

綠茶의 吸濕特性

李周伯 · 鄭信教 · 孫泰華 · 崔鍾旭

慶北大學校 農科大學 食品加工學科

Sorption characteristics of Green Tea

Lee Joo-Baek, Jung Shin-Kyo, Sohn Tae-Hwa, Choi Jong-Uck

Dept. of Food Science and Technology, Coll. of Agric., Kyungpook Natl. Univ.

Summary

The sorption characteristics of green tea were investigated at 20°C with various relative humidities.

Particle size showed little effect on the sorption behavior of green tea.

At low relative humidities below 57%, the sorption equilibrium were easily attained, but a high relative humidities above 75%, the sorption equilibrium were not reached after 10 days.

From the estimation of sorption rate at arbitrary humidities an empirical equation was obtained;

$$\ln \frac{dw}{dt} = n \ln(t) + \ln c$$

The monolayer moisture contents of green tea obtained by B. E. T. equation were found to be 7.87% (powder) and 7.01 % (whole), respectively.

緒論

綠茶와 같은 乾燥食品은 乾燥工程後 製品을 贯藏하는 贯藏條件에 따라서 贯藏性이決定된다.

貯藏條件中에서 重要학因子는 温度와 相對湿度라고 볼 수 있으며 貯藏中인 食品의 吸濕性을 나타내는 方法으로 等溫吸濕曲線과, 食品의 水分含量 및水分活性度와의 관계를 나타내는 여러 종류의 式^[1,2]이 이용되고 있다.

粉末두부^[5], 粉末고추와 같은 粉體乾燥食品에서는 平衡水分含量, 等溫吸濕曲線 및 吸濕速度^[3,6]에 관한 것이 보고되고 있으나 嗜好性食品인 綠茶에 관하여

서는, 製造中 脂質^[13] 및 脂肪酸含量의 變化^[14]와 化學成分의 變化^[11, 12], 貯藏中 香氣成分의 變化^[8, 9]에對하여 보고되고 있을 뿐이며, 綠茶의 吸濕特性에 관한 것은 보고되어 있지 않은 실정이다.

따라서 본 연구는 嗜好性食品인 綠茶의 等溫吸濕曲線과 貯藏時間에 따른 吸濕速度의 變化를 조사하였기에 보고하는 바이다.

材料 및 方法

實驗材料

본 실험에 사용한 綠茶는 시판 綠茶(千壽, 太平洋

化學)로서 粉碎하지 않은 緑茶와 粉碎한 緑茶(-100 + 120mesh)로 區分하여 사용하였으며 初期 水分含量은 4~5%이었다.

等溫吸濕曲線 및 吸濕速度의 測定

Rockland¹⁰ 方法에 준하여 각종 鹽溶液으로 飽和된 デシケ이터내에 緑茶 約 0.5~0.6g을 정확히 秤量하여 담은 小型 알루미늄제 용기를 넣고 20°C恒温室에貯藏하였다.

貯藏中水分含量의 변화는 天秤으로 秤量하여 初期水分含量에서 求하였으며 吸濕速度는 貯藏時間에 따를 重量變化에서 求하였다.

單分子層 水分含量의 測定

綠茶貯藏의 最大安全範圍인 單分子層 水分含量을 測定하기 위하여 다음과 같은 B. E. T. (Branauer-Emmett-Teller)⁷⁾ 式을 이용하였다.

$$\frac{a}{V(1-a)} = \frac{1}{VmC} + \frac{a(c-1)}{VmC} \dots\dots\dots(1)$$

여기서 a = 수분活性度

V=平衡水分含量(d, h%)

V_m =單分子層 水分含量(d.b%)

$$C = \text{常数}$$

結果・考察

貯藏相對濕度에 따른 平衡水分含量

乾燥食品의貯藏安定性은水分含量에 따라서 큰 영향을 받는 것으로 알려져 있다.⁵⁾ 緑茶의貯藏中吸濕으로 인한水分含量의 증가는相對濕度에 따라 그 양상이성이하였으며 그結果는 Fig. 1과 같다.

즉 낮은 相對濕度下에서는 비교적 단시간내에 平衡에 도달하여 水分含量의 變化가 거의 없었으나 相對濕度 75% 이상의 범위내에서는平衡에 이르는 시간이 길어졌고水分含量은 계속 증가하였다.

等溫吸濕曲線

綠茶의 吸濕性質을 알아보기 위해서 粉碎한 결과

粉碎하지 않은 것으로 区分하여, 240시간 平衡시켜
서 求한 緑茶의 等溫吸濕曲線을 Fig.2에 도시하였다.

綠茶의 等溫吸濕曲線은 전형적인 Sigmoid 형으로서 粉碎한 것이 粉碎하지 않은 것보다 조금 높은 경향을 나타내었으며, 이는 粉末고추와 粉末두부에서 보고된 結果^[3,6]와 비슷한 경향을 나타내었다.

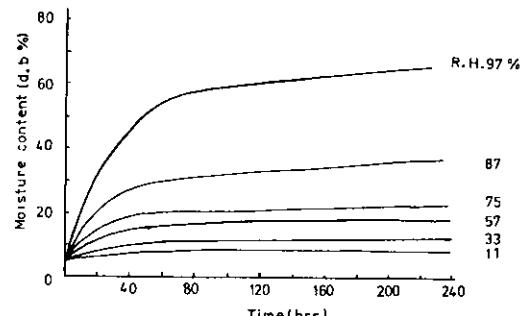


Fig.1. Moisture contents of green tea powder during storage at various relative humidity

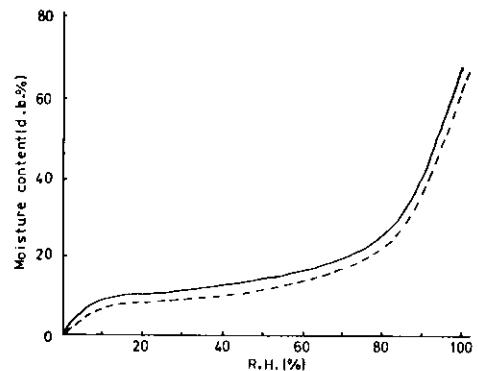


Fig.2. Sorption isotherm curve of green tea —— powder
---- whole

貯藏時間と吸湿速度

等温吸濕曲線은 緑茶가 완전히 平衡狀態에 도달한 후의 결과이므로, 平衡에 도달하기 까지의 水分含量의 변화를 預測할 수 없다. 따라서 貯藏時間은 일때 水分含量을 預測하기 위하여 貯藏時間別로 吸濕速度를 測定하여 Fig.3에 図示하였다.

즉 吸濕速度와 貯藏時間의 관계를 兩對數座標에
도시하여 貯藏相對濕度別로 吸濕速度가 일정하게 간

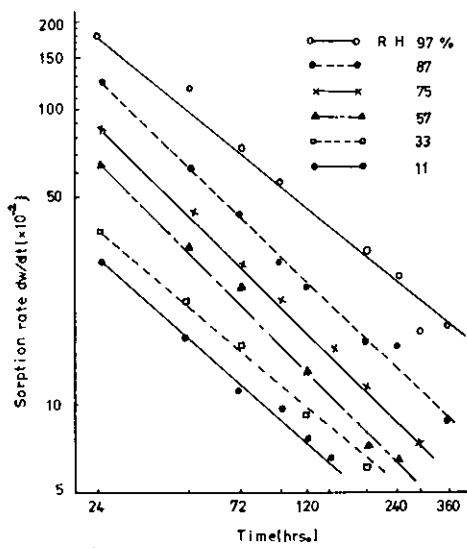


Fig. 3. The changes of sorption rate of green tea powder during storage

소하는 여러 개의 직선을 구하였다.

이 직선에서 다음과 같은 관계식을 얻을 수 있다.

$$\ln \frac{dw}{dt} = n \ln(\theta) + 1nC \quad \dots \dots \dots (2)$$

W : 吸湿量 (d. b. $\text{gH}_2\text{O}/\text{g dry solid}$)

θ : 貯藏時間 (hr)

n, c : 常數

식에서 W 는 흡습량, ($\text{gH}_2\text{O}/\text{g dry solid}$), θ 는 저장기간(hour)이며, n 와 c 는 직선의 기울기와 절편의 값으로 저장 상대습도에 따라 결정되어지는 상수이다.

따라서 이 식은 20°C 에서 貯藏相對濕度만 알 수 있다면, 임의의 貯藏期間에서 緑茶의 水分含量을 預測하는 데 이용될 수 있을 것으로 사료된다.

粒子의 크기에 따른 吸濕速度

粉碎한 緑茶와 粉碎하지 않은 緑茶의 等溫吸濕曲線상의 차이는 뚜렷하지 않았다. 그러나 吸濕速度면에는 차이가 있을 것으로 예측하여 그 속도를 측정한 결과 Fig 4에서와 같이 粒子의 크기에 따른 차이는 뚜렷하지 못하였다. 이것은 일정한 相對濕度에서는 緑茶粒子의 크기에 관계없이 일정한 速度勾配를 가질 수 있다는 것을 의미한다.

單分子層 水分含量

乾燥食品의 最大安全範圍인 單分子層水分含量을

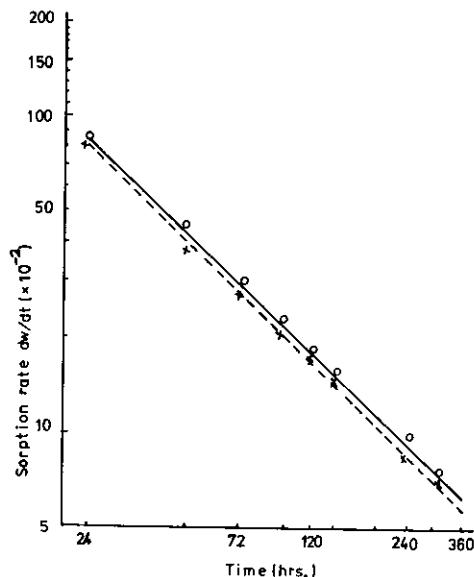


Fig. 4. Effect of particle size on the sorption rate of green tea at 75% RH
— powder
--- whole

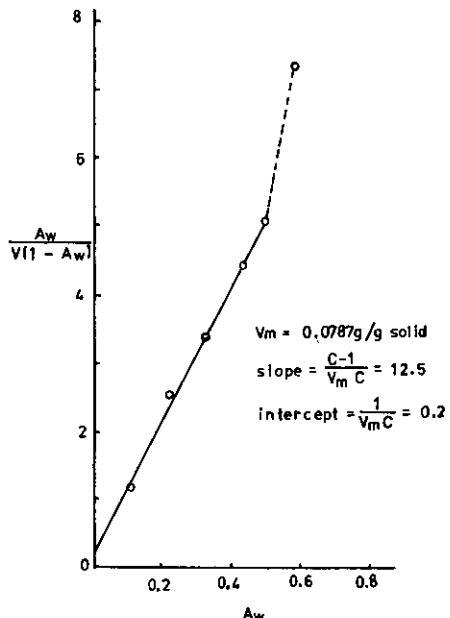


Fig. 5. B.E.T. plot for determination of the monolayer value of the green tea powder

Table 1. Monolayer value moisture contents of the green tea

Particle size	Monolayer value moisture content (d, b%)
Powder -100+120 (mesh)	7.87
Whole	7.01

測定하기 위하여 B. E. T. 식을 이용하여 测定한 결과는 Fig.5 와 같다.

綠茶의 單分子層水分含量은 7.01~7.87%로서 金等⁵⁾이 粉末두부에서 보고한 8.07~8.30%보다 약간 낮으며 粉末고추⁶⁾에서 보고한 11.32%보다 3.45%가 낮았다.

이는 食品材料의 初期水分含量에 기인한다고 사료된다.

Table 1에서 單分子層水分含量에 미치는 粒子의 크기를 고려해본 結果, 單分子層水分含量은 粒子의 크기와는 거의 관계가 없는 것으로 생각된다.

이러한 食品의 單分子層水分含量에 관하여 Labuza⁵⁾는 蛋白質의 極性部位와 관련이 있다고 보고하였고 Karel等⁶⁾은 食品構造內의 低分子物質의 移動과 结合水 및 親水性基와 깊은 관련이 있다고 보고하였다

吸濕速度關係式에 의한 緑茶의 貯藏水分含量의 預則

吸濕速度 關係式에서 貯藏相對濕度 條件에 따라 결정되는 常數項인 n과 c를 구하여 산출한 계산치水分含量과 實測值와의 相關關係를 구한 결과는 Table 2 와 같다.

일반적인 저장조건인 相對濕度57%이상의 범위에서 저장한 緑茶의 저장시간에 따른 水分含量의 계산치와 實측치의 相關係數는 貯藏濕度에 따라 정도의 차이는 있으나 유의성은 가지고 있는 것으로 나타났다.

Table 2. Various data calculated by sorption rate equation of green tea, and comparision of the calculated moisture contents with measured ones

Particle size	Storage Humidity (R. H. %)	n	c	M. C. (%) of green tea after						correlation coeff. (r)
				24h	72h	96h	120h	192h	240h	
+100+120 (mesh)	97	-0.8115	0.3210	42.05 (42.74)	51.73 (52.57)	54.62 (53.42)	56.97 (61.15)	62.24 (63.86)	64.91 (64.66)	0.9758
-100+120 (mesh)	75	-0.9654	0.1968	21.68 (20.40)	22.83 (21.19)	23.06 (21.59)	23.23 (21.08)	23.62 (21.52)	23.80 (22.88)	0.8362
-100+120 (mesh)	57	-1.0387	0.2049	16.92 (16.95)	17.17 (16.95)	17.37 (17.05)	17.43 (17.15)	17.52 (17.25)	17.78 (17.40)	0.9156
Whole	97	-0.8680	0.2631	40.02 (41.62)	46.27 (48.11)	48.06 (54.01)	49.50 (56.27)	52.67 (60.09)	54.24 (58.39)	0.9638
Whole	75	-0.9959	0.2049	20.76 (19.96)	20.85 (20.05)	20.88 (20.18)	20.90 (21.09)	20.94 (20.60)	20.96 (20.92)	0.7651
Whole	57	-1.0877	0.2115	14.90 (14.65)	14.95 (14.55)	15.15 (14.65)	15.48 (14.85)	15.51 (14.78)	15.85 (15.64)	0.8741

() : Empirical data, M. C. : Moisture content(d. b.)

摘要

市販 緑茶를 20°C에서 相對濕度를 달리하여 저장하면서 吸濕特性을 조사하였다.

綠茶의 吸濕速度는 貯藏相對濕度가 높을수록 커으며 貯藏時間이 경과함에 따라 점차 감소하였다.

綠茶의 等溫吸濕曲線은 전형적인 Sigmoid 형태를 나타내었으며 相對濕度가 일정할때 저장시간과 흡습 속도와의 관계에서 다음과 같은 式을 구할 수 있었

다.

$$\ln \frac{dw}{dt} = n \ln(t) + 1 - nc$$

B. E. T. 式에 의해 구한 緑茶의 單分子層水分含量은 7.01~7.87%로 나타났다.

貯藏時間과 吸濕速度關係式에서 구한 계산치 수분 함량과 실측치 수분 함량을 비교한 결과 거의 유사한 경향이었다.

引用文獻

1. Bouquet, R., Chirife, J. and Iglesias, H.A. 1978. J. Food Tech., 13, 319
2. Chirife, J. and Iglesias, H. A. 1978. J. Food Tech., 13, 159
3. 전재근, 서정식. 1980. 한국농화학회지., 23, 1
4. Karel, M., Issenberg, P., Ronsivalle, L. and Jurin, V. 1963. Food Tech., 327
5. 김동만, 장규섭, 윤헌교. 1980. 한국식품과학회지. 12, 292
6. 김현구, 박무현, 민병용, 서기봉. 1984. 한국식품과학회지., 16, 108
7. Labuza, T. P. 1968. Food Tech., 22, 263
8. 原利南, 久保田悦郎 1982. 日農化誌., 56, 625
9. 原利南, 久保田悦郎 1984. 日農化誌., 58, 25
10. Rockland, L. B. . 1960. Anal. Chem., 1375
11. 阿南豊正, 天野いね, 中川致之, 1981. 日食工誌., 28, 74
12. 阿南豊正, 高柳博次, 池ヶ谷賢次郎, 中川致之 1981. 日食工誌., 28, 578
13. 阿南豊正, 高柳博次, 池ヶ谷賢次郎, 中川致之. 1982. 日食工誌., 29, 513
14. 阿南豊正, 高柳博次, 池ヶ谷賢次郎, 中川致之. 1982. 日食工誌., 29, 706