

C-14 高気圧治療装置における簡単な炭酸ガス除去装置について

川崎重工 高島敏男、池田玉治、中野勝正

1. 緒言

高気圧治療に際しては、密閉タンク内の炭酸ガス濃度を 0.8% 以下に保持することが当然必要であり、このため純酸素加圧の場合においても酸素による換気を行なっているのが現状である。ところが換気放出するガスは殆んどか酸素であり、炭酸ガスを除去すれば酸素の無駄な消費かなくてすむ。特にヘリウム酸素加圧にはその経済的効果は大きい。

炭酸ガスの吸收には種々の方法が考えられるが、ここにワンマンチャンバーとして構造簡単な炭酸ガス吸収装置を計画したのでその概要につき報告する。

2. 計画諸元

1) 加圧タンク主要目

タンク型式：ワンマンチャンバー

タンク寸法： $1.0\text{m} \times 2.6\text{m}$

タンク内容積： 1.7m^3

収容人員：1人

炭酸ガス発生量： 20Nm^3

2) タンク内の炭酸ガス濃度

炭酸ガスを吸収しない場合の経過時間とタンク内炭酸ガス濃度の関係を図示するとオ1図の如くなる。図示によれば、例えば大気圧下における 0.8% 濃度の分圧を炭酸ガスの限界とすれば、タンク内圧に関係なく40分後に吸収を開始しなければならぬことになる。

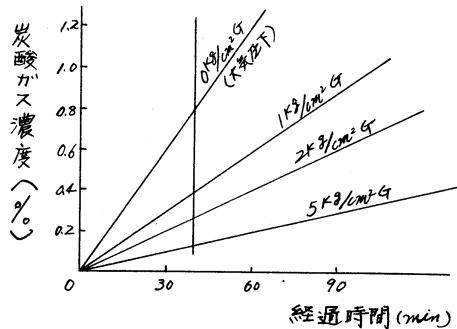
3) 炭酸ガスの限界と換気量

炭酸ガスの限界は大気圧下において 2% といわれているが、治療装置の場合は、 0.8% 程度におさえることを望ましい。

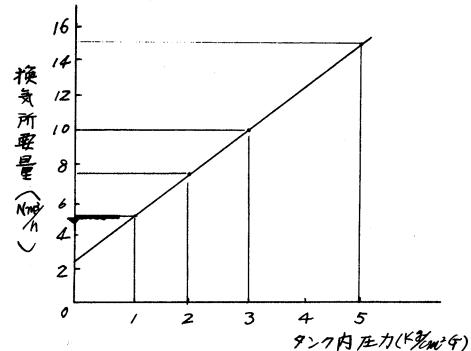
(高気圧障害防止規定によれば潜水面作業に対して炭酸ガス分圧を 0.01kg/cm^2 すなわち 1.0% におさえている。)

オ2図は炭酸ガスの限界を 0.8% におさえるために必要な換気量を示したものである。例えば 2kg/cm^2 での治療には 7.5Nm^3 の換気が必要であり、約50分で 46.7lボンベ/本 (約 6Nm^3)の割で消費することになる。

3. NaOH による炭酸ガス吸収装置



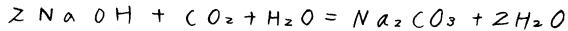
オ1図 タンク内の炭酸ガス濃度



オ2図 炭酸ガス分圧を 0.008kg/cm^2
=おさえるための換気所要量

吸收剤としては臭氣かなくしかも安価なので NaOH を使うものとし、密閉タンク内のガスを強制循環し NaOH 水溶液中を通させて炭酸ガスを吸収させる方式とする。

1) NaOH 所要量



上式より炭酸ガス 1モル当り NaOH は 2モル 必要となる。炭酸ガス発生量は 1時間当り約 20L (0.83モル) であるので NaOH は 1時間当り 1.66モル 必要となる。 NaOH 1モル当たりの重量は 40gr であるから、1時間当り 66.5gr 必要となる。

2) 吸收筒

タンク内の炭酸ガス分圧が大気圧下 0.8% 濃度に相当する圧力に達した時点より吸收を開始し、以後その状態を保持することとして計画する。

吸收筒内ガス流速を 5cm/sec 水溶液深さを 20cm としての計算結果要目を下記に示す。なお水溶液濃度の計算結果は、水溶液を毎回入れかえるとし、1回の使用時間を 4時間として計算したものである。

循環ガス量 : 2860L/h

吸收筒断面積 : 160cm^2

吸收筒内径 : 14.5cm

水溶液 NaOH 濃度 : 2mol/l

3) 炭酸ガス吸收装置

装置の構成は大略次の如くなる。

タンク内より吸引された炭酸ガス濃度の高いガスは吸收筒、洗浄筒を経てタンクに戻される。

吸收筒内の NaOH 水溶液層で炭酸ガスを放出し、洗浄筒内の冷水層で NaOH 同伴飛沫を完全に除去するよう考慮する。

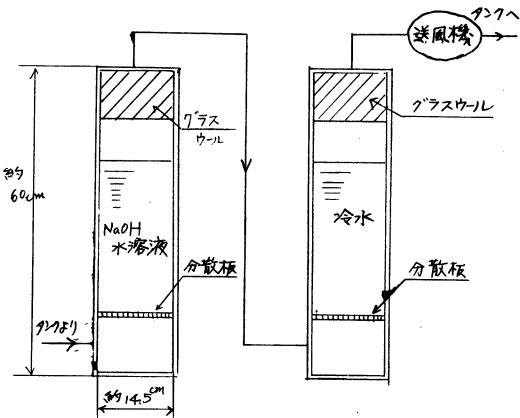
なお吸收筒、洗浄筒はタンクと同等の耐圧構造とし、材質はステンレス製とする。循環送風機も耐圧構造とする必要があるか、例えばナッシュ型抽気ポンプを使用するのか封水による NaOH の洗浄効果も期待できるので適当であろう。

4. 結言

NaOH による炭酸ガス吸收装置は下記の点からワンマンチャンバー用として適当である。

1. 構造が簡単である。
2. 使用中操作を要しない。
3. 維持費が安い。

NaOH は $25 \sim 100\text{円/kg}$ であるから 100円/kg としても 4時間当りの費用は、約 27円 (約 266gr) であり、酸素換気の場合の約 $1/100$ である。



第3図 NaOH による炭酸ガス吸收装置