# 多孔質ガラスを用いた ヒト皮膚より放散する代謝物質の 超高感度センサの研究



目次

### ◆ 生体ガスと疾病

### ◆ 多孔質ガラスの状態と化学反応

### ◆ 一酸化窒素分析チップの検討

### ♦ 今後に向けて

### 呼気成分と臨床的意義

生体ガス:肺を介して排気される呼気 皮膚(経皮)ガス



ガス成分	臨床的意義・体調との関連
アセトン	糖尿病,肥満,ダイエット
アンモニア	肝疾患, ピロリ菌
一酸化炭素	慢性気管支炎,酸化ストレス,喫煙
水素	消化不良症候群、高齢者介護の消化管モニタ
メタン	消化不良症候群
イソプレン	コレステロール合成中間体
硫化水素	歯周炎,口腔内衛生管理
ノナナール	肺がん
ホルムアルデヒド	前立腺がん
一酸化窒素	気管支喘息

申ウソク,他,Synthesiology,8(2015)214-222.

## 生体ガス簡易分析法の特徴



生体ガス分析:個々人が正常範囲が異なる。 平常値を把握し、それからのズレを計測することが重要となる

多孔質ガラス



SEM image of porous glass surface



TEM image of porous glass

比表面積が 非常に大きい 気体中のガスを吸着する 能力が大きい

Properties of porous glass

apparent density (g cm <sup>-3</sup> )	1.45 - 1.50
vacancy (%)	28
average diameter (nm)	4.6
specific surface area (m <sup>2</sup> g <sup>-1</sup> )	195

気体成分の分析法とし て高感度を実現できる

孔サイズが小さいため 分子は多孔質ガラスの 壁面からの力を両サイ ドより受ける

多孔質ガラス中の化学反応

多孔質ガラス表面;親水性のため1-2層の水の層が存在



水の相に溶け込んだ低分子のガスの移動や平面構造に近い分子の 移動に対する障壁は比較的低い これら分子の組み合わせによる化学反応は3分子反応であっても比較

これら分子の組み合わせによる化子反応は3分子反応であつても比較的障壁は低い

かさ高い分子、水の相に溶け込まずガス状で反応するガス分子の移動、比較的大きな分子の回転運動に対しては障壁が高い

反応物、生成物はガラス表面からの力を受け、分子構造に影響

反応場の特徴をうまく利用した化学反応を組み立て微量物質の検出に用いる

多孔質ガラスとザルツマン反応





### 室温で反応する小型の高感度分析チップ

目指す性能 測定範囲:数ppb~数百ppb 温湿度:5~40°C,30~90% 高選択性,パッシブ型

気管支喘息の患者の呼気より測定されるNO:~30ppb

検出試薬

### 2-フェニル-4,4,5,5-テトラメチルイミダゾリン-3-オキシド-1-オキシル (PTIO)



分子量	233.29
物理状態	固体
形状	結晶~粉末
色	青色~濃い青色
その他	熱、光を避けて保管

大気中のNOをNO<sub>2</sub>へ 酸化させる試薬として 用いられる

多孔質ガラス内でのPTIO電子状態



多孔質ガラス内PTIOとPTIO水溶液のスペクトル形状が一致 多孔質ガラス内はPTIOが水が溶媒和した状態

安定性:光







FHF32EX-N-H(Panasonic)



S. Hino, et al., Chem. Sens., 31(2015)43-45.

水溶液系スペクトル変化



### 水溶液系速度論的解析



K. Asanuma, et al., Chem. Sens., 33(2017)34-36.

分析チップ暴露



分析チップスペクトル変化



### 速度論的解析



速度定数比較



検量線





#### 12時間暴露時における検量線



安定性:干渉物質

物質	濃度(ppm)	吸光度差 (567 nm)	空気中の存在量 (ppm)
エタノール	1000	-0.011	0.18
メタノール	1000	+0.011	0.41
アセトン	1000	-0.036	0.000617
酢酸	10	-0.015	0.00221
キシレン	1	-0.019	0.00019
ホルムアルデヒド	0.13	-0.018	0.00231
クロロホルム	0.1	-0.015	0.0000638
ブランク	0	-0.02	_

干渉物質の考察

			溶媒	ピーク波長 (nm)	モル吸光係数 (L/(mol×cm))
0.12			水	559	1150
04000000	$\land$		メタノール	584	731
<u>-</u> 0.09	0.09	-Methanol	エタノール	593	628
e (a.t		-Acetone	アセトン	601	404
- 60.0 -					
<sup>8</sup> € 0.03 - 0		A	水とアセト によって「 と考えられ	∽ンのモル吸う 及光度変化が いる。	光係数の差 大きくなった
300	400 500 600 Wavelength (nm)	700 800			

実際の空気中に存在する量を考えると影響は考慮しなくてよい。

ホルムアルデヒド分析チップ



アセトン分析チップ



ガスと疾病の関係

ガス成分	臨床的意義・体調との関連
アセトン	糖尿病,肥満,ダイエット
アンモニア	肝疾患, ピロリ菌
一酸化炭素	慢性気管支炎,酸化ストレス,喫煙
水素	消化不良症候群、高齢者介護の消化管モニタ
メタン	消化不良症候群
イソプレン	コレステロール合成中間体
硫化水素	歯周炎,口腔内衛生管理
ノナナール	肺がん
ホルムアルデヒド	前立腺がん
一酸化窒素	気管支喘息

## ご静聴ありがとうございました。