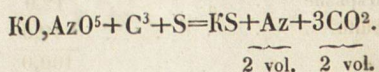


комбестіе се формъ sulfurŭ de potassiumŭ ші о квантitate преа mare де газ:



Ар ші кѣ пѣтинць а се адъога квантitatea газлѣи интродѣкннд ин еарѣѣ дестѣл кѣрѣзне супре а трансформа ин oxidŭ де carbonŭ tot acidul carbonicŭ каре ар индои атѣнчі волѣзмѣл; дар с'ар инпѣѣина мѣлт кѣлдѣра продѣсѣ прнн детѣнаѣіе, ші вом ведѣа маі департе кѣ температурѣ, ин моментѣл комбестіеі, есерчітѣ о инфлѣенць mare асѣпра ефектѣлѣи динамик ал ерѣи.

Формѣла $\text{KO, AzO}^5 + \text{C}^3 + \text{S}$ корѣспонде кѣ нѣмереле ѣрмѣтоаре:

Nitrŭ	74,75
Кѣрѣзне	13,34
Sulfŭ	11,87

Компарннд нѣмереле ачесте теоретиче кѣ нѣмереле date прнн практикѣ, се рекѣноаѣе кѣ се потривеск маі интокма; ин ефект, еарѣа де вѣтъліе арѣ пентрѣ композиѣіе:

Nitrŭ	75
Кѣрѣзне	12,5
Sulfŭ	12,5

Аша дар с'ар пѣтеа консидѣра еарѣа де пѣшкѣ ка о аместекѣтѣрѣ кѣ пропорѣіи definite, а кѣрѣа комбестіе треѣѣе а да наѣѣере знѣи екѣвалент де sulfurŭ де potassiumŭ, ла 2 волѣме де азотŭ ші 6 волѣме де acidŭ carbonicŭ. Дар продѣктеле комбестіеі ерѣеі нѣ сннт аша де simple; афарѣ де ачесті треі корпн, oxidul де carbonŭ, acidul sulfhydricŭ, hydrogenul carbonitŭ, се формъ sulfurŭ де carbonŭ, sulfatŭ ші carbonatŭ де potassŭ, cyanurŭ де potassiumŭ ші аѣѣр де апѣ.

Пропорѣіиле корпнлор интрѣѣнѣнѣаѣи ин досаѣіѣл ерѣеі нѣ инфлѣе сннгѣре асѣпра волѣзмѣлѣи газелор десволтате ин моментѣл комбестіеі; стареа физикѣ а ерѣеі есерчітѣ асѣменеа о mare инфлѣенць асѣпра ефектелор балістиче: аша дар este де фолос а се детермина кѣ ингрѣіѣре propriѣтѣ-