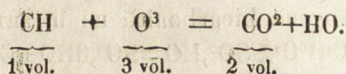


Ън волѣм де газ олефиант чере пентрѣ комбѣстѣа са треѣ волѣме де охѣгенѣ; ми дѣ доѣ волѣме де асѣдѣ carbonicѣ. Доѣ волѣме де чел дѣн зрѣм газ репрезентѣ ѣн екѣвалент де carbonѣ, ми кѣпрѣнде 2 волѣме де охѣгенѣ; ал треѣлеа волѣм де охѣгенѣ а треѣзит сѣ fie ѣнтреѣзѣнгат а фаче апѣ кѣ 2 волѣме саѣ ѣн екѣвалент де hydrogenѣ. Аша дар ѣн волѣм де hydrogenѣ bicarbonitѣ кѣпрѣнде ѣн екѣвалент де carbonѣ ми ѣн екѣвалент саѣ 2 волѣме де hydrogenѣ; комбѣстѣа са поате сѣ se репрезенте прѣн формѣла зрѣмѣтоаре:



Анаѣса hydrogenулѣ bicarbonitѣ треѣзе сѣ se факѣ, ка а разѣлѣ де смѣркѣрѣ, ѣнтрѣ ѣн еѣдиометрѣ, кѣ ѣн прѣсос де охѣгенѣ. Дѣтѣснаѣяеа ѣсте прѣа violѣнтѣ, ми ар нѣтеа снарѣе еѣдиометрѣл, кѣ тоатѣ грѣосѣмеа чеа маре а прѣреѣцѣлор сѣѣ; аша дар еѣте ѣмпортант а нѣ опера комбѣстѣа нѣмаѣ ѣнтрѣ о датѣ. Газѣл олефиант ѣнтрѣдѣскѣндѣ-se ѣн еѣдиометрѣ, се адѣче ѣнтрѣ ѣнсѣл а треѣла парте саѣ жѣмѣтатѣ дѣн охѣгенул треѣзѣнѣиос реѣакѣиѣ, ми се дѣ о скѣнтее ѣн амѣстекѣтѣсра ачеаста. Дѣнтѣ ачеа се адаортѣ пѣстѣл де охѣгенѣ, се сѣѣѣрѣшеѣе комбѣстѣа кѣ алѣ скѣнтее нѣѣ, ми пѣсѣдѣл се ѣнтрѣдѣче ѣнтрѣ ѣн тѣс грѣдат ѣнде се мѣзѣсрѣ.

Снре а се фаче дѣтѣснаѣяеа hydrogenулѣ bicarbonitѣ ми а охѣгенулѣ нѣ прѣа violѣнтѣ, се поате асемѣнеа ѣнтрѣдѣче ѣн еѣдиометрѣ ѣн прѣсос маре де охѣгенѣ; атѣнѣѣ се ѣа 5 волѣме де охѣгенѣ пѣнтрѣ ѣн волѣм де газ олефиант.

Анаѣса газѣлѣ олефиант поате ѣи верѣфѣкатѣ прѣн калѣкѣл: адѣѣгѣнд ѣа 2 волѣме де аѣср де carbonѣ, 2 волѣме де hydrogenѣ, аре ѣѣне-ѣа нѣмѣтрѣл 0,9806, кѣре се акоартѣ маѣ ѣнтѣкѣма кѣ нѣмѣтрѣл 0,9852, дат дѣа дрѣнтѣл прѣн еѣспѣриѣнтѣ:

$$\begin{array}{l} 0.8466 = 2 \text{ vol. de аѣср де carbonѣ;} \\ 0.1384 = 2 \text{ vol. de hydrogenѣ;} \\ \hline 0.9850 = 1 \text{ vol. de hydrogenѣ bicarbonitѣ.} \end{array}$$

Екѣвалентѣл hydrogenулѣ bicarbonitѣ се репрезентѣ