마이크로파 보조 수열 합성법으로 제조한 Rhombohedral In₂O₃ 나노입자의 α-pinene 감지 특성

유병훈 $^1 \cdot 0$ 효정 $^2 \cdot 황주호^2 \cdot 윤지욱^{1,+}$

α-Pinene Sensing Properties of Rhombohedral In₂O₃ Nanoparticles Prepared using the Microwave-assisted Hydrothermal Method

Byeong-Hun Yu¹, Hyo Jung Lee², Joo Ho Hwang², and Ji-Wook Yoon^{1,+}

Abstract

 α -pinene is a natural volatile organic compound secreted by coniferous trees to protect themselves from attacks by insects, microorganisms, and viruses. Recently, studies have reported that α -pinene possesses pharmacological effects on various biological reactions such as anxiolytic, sleep-enhancing, anti-nociceptive, and inflammatory activity. Thus, forest bathing has recently received great attention as a novel therapy for treating severe diseases as well as psychological issues. However, appropriate places and timings for effective therapies are still veiled, because on-site monitoring of α -pinene gas in forests is barely possible. Although portable chemosensors could allow real-time analysis of α -pinene gas in forests, the α -pinene sensing properties of chemosensors have never been reported thus far. Herein, we report for the first time, the α -pinene sensing properties of an oxide semiconductor gas sensor based on rhombohedral In₂O₃ (h-In₂O₃) nanoparticles prepared by a microwave-assisted hydrothermal reaction. The h-In₂O₃ nanoparticle sensor showed a high response to α -pinene gas at ppm levels, even under humid conditions (*for example*, relative humidity of 50 %). The purpose of this research is to identify the potential of oxide semiconductor gas sensors for implementing portable devices that can detect α -pinene gas in forests in real-time.

Keywords: Gas sensors, In₂O₃ nanoparticles, Phytoncide, α-pinene, Forest environment monitoring

1.서 론

α-pinene은 수목이 곤충이나 미생물의 공격으로부터 스스로를 보호하기 위해 분비하는 천연 휘발성 유기화합물 중 하나로, 대 부분의 침엽수(*e.g.*, 소나무)로부터 높은 농도로 발산되기 때문 에 산림환경에서 가장 흔하게 발견된다 [1,2]. 지금까지 α-pinene 은 신선한 감각을 주는 특유의 향으로 인해 에센셜 오일, 향수 및 방향제 등의 제조에 국한되어 활용되어 왔으나, 최근 일련의

'전북대학교 전자정보재료공학과(Department of Electronic and Information Materials Engineering, Jeonbuk National Unversity)

Baekje-daero 567, Deokjin-gu, Jeonju-si, Jeollabuk-do, 54896, Korea

² 한국산림복지진흥원 산림복지연구개발센터 (Forest Wellfare Research Center, Korea Forest Wellfare Institute)

*Corresponding author: jwyoon@jbnu.ac.kr

연구를 통해 다양한 신체 및 정신질환에 대한 약리효과가 규명 되고 있어 다기능 치료물질로의 잠재력이 새롭게 각광받고 있 다 [3-6]. 연구 결과에 따르면 α-pinene은 심신안정, 생리기능 활 성화, 긴장감 및 흥분 해소에 효과가 있으며 사람의 자연치유력 을 활성화시켜 면역력 증진에 도움을 준다 [3,4]. 이외에 간암, 흑색종과 같은 치명적인 질병에 대한 치료효과 또한 확인된 바 있다 [5,6]. 이에 산림욕과 산림치료는 심리적인 문제 및 여러 중증 질환을 해결하기 위한 새로운 의료적 요법으로 최근 큰 주 목을 받고 있다. 그러나 산림에 존재하는 α-pinene의 양은 숲에 존재하는 수목의 종류에 따라 다르며 습도, 온도 및 일조량 등 의 환경적 요인에 따라 끊임없이 변한다 [7]. 이에 지역 및 기 상환경에 따른 α-pinene의 농도를 추적하는 것은 매우 어렵고, 따라서 산림욕에 적합한 시기 및 장소는 여전히 관련 종사자들 의 경험 및 직관에 의존하여 선정되고 있는 실정이다.

현재 산림에 존재하는 α-pinene의 정량분석에는 주로 GC-MS(Gas Chromatography-Mass Spectrometry)가 활용되고 있다 [8]. 그러나 부피가 크고 고가이며 환경적 요인에 따른 α-pinene 의 농도 변화를 실시간으로 분석할 수 없기 때문에 산림욕에 적 절한 시기나 위치를 선정하는데 활용하기에 부적합하다. 반면,

Therapy-ro 209, Bonghyeon-myeon, Yeongju-si, Gyeongsangbuk-do, 36043, Korea

⁽Received: Oct. 26, 2022, Revised: Nov. 3, 2022, Accepted: Nov. 7, 2022)

This is an Open Access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution Non-Commercial License(https://creativecommons.org/ licenses/by-nc/3.0/) which permits unrestricted non-commercial use, distribution, and reproduction in any medium, provided the original work is properly cited.

크기가 작고 비용 효율적인 가스 센서는 다양한 가스를 실시간 으로 검출할 수 있어 산림 α-pinene의 현장 추적에 잠재력이 높 다 [9]. 그러나 가스 센서를 이용하여 α-pinene을 검출하는 연구 는 매우 제한적으로 시도되어 왔는데 [10,11], 이는 α-pinene 표 준 가스가 존재하지 않으므로 센서의 성능을 평가하고 그 결과 를 교정하는 것이 매우 어렵기 때문이다. 특히 미량의 가스에 높은 감도를 보이는 산화물 반도체 가스 센서를 α-pinene 검출 에 활용한 연구는 거의 수행된 바가 없다. 따라서, α-pinene 가 스를 생성하고, 이를 이용하여 산림 α-pinene 현장 추적에 대한 산화물 반도체 가스 센서의 잠재력을 확인하는 연구가 시급히 필요하다.

본 연구에서는 새롭게 개발한 가스 생성장치로 발생시킨 αpinene 가스를 이용하여 고감도 산화물 반도체로 알려진 rhombohedral In₂O₃(h-In₂O₃) 나노입자의 α-pinene 감응특성을 보고한다 [12]. 가스 생성장치로 발생시킨 α-pinene 가스의 농 도는 GC-MS로 분석되었으며, 이를 기반으로 h-In₂O₃ 나노입자 센서의 α-pinene 실시간 검출 가능성을 평가했다. 본 연구 결과 는 표준 가스가 존재하지 않는 가스를 제조 및 평가하는 방법 을 제안하고, 산림 α-pinene 현장 추적에 대한 산화물 반도체 가 스 센서의 응용성을 확인하는 것을 주 목적으로 한다.

2. 연구 방법

2.1 h-In₂O₃ 나노입자 합성

h-In₂O₃ 나노입자는 26 mL의 증류수에 1.15 g의 Indium chloride(InCl₃, 98%, Sigma-Aldrich), 1.835 g의 trisodium citrate dehydrate(Na₃cit, Na₃C₆H₅O₇, 99.0-100.5%, Sigma-Aldrich), 0.32 g의 urea(NH₂CONH₂, ≥99.5%, Sigma-Aldrich)를 용해하여 제 조한 용액을 마이크로웨이브 장비(Mars 5, CEM)를 이용하여 180 °C에서 1 h 수열 합성하고, 제조된 전구체(*i.e.*, InOOH)를 공기 분위기에서 500 °C 4 h 열처리하는 방법으로 합성했다.

2.2 특성 평가

InOOH 및 h-In₂O₃ 나노입자의 결정구조는 X-선 회절분석기 (X-ray diffractometer, XRD, LAbX XRD-6100, Shimadzu)를 이 용하여 분석했고, 그 형상은 전계방출형 주사전자현미경(Field Emission-Scanning Electron Spectroscopy, FE-SEM, SU-70, Hitachi Co., Ltd.)을 이용하여 관측했다.

2.3 h-In₂O₃센서 제작

h-In₂O₃ 센서는 0.01 g의 h-In₂O₃ 나노입자를 0.5 mL의 증류수 에 분산시켜 제조한 슬러리를 Au 전극과 Ru 마이크로 히터가 패터닝 된 1.5 mm × 1.5 mm 크기의 알루미나 기판에 drop coating(6 μL)하여 제작했다. 센서의 열적 안정화를 위해 측정 전에 마이크로 히터를 이용하여 450 °C에서 2 h 열처리했다.

2.4 α-pinene 가스 생성

α-pinene 가스 생성을 위해 gas generation system(GGS)을 제 작했다. GGS는 3개의 mass flow controller(MFC), 각 MFC와 연 결된 3개의 가스 수송 line(line 1, line 2 및 line 3), 그리고 상 기 3개의 line과 연결된 가스 센서 챔버로 구성된다. 이때, line 1은 가스 센서 챔버와 직접 연결된 반면 line 2와 3은 특수 제 작한 유리 버블러를 통과하여 최종적으로 가스 센서 챔버에 연 결되도록 했다. Line 2와 3의 버블러에는 각각 150 mL의 증류 수(line 2) 또는 같은 양의 증류수에 (+)-α-pinene (98%, Sigma-Aldrich)이 희석되어 있는 용액(line 3)이 포함되었다. α-pinene 용액은 1 L의 증류수에 3 µL의 (+)-α-pinene을 60 °C에서 10 min 동안 녹여 제조했으며, 측정 전 손실을 방지하기 위해 4 °C에서 냉장보관 되었다.

2.5 α-pinene 가스 감응특성 평가

h-In₂O₃ 센서의 α-pinene 감응특성을 GGS와 결합된 가스 센 서 챔버에서 평가했다. 가스 센서 챔버는 quartz 소재를 이용하 여 매우 작은 부피(1.5 cm³)로 제작되었다. 센서 온도는 마이크 로 히터에 전압을 인가하는 방법으로 조절되었으며(250-450 °C) IR 온도 센서(Metis MP25, Sensortherm GmBH)를 통해 확인되 었다. 챔버 분위기는 GGS의 각 line을 통해 챔버로 들어오는 가 스의 혼합비율을 제어하여 조절했다. 이때, 각 line의 총 유량은 200 mL/min으로 고정했고, 챔버 내 상대 습도(RH)는 항상 50 %가 되도록 했다. 챔버 분위기 변화에 따른 센서의 저항 변화 는 picoammeter(6487, Keithley Co., Ltd)와 연결된 프로그램을 이용하여 확인했고, 이때 $R_a R_g$ ⁻¹를 가스 감도(S)로 계산했다(R_a : RH 50 % 공기에 대한 센서 저항, R_g : RH 50 % α-pinene 가스 에 대한 센서 저항). 90 % 반응시간과 회복시간은 α-pinene가 스 및 공기의 노출에 따른 센서의 저항 변화가 90 %에 도달했 을 때로 계산했다.

2.6 α-pinene 표준 용액의 제조 및 검량선 작성

10 mL의 methanol (CH₃OH, 99.8%, Duksan Co., Ltd.)에 (+)α-pinene을 녹여 10,000 ppm의 α-pinene 표준 용액을 제조했다. 상기 용액을 methanol로 다시 희석하여 5, 10, 25, 50, 100 ppm 에 해당하는 α-pinene 표준 용액을 제조했다. 각각의 용액을 autosampler (G4513A, Agilent technology Co., Ltd.)를 이용하여 20:1의 split ratio로 GC-MS(7890B-5977B, Agilent technology Co., Ltd.)에 주입했다. GC column은 HP-5(Agilent technology Co., Ltd.)를 사용했고, carrier gas로는 He(99.999%, Hankook special gases Co., Ltd.)을 사용했다 (flow rate= 2 ml/min). GC inlet 및 interface 온도는 250 °C로 고정했고, GC 오븐의 온도는 5 °C/ min의 승온 속도로 50 °C에서 280 °C까지 증가시켰는데, 이때 50 °C, 140 °C, 280 °C에서는 각각 5 min, 5 min, 4 min 동안 그 온도가 유지되도록 했다. α-pinene peak을 확인하기 위해 먼저 MS를 이용한 scan mode 분석을 진행했다. 질량 분석 범위는 20-300 m/z였고, methanol peak 제거를 위한 solvent delay는 1 min으로 설정했다. α-pinene의 선택적 분석을 위해 scan mode 에서 발견된 77, 93, 121 및 136 m/z peak을 selected ion monitoring (SIM) mode를 통해 추가 분석했다. SIM mode에서 발견된 peak들의 peak area 계산을 통해 5-100 ppm의 α-pinene 에 대한 검량선을 작성했다.

2.7 GGS 생성 α-pinene 가스 농도 확인

GGS에서 생성된 α-pinene 가스를 Tenax TA 35/60 mesh (KT50601, KNR Co., Ltd.)가 포함된 스테인리스 튜브에 5 min 간 포집했다(1 L). 포집된 가스를 GC-MS와 연동된 thermal desorption(TD) 장비(APK720R, KNR Co., Ltd.)를 이용하여 탈 착하는 방법으로 튜브에 흡착된 α-pinene 농도를 정량 분석했 다. 가스의 탈착은 아래의 순서로 진행되었다. Tenax TA 튜브 를 250 °C에서 10 min 가열하여 흡착된 가스를 1차로 탈착한 다. 이후 온도를 -20°C로 낮춰 탈착된 가스를 Tenax TA mesh 에 다시 흡착한다 (5 min). 마지막으로 튜브를 320 °C로 가열하 여 흡착된 가스를 재탈착한다. 탈착된 가스는 최종적으로 180°C 의 가스 수송 line을 통해 GC-MS에 주입되었다. 이때 carrier gas는 N2(99.999%, Hankook special gases Co., Ltd.)를 사용했 다. 77, 93, 121, 136 m/z peak을 SIM mode로 분석하여 상기 peak 들에 대한 peak area를 도출했다. 표준 용액을 이용하여 제작한 검량선과의 비교를 통해 GGS에서 생성된 α-pinene 가스의 농 도를 확인했다.

3. 결과 및 고찰

3.1 h-In₂O₃ 나노입자 분석

마이크로웨이브 보조 수열 합성법으로 합성한 전구체 분말과 이를 열처리하여 준비한 분말의 상을 확인하기 위해 X선 회절 분석을 시행했다 (Fig. 1). 전구체 및 열처리 분말의 상은 각각 orthorhombic 구조의 InOOH(JCPDS #71-2284; Fig. 1a)와 rhombohedral 구조의 In₂O₃(JCPDS #21-0406; Fig. 1b)로 확인됐 다. Scherrer's equation으로 계산한 In₂O₃ crystallite의 크기(d_{XRD}) 는 23.6 nm로 매우 작았다.

합성된 h-In₂O₃ 분말의 모양 및 형상을 FE-SEM으로 관찰했 다 (Fig. 2a). SEM 이미지를 통해 확인한 50개 입자의 평균 크 기(*d*_{SEM})는 177.2 ± 34.1 nm였는데 (Fig. 2b), 이는 XRD로 확인



Fig. 1. X-ray diffraction patterns for (a) InOOH and (b) h-In₂O₃ nanoparticles.

한 crystallite 크기(23.6 nm)에 비해 매우 컸다. 이로 미루어 보 아 SEM 상에서 관찰되는 h-In₂O₃ 나노입자는 400개 이상(d_{SEM}^3 / $d_{\text{XRD}}^3 = 423.3$)의 미세 결정립으로 구성된 다결정으로 판단된 다. 나노입자의 표면에서 많은 미세 기공들이 관찰됐다 (inset image of Fig. 2a). 이는 열처리 시 crystallite가 소결되는 과정 에서 형성된 것으로, 높은 비표면적을 제공하는 동시에 가스가 감응 표면으로 빠르게 확산하는 것을 가능하게 한다 [13]. 이와 같은 점은 상기 나노입자가 고감도, 고속반응 센서 제작에 유리 한 미세구조를 가지고 있다는 점을 잘 보여준다.



Fig. 2. (a) FE-SEM image and (b) particle size distribution of h-In₂O₃ nanoparticles.

3.2 GGS 생성 α-pinene 가스 농도 측정 결과

Autosampler와 GC-MS를 이용하여 100 ppm으로 희석한 αpinene 용액에 대한 SCAN mode 분석을 진행하여 6.8 min의 머무름 시간(retention time)에서 α-pinene peak이 나타난다는 점 을 확인했다 (Fig. 3a). 상기 결과를 바탕으로 다른 농도(5, 10, 25, 50, 100 ppm)로 희석한 α-pinene 표준 용액에 대한 SIM mode 분석을 진행했고, 얻어진 peak에 대한 peak area를 계산하여 Fig. a-Pinene Sensing Properties of Rhombohedral In2O3 Nanoparticles Prepared using the Microwave-assisted Hydrothermal Method



Fig. 3. (a) Chromatograms and (b) calibration curve for 5-100 ppm of α -pinene standard solutions.

3b의 검량선을 얻었다. 검량선 식은 y = 1522x + 472.51 (y: peak area, x: α-pinene 농도)였고, 상관계수(R²)는 0.98로 높아 우수 한 선형성을 확인할 수 있었다.

α-pinene 용액(3 μL/L)을 이용하여 발생한 α-pinene 가스의 농 도를 확인하기 위해 TD/GC-MS 분석을 실시했다. α-pinene은 휘발성이 높고 물에 대한 용해도가 매우 낮으므로 [14], GGS 가동 시간이 증가함에 따라 발생하는 가스 농도가 감소할 것으 로 판단했다. 이에 본 연구에서는 GGS에서 발생한 α-pinene 가 스를 총 6개의 Tenax TA 튜브에 각각 5 min 동안 순차적으로 포집하고, 각 튜브에 대한 TD/GC-MS 분석을 진행했다 (Fig. 4a). 이후 TD/GC-MS 분석을 통해 확인한 peak area를 표준 용 액을 이용하여 도출한 검량선과 비교하여, 최종적으로 GGS 가 동 시간에 따른 α-pinene 가스의 생성 농도를 확인했다 (Fig. 4b). 실험은 총 3회 수행되었고, 이때 확인된 α-pinene 가스의 평균 농도는 첫 번째 흡착튜브의 경우 1049 ± 14.2 ppm, 6번째 흡착튜브의 경우 13 ± 4.08 ppm으로 GGS 가동 시간이 증가함 에 따라 크게 감소하는 모습을 보였다.



Fig. 4. (a) Chromatograms and (b) α-pinene concentrations achieved from GGS.

3.3 α-pinene 가스 감응특성 평가

구동 온도(250-350 °C)에 따른 h-In₂O₃ 센서의 α-pinene 감응 특성을 GGS와 결합된 가스 센서 챔버에서 평가했다 (Fig. 5a). 측정은 챔버 분위기를 공기 분위기에서 GGS를 5 min 간 가동 하여 형성한 α-pinene 가스 분위기(평균 농도 = 1049 ± 14.2 ppm) 로 전환시키는 방법으로 진행했으며, 각 온도 별로 3회씩 측정 했다. 이때 상대 습도는 50 %로 고정했다. h-In₂O₃ 센서는 온도 변화에 따라 bell-shape의 가스 감도 그래프를 보였고, 가장 높 은 감도는 350 °C에서 나타났다 (*S* = 14.5 ± 1.48). 이는 α-pinene 가스 감지를 위한 h-In₂O₃ 센서의 최적 동작 온도가 350 °C라는 점을 시사한다. Fig. 5b는 350 °C에서 1055 ppm의 α-pinene 가 스에 대한 h-In₂O₃ 센서의 저항변화 그래프이다. α-pinene 가스 에 대한 가스 감도는 14.6이며, 반응시간 및 회복시간은 각각 12 s, 989 s였다. 이는 h-In₂O₃ 센서가 α-pinene 가스를 고속으 로 검지할 수 있음을 잘 보여준다.



Fig. 5. (a) Gas responses (S) of h-In₂O₃ sensor to 1049 ± 14.2 ppm of α -pinene gas at 250-450 °C under RH 50 %. (b) Resistance change of the sensor to 1055 ppm of α -pinene gas at 350 °C under RH 50 %.

h-In₂O₃ 센서의 α-pinene 가스 검출 하한을 확인하기 위해 αpinene 가스의 농도에 따른 센서의 가스 감도를 평가했다 (Fig. 6a). 센서는 1055, 680, 316, 121, 41, 13 ppm의 α-pinene 가스에 대해 각각 14.6, 8.89, 5.9, 4.06, 2.79, 1.97의 감도를 나타냈고 (Fig. 6b), 이를 기반으로 구한 감도와 α-pinene 가스 농도의 관 계식은 y = 3·10⁸x³ - 4·10⁻⁵x² + 0.0281x + 1 (y: 가스 감도, x: α-pinene 가스 농도)였다 (R² = 0.98). 가스 감도가 ≥ 1.2일 때 를 가스 검출의 최소 기준으로 설정했을 때의 검출 하한을 계



Fig. 6. (a) Resistance change of $h-In_2O_3$ sensor when exposed to 13-1055 ppm of α -pinene gas under RH 50%. (b) Gas responses as a function of α -pinene gas at 10-1055 ppm under RH 50%.

산한 결과, 본 센서의 검출 하한은 ~7.6 ppm으로 확인되었다. 이는 $h-In_2O_3$ 센서가 수 ppm 수준의 미량의 α -pinene 가스도 검 지 할 수 있다는 점을 잘 보여준다.

4.결 론

본 연구에서는 마이크로웨이브 보조 수열 합성법으로 합성한 h-In₂O₃ 나노입자의 α-pinene 감응특성을 보고했다. 제작된 센서 는 1055 ppm의 α-pinene 가스에 대해 높은 감도를 나타냈으며, 반응시간 및 회복시간이 매우 빠르게 나타났다. 또한 본 센서는 RH 50 % 분위기에서도 α-pinene 가스에 대해 수 ppm 수준의 낮은 검출 하한을 나타냈다. 이는 가스 감도, 선택성 및 안정성 의 측면에서 추가적인 연구와 적절한 수준의 성능개선이 이루 어진다면, 본 센서가 산림환경 내 α-pinene 가스의 실시간 분석 에 활용될 수 있다는 점을 시사한다. 본 연구결과는 산화물 반 도체 가스 센서가 α-pinene 가스 검출에 잠재력이 높다는 점을 입증한 결과로, 향후 산림환경 모니터링용 가스 센서 개발을 촉 발하는데 활용될 수 있을 것으로 기대된다.

감사의 글

본 연구는 산림청(한국임업진흥원) 산림과학기술 연구개발사 업'(FTIS 2021382C10-2221-0101)'의 지원에 의하여 이루어진 것입니다.

REFERENCES

- [1] H. Yang, J. Woo, A. N. Pae, M. Y. Um, N. C Cho, K. D. Park, M. Yoon, J. Kim, C. J. Lee, and S. Cho, "α-Pinene, a major Constituent of pine tree oils, enhances non-rapid eye movement sleep in mice through GABA_A-benzodiazepine receptors", *Mol. Pharmacol.*, Vol. 90, No. 5, pp. 530-539, 2016.
- [2] J. Woo, H. Yang, M. Yoon, C. G. Gadhe, A. N. Pae, S. Cho, S. Cho, and C. J. Lee, "3-Carene, a phytoncide from pine tree has a sleep-enhancing effect by targeting the GABA_Abenzodiazepine receptors", *Exp. Neurobiol.*, Vol. 28, No. 5, pp. 593-601, 2019.
- [3] D. S. Kim, H. J. Lee, Y. D. Jeon, Y. H. Han, J. Y. Kee, H. J. Kim, H. J. Shin, J. W. Kang, B. S. Lee, S. H. Kim, S. J. Kim, S. H. Park, B. M. Choi, S. J. Park, J. Y. Um, and S. H. Hong, "α-Pinene exhibits anti-inflammatory activity through the suppression of MAPKs and the NF-κB pathway

in mouse peritoneal macrophages", Am. J. Chinese Med., Vol. 43, No. 4, pp. 731-742, 2015.

- [4] B. Ince, M. Dadaci, I. Kilinc, P. Oltulu, and S. Yarar, "Effect of cineole, α-pinene, and camphor on survivability of skin flaps", *Turk. J. Med. Sci.*, Vol. 48, No. 3, pp. 644-652, 2018.
- [5] A. L. Matsuo, C. R. Figueiredo, D. C. Arruda, F. V. Pereira, J. A. B. Scutti, M. H. Massaoka, L. R. Travassos, P. Sartorelli, and J. H. G. Lago, "α-Pinene isolated from Schinus terebinthifolius Raddi (Anacardiaceae) induces apoptosis and confers antimetastatic protection in a melanoma model", *Biochem. Biophys. Res. Commun.*, Vol. 411, No. 2, pp. 449-454, 2011.
- [6] W. Q. Chen, B. Xu, J. W. Mao, F. X. Wei, M. L. T. Liu, X. B. Jin, and L. R. Zhang, "Inhibitory effects of α-pinene on hepatoma carcinoma cell proliferation", *Asian Pac. J. Cancer Prev.*, Vol. 15, No. 7, pp. 3293-3297, 2014
- [7] D. H. Lee, K. S. Park, S. H. Lee, H. M. Song, K. W. Lee, H. Y. Jeong, G. Y. Seo, Y. G. Cho, and E. S. Kim, "Distribution characteristics on volatile organic compounds at the forest of Mt. mudeung and downtown", *Anal. Sci. Technol.*, Vol. 28, No. 3, pp. 246-254, 2015.
- [8] Y. J. Kim, B. J. Cho, M. S. Ko, J. M. Jung, H. R. Kim, H. S. Song, J. Y. Lee, S. S. Sim, and C. J. Kim, "Anti-oxidant and anti-aging activities of essential oils of pinus densiflora needles and twigs", *Yakhak Hoeji*, Vol. 54, No. 4, pp. 215-225, 2010.
- [9] S. M. Majhi, A. Mirzaei, H. W. Kim, S. S. Kim and T. W. Kim, "Recent advances in energy-saving chemiresistive gas sensors: A review", *Nano Energy*, Vol. 79, p. 105369, 2021.
- [10] B. Chen, C. Liu, L. Ge, and K. Hayashi, "Localized surface plasmon resonance gas sensor of Au nano-islands coated with molecularly imprinted polymer: Influence of polymer thickness on sensitivity and selectivity", *Sens. Actuators B Chem.*, Vol. 231, pp. 787-792, 2016.
- [11] K. A. Weerakoon, J. H. Shu, M. K. Park, M. A. Auad, and B. A. Chin "Detecting insect infestation using a polymer based sensor array", *Sens. Actuators B Chem.*, Vol. 174, pp. 506-512, 2012.
- [12] T. T. Liang, D. S. Kim, J. W. Yoon, and Y. T. Yu, "Rapid synthesis of rhombohedral In₂O₃ nanoparticles via a microwave-assisted hydrothermal pathway and their application for conductometric ethanol sensing", *Sens. Actuators B Chem.*, Vol. 346, p. 130578, 2021
- [13] J. W. Yoon, S. H. Choi, H. S. Kim, H. W. Jang, Y. C. Kang, and J. H. Lee, "Trimodally porous SnO₂ nanospheres with three-dimensional interconnectivity and size tunability: a one-pot synthetic route and potential application as an extremely sensitive ethanol detector", NPG Asia Mater., Vol. 8, No. 3, p. e244, 2016.
- [14] G. Misra, S. G. Pavlostathis, E. M. Perdue, and R. Araujo, "Aerobic biodegradation of selected monoterpenes", *Appl. Microbiol. Biotechnol.* Vol. 45, No. 6, pp. 831-838, 1996.