# НЕСХОДИМОСТЬ ПОКАЗАНИЙ РАСХОДОМЕРНЫХ УСТАНОВОК

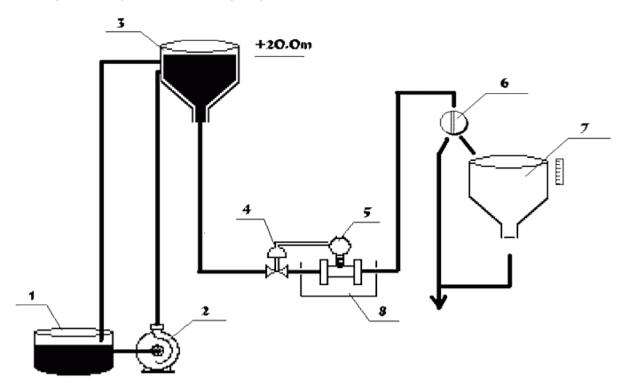
## В. В. Тамми, АО «Аситром», Таллинн

Тема сличений расходомерных установок в РФ в последние годы становится всё более предметной. Особенную пикантность этой теме придаёт множащееся с огромной скоростью количество установок с нормированными характеристиками, близкими к Эталону.

Не секрет, что некоторые попытки провести сличения установок уже проводились, результаты большинства из них по-прежнему пылятся на полках.

В этой статье мы попробуем поделиться псевдопрактическим опытом сличения мифических установок А и Б с использованием меры сличения — СИ высокой точности.

Классическая установка с напорным баком и объёмным методом измерения приведена на рисунке ниже.

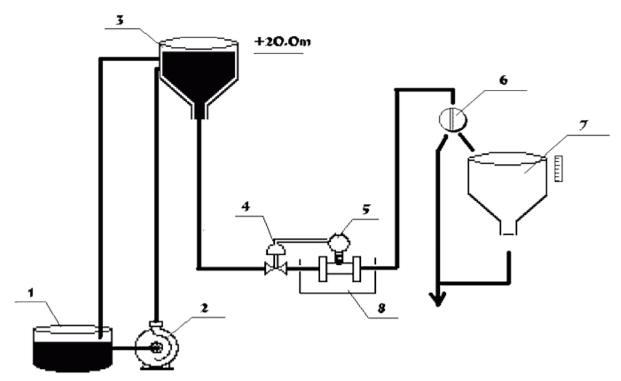


1 — Накопительный бак; 2 — Насос; 3 — Напорный бак с переливом; 4 — Регулирующий вентиль; 5 — Испытуемое СИ, погрешность ±0,2%; 6 — Переключатель потока; 7 — Измерительный бак; 8 — Измерительный участок

Объёмный метод, погрешность установки ±0,15%.

**Погрешность испытуемого СИ по показаниям установки** — плюс 0,18%.

Не менее классическая установка с напорным трубопроводом и весовым методом измерения приведена на рисунке ниже.



- 1 Накопительный бак; 2 Насос; 3 Воздухоотделитель+успокоитель;
- 4 Регулирующий вентиль; 5 Испытуемое СИ, погрешность  $\pm 0,2\%$ ; 6 Переключатель потока; 7 Измерительный бак на весах; 8 Измерительный участок

### Весовой метод, погрешность установки ±0,015%.

**Погрешность испытуемого СИ по показаниям установки** — минус 1,18%.

Разность погрешностей испытуемого СИ на двух установках составляет 1,36%.

С учётом сведений из свидетельств о поверке всех трёх СИ:

$$(\pm 0.15\%) \pm (\pm 0.20\%) \pm (\pm 0.015\%) \sim 1.36\%$$
???

Если указанный результат повторяется, обычно результаты не публикуются, а для широкой публики обнародуются причины метафизического характера: закрутки, пульсации, профили, надо подумать... и прочее....

Отметим, что назначение установок последующих за эталоном разрядов — передача единицы измерения, в данном случае —  $m^3/4$ .

Со временем делать особенно нечего, поэтому рассмотрим составляющую —  $M^3$ .

Практически во всех случаях работы с водой, к расчётам и при обработке результатов принимаются свойства обеднённой (дистиллированной) воды. На практике же мы имеем дело с обычной живой водой.

В нормальных условиях вода содержит в себе некоторое количество растворённого воздуха. В литературе достаточно легко можно найти данные по содержанию кислорода в воде.

Растворенный кислород находится в природной воде в виде молекул  $O_2$ . На его содержание в воде влияют две группы противоположно направленных процессов: одни увеличивают концентрацию кислорода, другие уменьшают ее.

К числу первых относятся поглощение кислорода из атмосферы, аэрация. Содержание кислорода уменьшается меньше теоретически возможного в силу протекания процессов, уменьшающих его концентрацию, а именно: потребления кислорода различными организмами, реакций окисления и т.п.

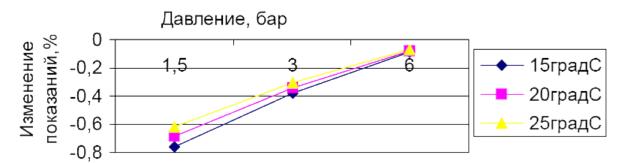
Значения максимальной концентрации кислорода в литре воде от температуры (Атмосферное давление 760 мм рт.ст., парциальное давление кислорода p = 0.209 атм) и максимальной концентрации воздуха в воде без газообразования приведены в таблице.

Температура	Конц. О <sub>2</sub> , мг/л	Объём О <sub>2</sub> , см <sup>3</sup>	Воздух, см <sup>3</sup>	Плотность ГССД, кг/л	Плотность с воздухом, кг/л, идеальная
15°C	10.03	7.16428	34.2788	0.99920	0.96499
20°C	9.02	6.44285	30.8270	0.99830	0.96756
25°C	8.18	5.84285	27.9562	0.99705	0.96922

Проведём метрологическую оценку влияния наличия воздуха в воде, принимая для оценки значения максимальной концентрации.

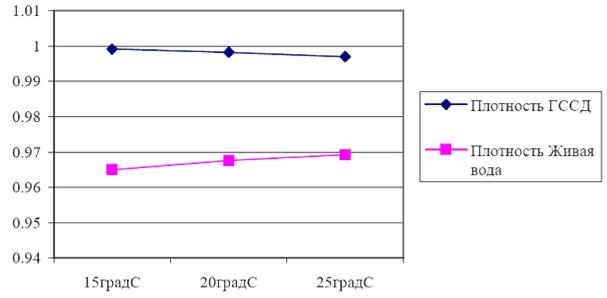
Главный неутешительный вывод — вода становится сжимаемой жидкостью. Соответственно появляется зависимость показаний приборов, установленных на измерительный участок, от изменения значения давления, см. график ниже.

# Изменение показаний прибора, приведённое на изменение давления



Второй неутешительный вывод — зависимость изменения плотности реальной воды от температуры меняет знак, см. график ниже, на противоположный.

#### Изменение плотности воды от температуры



В комбинации указанных факторов мы можем иметь до 4% погрешности определения значения воспроизводимого расхода в измери-тельном участке в диапазоне давления от 0 до 6 бар и в диапазоне температур от 15 до 25°C.

Таким образом, в установках мы получаем комплекс факторов:

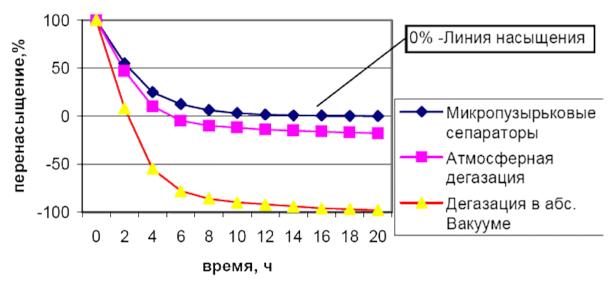
- плотность (как-то можно измерить в реальных условиях эксплуатации).
- коэфиициент сжимаемости воды не для химлаборатории задача, но решаемая.
- реальная температурная зависимость воды безнадёжно в общем случае.

Замечание для неисправимых оптимистов: процессы, которые происходят на молекулярном уровне, контролируются только на молекулярном уровне, т.е. лопатой этот воздух не отгребёшь!

Но допустим, что нам удалось решить практически нерешаемую задачу и учесть все вышеизложенные факторы. Эврика!!!!? Не тут-то было!

Как известно, вода при прохождении гидравлического тракта подвергается аэрации вследствие эжекции, срыва струи на острых кромках, свободного падения. Степень аэрации воды не ограничивается каким-то числовым значением, а зависит от конфигурации всего гидравлического тракта. Практически, степень перенасыщения воды в установке зависит только от конструктивных особенностей установки, решений фактического исполнения. качества инженерных И литературе удалось найти перепечатку с зарубежных исследований на предмет дегазации перенасыщенной воды, см. график ниже.

## Дегазация аэрированной воды



Дегазация, хоть и возможная механическими методами, приводит в лучшем случае к стабилизации процентного перенасыщения воды воздухом, причём, для случая аэрации, имеет пропорциональную зависимость от значения воспроизводимого расхода и объёма накопительного бака, т.е переменная постоянная.

Для оценки сверху влияние аэрации можно принять равным влиянию насыщения воды воздухом при нормальных условиях. И успокоиться.

#### Выводы:

- 1. С учётом неопределённости параметров Эталона расхода в части физико-химических свойств используемой воды, достаточно трудно говорить о корректной передаче единицы м³/ч.
- 2. С учётом неопределённости определения плотности и поведения плотности воды для температурного диапазона нормальных условий 20±5°С даже без учёта сжимаемости и аэрации очень трудно говорить о расходомерных установках последующих за эталоном разрядов класса 0,1 и лучше.
- 3. Возвращаясь к началу:  $(\pm 0.15\%)$   $\pm$   $(\pm 0.20\%)$   $\pm$   $(\pm 0.015\%)$  = 1.36% !!!, и даже больше, если необходимо.
- 4. А ведь ещё есть закрутки, пульсации, профили и прочая....