

Es ist die eines ungesättigten Kohlenwasserstoff

$$P_v = m h y_1$$

an die die Molekulargewichte pro Teil  
d.  $h = 90$  ist.

Von dem Gasfalle merken auf folgende Gas  
bestimmung zu übertragen: z. B.

Die Dichte des bei 0°C und 760 mm

$$h_1 = \frac{4 \cdot 90 \cdot 11}{9}$$

von der die Dichte des Kohlenstoff = 0,12;  $\rho$  die  
Dichte der Luft = 1,293;  $\rho_1$  die

$$h_1 = \frac{4 \cdot 0,12 \cdot 0,1 \cdot 90}{0,276} = \frac{4,32}{0,276} = 15,65$$

Die Dichte des Kohlenstoff in der Luft

$$h_2 = 0,00157 \cdot \frac{v_1^2}{2}$$

an die die Länge  $d$   $v_1$  die um  $v_1$  in der  
Luft der Gasfalle anfallende Gasfalle,  
Dichte  $\rho_1$   $v_1$  ist  $v_1 = \frac{D^2 v^2}{2}$

$$h_2 = 0,00157 \cdot \frac{D^4 v^2}{2}$$

$$= 0,00157 \cdot \frac{90 \cdot 0,276^4 \cdot 0,225^2}{0,128}$$

$$= 0,00917$$

Die Widerstand des Kohlenstoff in der Luft  
bestimmung der Gasfalle nur in  
dem Fall ist

$$h_3 = k \sin^2 \alpha \cdot v_1^2 = \frac{k D^4 v^2 \sin^2 \alpha}{4}$$

an die die Konstante  $k = 0,0125$  in  $\alpha = 45^\circ$

oder  $\sin^2 \alpha = \frac{1}{2}$  ist;

$$h_3 = \frac{0,0125 \cdot 0,276^4 \cdot 0,225^2 \cdot 0,5}{0,118}$$

$$= 0,0356$$