝe în sŝlme de snitale, în amfiteatrele de desekŝiŝni, etc., pot sŝ se destrŝe prin chlorurul de calce; aŝest corp trebe sŝ se întrebzîndeze tot-d'azna în kŝantitate mikŝ, pentrŝ kŝ chlorul de prisos rŝsnîndîndŝ-se în atmosferŝ, ar pŝtea priciŝzi o akціe sŝpŝrŝtoare asŝpra respiraціei.

#### SULFATU DE CALCE. $\text{CaO}, \text{SO}_3$ .

Sulfatul de calce este kŝnoskŝt în stape anhydrŝ mi în stape hidratatŝ.

Sulfatul de calce anhidru se nŝmeŝe Karstenitŝ saŝ anhydrîtŝ. Esistŝ mai kŝ seamŝ în tŝrîmŝrile întermediariŝ; este pap kristalisat kŝ perŝlaritate; kŝ toate aŝestea, klîvind kristalele sale, aŝizînde çine-va la prisma rektanŝlarie dreantŝ. Aŝest corp este mai lŝgios dekît marmoră, mai tape dekît sulfatul de calce hidratatŭ. Densitatea sa este de 2,964. Este mai tŝrŝ întrebzîndare; kŝ toate aŝestea este o varietate siliciferŝ albastŝrŝ, care este întrebzîndatŝ în Italia spre a face kambranle de kŝminŝrî.

#### SULFATU DE CALCE HYDRATATU. $\text{CaO}, \text{SO}_3, 2\text{HO}$ .

Гнssl se presentŝ, opî în stratŝrî kontîmporane. nŝ-terniŝe, în tŝrîmŝrile terçiarî (bassin de Paris), saŝ în