## 資料

# 覚せい剤原料の2,3の呈色反応について

和 田 一 夫 、 松 岡 千 恵 子 、 鑑 信 夫\*

#### **Several Colour Tests of Stimulants Raw Materials**

Kazuo WADA, Chieko MATSUOKA and Nobuo KAGAMI\*

\*Tokyo Customs Laboratory,

5-5-30, Konan, Minato-ku, Tokyo, 108 Japan

Spot tests such as Marquis test, Simon's test and cobalt thiocyanate test were applied to hydrochlorides of ephedrine, pseudo ephedrine, methyl ephedrine which were raw materials of stimulant controlled by Stimulants Control Low by Japanese government and others.

The results was shown with photos and discussed the reason of color development with these reagents.

It was found that ephedrine, pseudoephedrine and methyl ephedrine could be identified with Simon's test and cobalt thiocyanate test.

Received June . 11, 1984

#### 1 はじめに

麻薬,覚せい剤等の迅速な定性分析法として呈色 反応による方法は欠かすことができない。

覚せい剤原料として良く知られているエフェドリン類についても呈色反応としてマルキス試薬が用いられ、試薬キットが市販されている。ここではマルキス試薬反応の他、特にシモン反応及びその変法、コバルトチオシアネート試薬による反応をエフェドリン類に対して用いた結果を示し、シモン反応、コバルトチオシアネート反応については、1-エフェドリン、d-プソイドエフェドリンでの反応の違いについて、立体構造の相違の点から触れてみた。

#### 2 方 法

### 2 · 1 試料

I - 塩酸エフェドリン , d - 塩酸プソイドエフェドリン , dI - 塩酸メチルエフェドリン , 塩酸メタンフェタミン (d - 塩酸プソイドエフェドリン以外は市販の試薬 (局方))。

ヘロイン, りん酸コディン, 塩酸コカイン, 塩酸フェンテルミン, 塩酸モルヒネ, 塩酸カフェインはマルキス反応の比較のために用いた。

#### 2・2 試薬と添加法

呈色板上に置いた試料粉末に次の試薬を1滴ない し2滴添加して呈色反応の様子を見た。

マルキス試薬

ホルマリン一滴を硫酸 1ml の割合で混合したもの。

<sup>\*</sup>東京税関 輸入部分析室 〒108 東京都港区南 5-5-30

#### シモン反応試薬

A液 炭酸ナトリウム水溶液 (20%,5%)

B液 アセトアルデヒドエタノール溶液(50%)

C 液 ニトロプルシッドナトリウム溶液 (1~5%), これのみ用時調製

#### コバルトチオシアネート試薬

コバルドチオシアネート水溶液(2~3%)

#### 3 結果

#### 3・1 マルキス試薬反応

あへんアルカロイド類の呈色は紫色系統で鋭敏である。塩酸メタンフェタミンは瞬時に濃赤とう色に呈色し,数秒で茶褐色に変化する。エフェドリン類では試薬滴加直後では呈色せず,徐々に淡とう色に呈色し,次第に茶褐色に変化する。あへんアルカロイドの紫色の呈色は,かなりの時間継続する。

Photo 1 はマルキス試薬による呈色反応であるが, 塩酸エフェドリン類の呈色が試薬滴加直後にかかわらず,濃くなっているが,これは,写真撮影のため, 強いフォトランプの影響で,呈色板の温度が急上昇し,反応が促進されてしまったことによるもので, 一般には Photo 2 のようになる。

#### 3・2 シモン反応

シモン反応は,一般的には脂肪族2級アミンの検出法(同時にアルデヒドの検出法でもある。)であるが,覚せい剤であるメタンフェタミンの定性反応として知られている。

塩酸エフェドリン類と塩酸メタンフェタミンの呈色結果を Photo 3 に示したが,右端の塩酸メタンフェタミンのみ,瞬時に濃青色に呈色する。しかし, A 液の炭酸ナトリウム濃度を 20%から 5%へ希釈した場合, /-塩酸エフェドリンは徐々にではあるが呈色するようになる(Photo 4)。 d-塩酸プソイドエフェドリンでは呈色しない(塩酸メチルエフェドリンは3級アミンのため呈色しない)。また,C液のニトロプルシッドナトリウムの濃度を 1%から3%,5%へ増加すると呈色は強くなることがみられた(Photo 5)。

次にシモン反応の試薬 3 液(A液:5%炭酸ナトリウム)を混合し数分後に 1-塩酸エフェドリンを添

加したころ瞬時に呈色した(Photo 6)。また, d-塩酸プソイドエフェドリンも,呈色板を過熱することによって,シモン反応を呈することがわかった。

3・3 コバルトチオシアネート試薬による反応 この反応は、コカインの定性に良く使われるが、一般には3級アミンの定性反応である。塩酸メチル エフェドリンは瞬時に呈色する(Photo 7)。 d - 塩酸プソイドエフェドリンも比較的明りょうに呈色 し、J-塩酸エフェドリンは徐々にではあるが反応 する。試薬濃度を2%から3%にすると更に明りょうになる。

# 3・4 /- 塩酸エフェドリンと d- 塩酸プソイドエフェドリンのシモン反応等の相違について

/- 塩酸エフェドリンが,塩酸メタンフェタミンに比べシモン反応を鋭敏に示さないのは, Fig.1 で Ci炭素に OH が結合しているためと考えられるが 1),本来アルカリ性では,からを経てに変化し,OH の取れた 2 級アミン構造になり,シモン反応を示すはずである。炭酸ナトリウム濃度が 20%と濃いと,試薬自体の反応により濃い赤紫色を呈する(Photo 3)。これが弱いシモン反応の呈色(濃青色)を隠しているが,炭酸ナトリウムの濃度を希釈する

$$\begin{array}{c}
H \\
\downarrow \\
C_6H_5-C=C-CH_3\\
NHCH_3
\end{array}$$
(III)

Fig.1 Tentative reaction mechanism of *I* - ephedrine in alkaline solution

と試薬自体の反応による着色の程度が弱くなり,シ モン反応による呈色が,わかるようになることが考 えられる。

Fig.2 Tentative reaction mechanism of d-pseudo ephedrine in alkaline solution

これに対し, d-塩酸プソイドエフェドリンで は次のようにに考えられる。低温では, C1, C2 は自 由回転ができず主として()の状態で存在し (Fig. 2), 温度を上昇させることによって() または()になり、()から()を生じ、そ れがシモン反応を受けるものと考えられる。村上ら は 2), クロルエフェドリンとプソイドクロルエフェ ドリンの脱塩素化の違いについて実験より説明して いるが(CIがOHに置換しても同じと考えられ る), それは, クロルエフェドリンは - 10.8 に おいても脱塩素化し, (Fig 1)を生成するが, プソイドクロルエフェドリンは3時間たっても脱塩 素化しない。25 に上昇させても,クロルエフェド リンの - 10.8 での反応速度の半分にも達しない ということであった。このことは塩酸プソイドエフ ェドノンが常温で,シモン反応を呈しない理由と考 えられる。

プソイドエフェドリンでは,エフェドリンに比べ,2級アミンが生成する速度が遅いかわりに,3級アミンであるエチレンイミン(Fig.2)が生成しやすいことが知られている。したがって3級アミンの反応である,コバルトチオシアネート試薬による呈色は,前者が早いことが理解される。

# 4 まとめ

メチルエフェドリン, *I*-エフェドリン, *d*-プ ソイドエフェドリンの相互の区別は,シモン反応, コバルトチオシアネート試薬による反応の条件,程 度により,可能と考えられる。

#### 文 献

- 1)岸 徹,狐塚 寛:科学警察研究報告,27,No1,22(1974)
- 2) 村上増雄,福元次夫:日化誌,76,No3,270(1955)

Photo 1 Marquis reagent tests

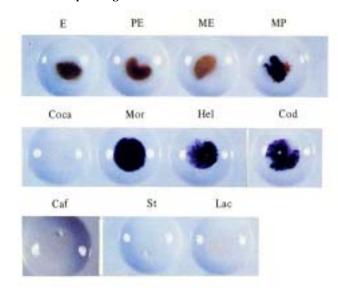


Photo 2 Marquis reagent tests

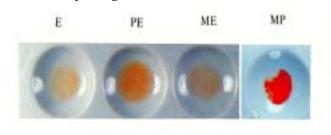
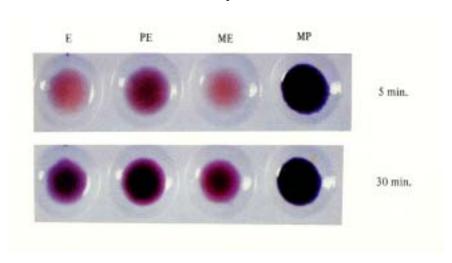


Photo 3 Simon's tests

Reagent A: 20% Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> aq.

B: 50%CH<sub>3</sub>CHO ethanol sol.

C: 1%NaNP aq.



#### 資料 覚せい剤原料の2,3の呈色反応について

Photo 4 Simon's tests

Reagent A: 5% Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> aq. B andC: same as photo 3

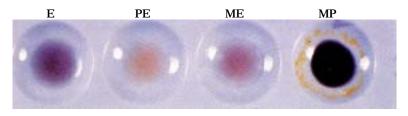


Photo 5 Simon's tests of ephedrine

	Reagent A	Reagent C
(1)	5%	3%
(2)	5%	<b>5</b> %

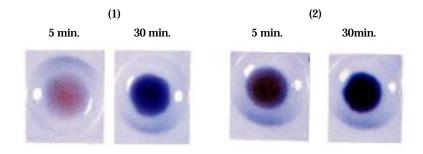
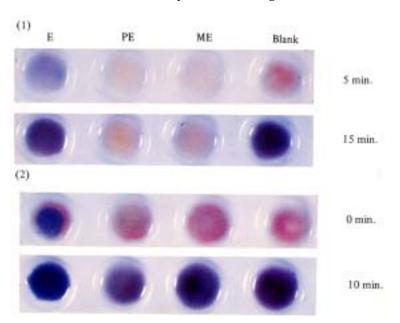


Photo 6 Simon's tests

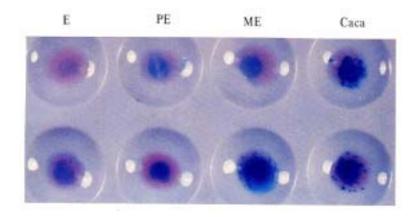
- (1) Samples + Reagent A,B,C
- (2) Sapmles + Mixed reagent (A,B,C)



#### 資料 覚せい剤原料の2,3の呈色反応について

Photo 7 Cobalt thiocyanate reagent tests

upper photos : 2% reagent conc.under photos : 3% reagent conc.



#### Abbreviations

E: I-ephedrine hydrochloride

 $\begin{array}{ll} {\rm PE} & : \textit{d}\,\text{-pseudoephedrine hydrochloride} \\ {\rm ME} & : \textit{dI}\,\text{-methyl ephedrine hydrochloride} \\ {\rm MP} & : {\rm methamphetamine hydrochloride} \end{array}$ 

Coca : cocain hydrochlorideMor : morphine hydrochlorideHel : heloin hydrochlorideCod : codeine phosphate

St : starch Lac : Lactose

NaNP: sodium nitroprusside

Caf : Caffeine