SOP 12

물 무게를 이용한 옮겨진 부피의 보정

1. 대상 및 적용 분야

이 절차는 눈금 피펫 또는 이런 부류의 Knudsen형 피펫, 주사기 또는 피스톤 뷰렛으로 옮겨진 물의 부피를 검정하는 방법을 다루고 있다. 결과는 표준 온도(20.0°C)에서 옮겨진 부피로 나타낸다. 이 절차는 0.01%(1 상대 표준편차) 보다 우수한 재현성을 확보할 수 있다.

2. 워리

측정된 검정 온도에서 기구로 옮겨진 물의 질량은 그 온도에서 이동된 물의 부피를 계산하는데 이용된다. 표준온도(20.0°C)에서 전달되었을 부피는 분주기의 부피 팽창을 고려하여 계산할 수 있다. 어느 원하는 온도에서 전달된 액체의 부피는 비슷한 방식으로 계산할 수 있다.

3. 기구

• 1/10⁵의 해상도로 전달된 물의 양을 측정할 수 있으며, 물을 담은 유리 용기과 함께 물의 무게를 측정할 충분한 용량을 지닌 분석용 저울

- 적절하게 닫을 수 있는 깨끗하고 건조된 유리 용기
- ±0.1°C 이내로 정확한 온도계
- 초시계

¹ 만일 그릇이 물을 채운 뒤 곧바로 측정된다면, 그리스를 바르지 않은 유리를 갈아 만든 마개나 심지어 돌려 막는 뚜껑도 적당하다. 배에서 시료가 옮겨지듯이 만일 얼마간 두었다가 잰다면 마개는 공기와 물 모두 새지 않는 것을 선택하는 것이 필수적이다.

4. 시약

• 탈이온수

5. 분석 절차

- 5.1 닫혀진 깨끗하고 건조된 빈 용기의 무게를 측정한다.
- **5.2** 검정될 깨끗한 피펫이나 다른 기구를 탈이온수로 채운다. 피펫과 물의 온도가 평형에 도달하게 둔다. 이 온도를 기록하라.
- **5.3** 정해 놓은 시간 (60초)동안 미리 중량을 잰 용기에 물을 채운다.
- 5.4 용기를 닫고 무게를 다시 측정한다.

6. 결과의 계산과 제시

6.1 보정 온도에서 옮겨진 물의 부피

채운 용기와 빈 용기 사이의 무게 차로 전달된 물의 무게를 계산한다.

$$w(H_2O) = w(filled container) - w(empty container)$$
 (1)

공기 부력(SOP 21 참조)을 보정하여 담겨진 물의 질량을 계산한다.

$$m(H_2O) = w(H_2O) \left(\frac{1 - \rho(air)/\rho(weights)}{1 - \rho(air)/\rho(sample)} \right)$$
 (2)

기록된 온도(t)에서분주된 부피는

$$V(t) = m(H2O)/\rho(H2O, t)$$
(3)

5에서 40°C 사이의 온도 범위에서 공기-포화된 물의 밀도는 다음 식으로 주어진다 (Jones and Harris, 1992).

$$\rho_{\rm w}/({\rm kg~m^{-3}}) = 999.84847 + 6.337563 \times 10^{-2} (t/^{\circ}{\rm C})$$

$$-8.523829 \times 10^{-3} (t/^{\circ}{\rm C})^{2} + 6.943248 \times 10^{-5} (t/^{\circ}{\rm C})^{3}$$

$$-3.821216 \times 10^{-7} (t/^{\circ}{\rm C})^{4}$$
(4)

식에서 t는 ITS 90^2 척도 온도이다. $1/10^4$ 의 정확도를 달성하기 위해서는 t는 0.5° C 이내로 알려져야 한다.

6.2 다른 온도에서 옮겨질 부피

어느 한 온도 (t_1) 에서 전달된 부피를 표준 또는 다른 온도 (t_2) 에서 전달될 부피로 환산하려면 사용된 분주기의 열 평창을 고려해야 한다. Pyrex 급 유리 (Corning 7740,

Kimble KG-33, Schott Duran, Wheaton 200, etc)의 선형팽창 계수 α_l 가 32.5 × 10^{-7} K⁻¹ 이다. Kimble KG-35 급 유리의 α_l 는 약 55 × 10^{-7} K⁻¹ 이다.

부피 팽창 계수는,

Version 3.0

$$\alpha_{V} = (1 + \alpha_{I})^{3} - 1 \approx 3\alpha_{I} \tag{5}$$

다른 온도에서 보정된 부피를 계산하는데 쓰인다,

$$V(t_2) = V(t_1) [1 + \alpha_V(t_2 - t_1)]$$
 (6)

이 보정은 $t_2 - t_1$ 이 10° C 을 넘지 않는 경우에는 아주 정밀한 작업을 제외하고는 무시해도 된다.

6.3 계산 예시

6.3.1 다음 자료가 이 계산에 이용된다:

$$w(H_2O) = 30.0000 g$$

보정 온도 calibration temperature = 23.0°C

$$\rho$$
 (H₂O, 23.0°C) = 0.997535 g cm⁻³
 α_l = 32.5 × 10⁻⁷ K⁻¹

무게 측정 조건 weighing conditions:

$$\rho (\text{air}^2) = 0.0012 \text{ g cm}^{-3}$$

 $\rho (\text{weights}) = 8.0 \text{ g cm}^{-3}$

6.3.2 물의 무게를 질량으로 보정

$$m(H_2O) = 30.0000 \times \frac{1 - 0.0012 / 8.0}{1 - 0.0012 / 0.997541}$$

= 30.0316 g

6.3.3 보정온도 23.0°C에서 전달된 물의 부피 계산

$$V(23.0^{\circ}\text{C}) = 30.0316 / 0.997535$$

= 30.1058 cm³

6.3.4 표준 온도 20.0°C 에서 분주되었을 부피 계산, 즉, 표준 보정 부피

$$V(20.0^{\circ}\text{C}) = 30.1058 [1 + 3(32.5 \times 10^{-7})(20.0 - 23.0)]$$

= 30.105 cm³

6.3.5 25°C 에서 분주되었을 부피 계산

² 이 값은 해수면 기압 (1 atm)과 일반 실험실 온도(~20°C)에서 행해지는 보통 정확성의 측정에 적당하다. 더 정확한 값을 원하면 SOP21 식 (1) 참조할 것.

$$V(25.0^{\circ}\text{C}) = 30.1049 [1 + 3(32.5 \times 10^{-7})(25.0 - 20.0)]$$

= 30.106 cm³

7. 정도 보증

분주되는 부피가 잘 관리되고 있음을 확인하기 위해 분주된 양은 정기적으로 측정되어야 하며 20° C 로 보정된 부피를 속성 관리도에 기재하도록 한다 (SOP22 참조).

8. 참고 문헌

Jones, F.E. and Harris, G.L. 1992. ITS-90 density of water formulation for volumetric standards calibration. *J. Res. Natl. Inst. Stand. Technol.* **97**: 335–340.