

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Kohlenoxyd

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/102/LOG_0021/

gezeigt ist $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 bei $\frac{1}{2}$ Vol. O_2 aus,
besetzt

1 Vol. CO_2 z. Verbrauch $\frac{1}{2}$ Vol. O_2
verbrauch $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 geht
für aufsteigendes Gasdrücken, in dem
dieser Punkt voran zu erkennen
Verbrauch $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 z. S.
2,33 gr. CO_2 für $\frac{1}{2}$ Vol. O_2 5607
Museummaschinen, at Verbrauch
u. 1 Vol. O_2 für CO_2 esfallt $\frac{1}{2}$
 2476 Museummaschinen ab geht
nicht 1 Museum CO_2 abfallt $\frac{1}{2}$
Loren, denn $5607 + 2476$
 $= 8080$, wenn Loren d. 1 ist
d. da 2 Operationen für + $\frac{1}{2}$
Loren.

hier hat gezeigt in dem Versuch, die für
aufsteigendes Gasdrücken, in dem
dieser Punkt voran zu erkennen
Verbrauch $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 z. S.
Loren, denn 5607 Museummaschinen sind (d. d. 1)

$$5607 : 8080 = 71 : 101$$

d. d. aufsteig. nach dem zugehen
zu d. Museum noch aufstehen
sind bewiesen ist d. zuverl. d.
die Gebrauchsmaschinen.

1 Vol. CO_2 verbraucht 2476 Museum
maschinen nach dem gehen, Lethel
für $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 Gebrauchsmaschinen, 1 aufsteig. d.
Museum CO_2 verbraucht $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2
Loren auf $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 Gebrauchsmaschinen
für $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 Gebrauchsmaschinen, 1 aufsteig. d.
Museum CO_2 verbraucht $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2
Loren auf $\frac{1}{2}$ Vol. CO_2 Gebrauchsmaschinen

Museum esfallt d. Gas (Loren d. CO_2)
nach d. CO_2 Verbrauch

$$\begin{aligned} 1 \text{ Vol } \text{CO}_2 &= 0,98 \\ \text{@ } \frac{1}{2} \text{ Vol } \text{O}_2 &= 0,55 \\ \hline \text{Gas Gas d. CO}_2 &= 1,52 \end{aligned}$$

ad C et nuda in aqua. Volodya
 yubfornay. yfornidun. fo bafel +
 dyf. fau fua. faun. t. t. bafay
 bafimau:

1 Vol CO₂ = 1,52

1 Vol CO₂ et 1 Vol O = 1,005

afp. i C on 1 Mol CO₂ = 0,415

afp. nuda ad nuda. Dofafu
 nuy nuy nuy, afp. on 1 Mol. CO₂

1/2 Vol. C et, bafay fau. faun.

1/2 C yubaf = 2,0,415 = 0,53.

afp. fau. D. CO₂ bafimau +

nud. i fufimafay; ad 1 Mol.

CO₂ nuyfoll:

1 Mol C = 0,415

1/2 Mol O = 0,55

= 0,97

Dofafu ydyf. nuy nuy f. nuy
 Dofafu n. yabimafu nuy O.
 fo nuyfoll. nuy nuy ad bafimau.
 nuyfoll. n. nuyfoll. n. nuy f.,
 n. n. n. n. n. n. n.

lee U + CO

lee + CO₂

afp. nuyfoll. n. nuyfoll. nuy.
 Dofafu nuy nuy nuy nuy nuy.
 nuyfoll. nuy nuyfoll. nuyfoll.
 nuyfoll.

Dofafu nuyfoll. nuyfoll.

ad Volodya n. C et H fufimafay
 nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll.
 nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll.
 nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll.
 nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll.

Dofafu nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll.

1) ad fufimafay nuyfoll. nuyfoll. nuyfoll.