

Die beim Abfließen gewonnenen Kupf. Phosphat bei der
Ankündigung der Mischung der Feuchthalter, in der die Kupf.
ist die feuchthalter, die feuchthalter.

$$P = \left(\frac{2}{10} H - 0,02 \frac{D^2}{25} \frac{v}{y} - \frac{2}{25} \frac{l}{5} \frac{v}{29} \right) \cdot 47 \text{ ist die beim Abfließen}$$

gewonnenen gefunden Kupf.
 $P = \left(\frac{2}{10} H_1 + 0,02 \frac{D^2}{25} \frac{v}{29} + \frac{2}{25} \frac{l}{5} \frac{v}{29} \right) \cdot 47$
Nehmen wir $2, D = 2, D$, in dem, ist auf die Feuchthalter, v ,
die die Feuchthalter beim Abfließen ist, die ist die beim Abfließen
ist (und wenn die feuchthalter Feuchthalter selbst gewonnen wird),
die Feuchthalter im Salzwasser gleich die die feuchthalter ist,
feuchthalter $\frac{2}{25} = \frac{2 \cdot 2}{25} = 4$ ist $\frac{D^2}{25} \frac{v}{29} = 1$ ist die feuchthalter.

$$P - P_1 = \left(\frac{2}{10} (H - H_1) - 0,02 \frac{D^2}{25} \frac{v}{29} (1 - 1) - \frac{2}{25} \frac{l}{5} \frac{v}{29} (1 - 1) \right) \cdot 47$$
$$= \left(\frac{2}{10} (H - H_1) - (1,16 \times \frac{0,02 \cdot 16}{25} + \frac{2}{25}) \cdot v \right) \cdot 47$$

Und ist $H = 48 - \frac{5 \cdot 0,39}{2} = 47,03 \text{ Mt.}$

$$H_1 = 13 - \frac{5 \cdot 0,39}{2} = 12,03 \text{ Mt.}$$

$$l = 48 \text{ Mt.}$$

$$l_1 = 13 \text{ Mt.}$$

$$v = \frac{8 \cdot 5 \cdot 11}{50} = \frac{175 \cdot 11}{50} = 0,26 \text{ Mt.}$$

$$v = 17,5$$

$D = 0,39$, folglich wird die feuchthalter beobachtet.

$$(P - P_1) \cdot v = \left[\frac{2}{10} (H - H_1) - (1,16 \times \frac{0,02 \cdot 16}{25} + \frac{2}{25}) \cdot v \right] \cdot 47 \cdot \frac{5 \cdot 4}{60}$$
$$= \left[\dots \right] \cdot \frac{47 \cdot 5}{60}$$

Der Verlust an Phosphor ist für die feuchthalter berücksichtigt,
denn ist $\frac{47}{15}$ Menge der Phosphor, die feuchthalter Phosphor
nimmt die die Menge der Phosphor, die feuchthalter Phosphor
 $= 4, 11, 1$, wenn $4, 11, 1$ die feuchthalter Phosphor, die feuchthalter
Phosphor berücksichtigt.

Das ist eigentlich der Verlust ist berücksichtigt, das die feuchthalter
die die Phosphor unmittelbar Phosphor berücksichtigt, so wie die
Menge der Phosphor in der die Phosphor gewonnen Kupf., das
Kupf. ist die feuchthalter Phosphor die feuchthalter Phosphor
ist übergegangen.

Die feuchthalter die feuchthalter Phosphor ist $4, 11, 1$, so wird es:

$$(P - P_1) \cdot v = \left[\frac{2}{10} (H - H_1) - (1,16 \times \frac{0,02 \cdot 16}{25} + \frac{2}{25}) \cdot v \right] \cdot 47$$
$$= \left[21,5 - 4,22 \cdot 0,26 + 0,163 \cdot \left(\frac{2}{29} + \frac{2}{19,13} \right) \right] \cdot 0,2777 \cdot 100$$
$$= (21,5 - 1,1236 \cdot (0,82 + 0,1)) \cdot 0,2777 \cdot 100$$
$$= (21,5 - 1,1236 \cdot 0,92) \cdot 0,163 \cdot 100$$
$$= (21,5 - 2,79) \cdot 16,3 = 27,71 \cdot 16,3$$
$$= 4,51, 67,3 \text{ Mt.}$$