Da auffällt 32,1 Vol. O auf 67,8 Vol. N
passiv also Kohlensäure.

Auf d. Bindung d. Atmungsluft auffallen
Luft C genau 1 Vol. Sauerstoff auffällt
0,1 — 0,4 Vol. Luft.

D. genau soll sein d. Verbrauch so,
daß d. Luft Stelle grünen enthält wie
d. d. Atemluft, d. faulenden Boden
beginnen da der an O auffällen
Luft.

d. d. Raum auf auffällt Luft, C genau.
1000 cc Wasser 20 auffällt — 20 cc Luft.

Maximum wird d. Luft d. d. Blut
verwendet. d. Kohlensäure auffällt
Luft 21 % O, d. Ausatmungsluft nur
16 %, genau auffällt Luft C
Kohlensäure 0,0444 % CO_2 beim
Ausatmen Luft 3 x 0,04 — 3 x 0,05. 4 – 5 % CO_2.

Man hat gefunden, daß d. normale
Luft Raum d. gesetzt Einatmung
C vergrößert, andererseits d. neue
CO_2 Ausatmung, per Kopf 21 Liter
= 29 gr. C + 11 gr. C.

Unter den Ausatmungsprodukten
befinden d. d. gasigen Kohlen-
säurespuren d. Verwesung.
d. d. N d. Atmen absorbiert sie = 0.

Kohlensäure entsteht durch oxydation
d. Atmen, Prozeß d. C al processus,
d. Verbrennungsprocessen

C genau Luft Luft — Kohlensäure.
1 Luft CO_2 gibt 1 Vol. O genau 1 Vol CO_2
d. Verbrennung v. Kohlen d Kohlenoxyd
Volum, consumiert
1 gr Kohle — 3 gr O auf zum 2 Vol CO_2
3 bilden. 1 gr C muß consumiert 1 gr O zu $\frac{2}{3}$ Vol CO_2 3 bilden.
d. Luft auffällt in absteigt genau so viel wie bei der Ausatmung
zu 10000 Vol Luft c. 4 Vol. CO_2
d Vol. d CO_2 beim 1 gr Kohle Sauerstoff
auf 5,6 gr C genau 8, fein ist d
Atmen Luft. Luft
Man also einmal 10, 20, 30 d. g 40