

продъже въ спир де — 60° : ачеста естѣ зѣл дѣн корпѣ чеї маї рѣспѣрѣнѣ че се кѣноск.

Sulfurul de carbonŭ este преа инфламѣил, шѣ формѣ арзѣнд асѣдŭ carbonicŭ шѣ асѣдŭ sulfosŭ; tensiea sa este кѣнсѣдераѣилѣ; дака се ва ѣнтрѣдъче о кѣантѣтѣтѣ мѣкѣ дѣнтр'ѣнзѣл ѣнтр'ѣн флакѣн плѣн де аѣр саѣ де охѣгенŭ, атѣнчѣ се рѣдъче ачѣ ѣн аѣр шѣ аѣмѣстѣкѣтѣрѣ, дѣтѣнѣ соартѣ тѣре апроѣиѣнд зѣн корпѣ апроѣнс.

Флакѣтра чеа алѣастрѣ шѣ мѣросѣл де асѣдŭ sulfosŭ че прѣдъче sulfurul de carbonŭ арзѣнд слѣжеск а'л део-оѣсеѣ де чеї-л-алѣї корпѣ лѣкѣсѣдѣ инфламѣилѣ.

Се ѣнѣелеѣе кѣ кѣлѣдѣра чеа маї тѣре нѣ тѣреѣе а алѣтра sulfurul de carbonŭ, сѣнд-кѣ модѣл стѣѣ де прѣ-параѣѣѣ стѣ ѣн а нѣне ѣн прѣсѣнѣѣѣ ла о темпѣратѣрѣ преа ѣналѣ, sulful шѣ carbonul.

Маї мѣлѣте металѣ ѣнкѣлѣзѣтѣ пѣнѣ ла рошѣ дескѣомѣнѣн sulfurul de carbonŭ, ѣаѣ sulful спѣре а форма sulfurŭ, шѣ нѣн carbonul ѣн лѣберѣтѣте.

Sulfur este солѣѣил ѣн sulfurul de carbonŭ шѣ се дѣ-нѣне дѣнтр'ѣнзѣл прѣнтр'ѣ еѣапораѣѣѣ ѣнчеатѣ сѣѣ формѣ де кристѣле транспѣрѣнте асѣменеа кѣ алѣ sulfuluŭ nativ че се гѣсѣше ѣн солѣтѣре.

Phosphorul se дѣсолѣѣтѣ лесне ѣн sulfurul de carbonŭ; нѣмаї о парѣте де ачѣст лѣкѣсѣдѣ аѣнѣне спѣре а дѣсолѣѣѣ 20 пѣрѣѣѣ де phosphorŭ.

Sulfurul de carbonŭ poate сѣ компѣрат кѣ асѣдŭ carbonicŭ ѣн кѣре дої еѣкѣѣѣлѣнѣѣ де sulfurŭ ѣаѣ лѣкѣл ѣелѣр дої еѣкѣѣлѣнѣѣ де oxygenŭ. ѣн аѣѣѣѣр, sulfurul de carbonŭ се комѣнѣнѣ кѣ sulfurŭ металѣчѣ, шѣ атѣнчѣ формѣ sulfurŭ гѣнѣрѣлѣ авѣнд пѣнтрѣ формѣлѣ ѣенѣрѣлѣ MS, CS² шѣ корѣспѣнзѣнд кѣ carbonatŭ MO, CO². Де ачѣеа sulfurul de carbonŭ се кѣамѣ кѣѣте о датѣ асѣдŭ sulfocarbonicŭ.

Компѣзиѣѣе. — 100 де пѣрѣѣѣ де sulfurŭ де carbonŭ кѣарѣнд:

Carbonŭ	≡	15,78
Sulfŭ	≡	84,22
	—	100,00