

Ast-fel vine:

Carbonū	=	27,68
Oxigenū	=	72,32
		<hr/>
		100,00

Kъ toate ачестea modъl ачesta de determînație nъ are ачелаш grad de esaktitъdine ka modъl че DD. Dumas шî Stas аъ пропъs de пъдînî anî.

Химисти ачестia аъ fiksат întp'ъn kîn пpечis komposițiea acidului carbonicū, арzînd carbonū foarte кърat îн oxigenū, шî kîntъpînd acidul carbonicū че se prodъsese îн ачeastъ комбъstie.

Din analisеле fъkъte de DD. Dumas шî Stas пeшъл-тъ, къ îн acidul carbonicū oxigenul се знeщe къ carbonul îн rapортъl de 8 къtre 3 пpеа екsакт; шî къ acidul carbonicū кърpînde:

Carbonū	=	27,27
Oxigenū	=	72,73
		<hr/>
		100,00

Acidul carbonicū este format de doi екzîвалeнцî de oxigenū=200 шî de зп екzîвалент de carbonū=75. Фop-тъла CO² репрезентъ доъ волъme de ачест ачid саъ зп екzîвалент.

КОМБÏНАЦÏЛЕ ARSENICULUI KЪ OXIGENUL.

Arsenicul, комбîнîндъ-se къ oxigenul, фopтъ ком-пъшî зpмъторî:

Oxidū de arsenicū.

Acidū arseniosū. AsO³.

Acidū arsenicū. AsO⁵.

Se vede къ phosphorul шî arsenicul, кape, зпîндъ-se къ hydrogenul, фopтъ доъ комбîнацîi gazoase коръспъзъ-тоаре PhH³ шî AsH₃, аъ ачееаш аналогîe îн комбîнацîле лop къ oxigenul, пeнтpъ къ ачidî arseniosū шî arsenicū AsO³ шî AsO⁵ коръспънд пpîн комposițiea лop ла ачidî phosphorosū шî phosphoricū PhO³ шî PhO⁵.