

Зн волѣм де oxidă de carbonă чере, спре а fi transformat în acidă carbonică, о жѣмѣтате де волѣм де oxygenă, ши дѣ нащере знѣ волѣм де acidă carbonică.

Се щие къ acidul carbonică кѣпринде кiar волѣмѣл сѣѣ де oxygenă. Аша дар зн волѣм де oxidă de carbonă кѣпринде нѣмаѣ о жѣмѣтате де волѣм де oxygenă.

Дака се скѣдеа din densitatea oxidului de carbonă жѣмѣтатеа densităđi oxygenului, pestăл ва representa квантитатеа де carbonă знитѣ къ ачест раз din зрмѣ:

0,96700 densitatea oxidului de carbonă.

0,55285 жѣмѣтатеа densităđi oxygenului.

0,41415 квантитатеа де carbonă кѣпринсѣ în зн вол. де oxidă de carbonă

Нѣмѣрѣл ачеста 0,41415 representă prin ipotesă зн волѣм де азѣр де carbonă: аша дар зн волѣм де oxidă de carbonă este format de зн волѣм де азѣр де carbonă ши де о жѣмѣтате де волѣм де oxygenă.

Формѣла CO корѣспонде ла доѣ волѣме де газ.

П р е п а р а ц и е. — Oxidă чеѣ аневое де pedăс даѣ oxidă de carbonă кинд се инкѣлзеск къ кѣрѣзне; în време къ oxidă че се pedăк лесне продăк acidă carbonică. În temeiundă-се чине-ва асѣпра ачестеѣ обсервацѣи, се poate dovăнди oxidul de carbonă инкѣлзинд кѣрѣзне къ oxidă de zincă.  $ZnO + C = CO + Zn$ .

Кiar аша ши Priestley а фѣкѣт дескоперѣеа ачестѣѣ газ.

Oxidul de carbonă се формѣ инкѣ în ветре кинд аерѣл нѣ се афѣл интр'инседе къ prisos; флакѣра чеа албастрѣ че се vede адесеа ла партеа сѣперѣоарѣ а знѣ формал аконерѣт къ капиталѣл сѣѣ, провѣне în mare парте din комвѣстѣеа oxidului de carbonă.

Се poate prepara лесне oxidul de carbonă фѣкѣнд сѣ треакѣ зн кѣрант де acidă carbonică пе кѣрѣзнѣ а-прѣнши, че се афѣл интр'зн тѣѣ де порчеланѣ. Реакѣеа се еспрѣмѣ prin формѣла зрмѣтоаре:  $CO_2 + C = 2CO$ .

Este de însemnat къ în ачестѣ реакѣеѣ acidul carbonică ши индоеще волѣмѣл skimăндă-се în oxidă de carbonă. În ефект,  $CO_2 = 2$  волѣме, ши  $C^2O^2 = 4$  волѣме. Ачестѣ transformăđe а acidului carbonică, капе este зн