

maß

$H = 8m$, und die Dichtigkeit des Luft
Vergleich zum Vorkindes Luftdruck

$$D = \frac{0,00028606 \xi}{1 + 0,00468} = 0,0014, \text{ Dichte}$$

$H = 0,0013 \cdot 94,23 = 0,122$ Substanz
zum Mischen. Die Menge der
Säurezusatzmaß

$$\text{auf } W = \frac{(520 - 40) m, \text{ in } v'}{T - t}$$

$T = 40 =$ die Temperatur der Luft
und Säurezusatz;

$t = 10 =$ die Temperatur der
Spritzmaß.

$$W = \left(\frac{520 - 40}{40 - 10} \right) 0,132 = 2,112 \text{ Substanz}$$

Nr. 8,

Die Dichtigkeit der Luft soll mit 30 Grad $H = 4000$ th, die absolute
Luftmenge nach Luftdruck $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
zusammensetzung $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
des Luftdruckes $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
abwärts sind $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
die Luftmenge $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
zusammensetzung $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
Mittel 40 th. in $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit
Luftmenge $H = 288$, so beträgt die Dichtigkeit