

silicea în presenția cървнелї, шї formъ oxidū de carbonū шї zn siliciurū metalic. Аша, kind se toneше într'zn крещет враскзат о аместекътръ de oxidū de ferū шї de silice, атнчї се довиндеше zn настре de томїтръ вн каре пропорџїа siliciumulū poate сз се рїдїе нїнъ ла 5 саџ 6 дїн ссте дїн грестатеа ферълї.

Acidul silicicū este zn acid prea moale; đar prin fiksitatea лї, poate ronї dїn комбинаџїле лор кїар ачїдї чеї маї енерџїчї; ast-fel prin кълдъръ deskomпзне sulfati.

Kind se арнкъ silice прaf вн carbonatū de sodъ че este томї, атнчї се аратъ о ефервесченџъ vie вн масъ шї се дераџе acidū carbonicū.

Potassa, soda, barita, лъкреазъ вн калд аснпра siliceї лїџере саџ комбинате. Челе d'ntїїџ доъ vase formъ кз silicea silicatї солълїлї атакалїлї prin ачїдї; кз proprietatea ачеаста се слъжеше чїне-ва спре а face солълїле вн ачїдї мълте сзвстанџе minerale. Аша, zn silicatū de alumїнъ, de glucїнъ, de calce шї de ferū, neatakabilї prin ачїдї, томїндъ-се внтр'zn крещет de арїнт кз 2 саџ 3 орї грестатеа са de potassъ казтїкъ, саџ калчїнїндъ-се вн фок de кзщїпїџ внтр'zn крещет de платїн, кз carbonatū de sodъ саџ de barїтъ, devїне солълїл вн acidul chlorhydricū.

Silicea presentъ ла сзфлътор нїџе карактере de каре се слъжеше чїне-ва адесеа спре а о deosebї de alte сзвстанџе. Se disolvъ нъмаї вн пропорџїї foarte мїчї, внтр'о пїкътъръ вкandesченџъ de șape de phosphorū. Вн тїмпъл внсълаџїеї, silicea вноатъ вн пїкътъра ачеастъ transparentъ, шї formъ внтр'їнса о масъ opakъ че се deosebїше lesne.

Внкълзїтъ пе zn кървнне кз о кзантїтате мїкъ de sodъ, silicea пїере de tot, шї formъ о стїклъ неколоръ, че ръмїне limpede kind се ръчеше. Disolvџїа ачеаста este вносїтъ de о ефервесченџъ прїчїнїтъ de dераџementъл acidulū carbonicū. Kind се внкълзеше кз șape de phosphorū silice amestekatъ саџ знїтъ кз vase, атнчї vasele се disolvъ, вяр silicea се vede вн пїкътъра стърї de phosphorū. Silicea се disolvъ шї вн borax, đar мълт маї anevoe deкїт вн sodъ.