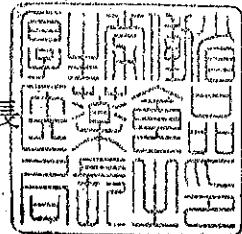


薬食発 0730 第 2 号
平成 22 年 7 月 30 日

各都道府県知事 殿

厚生労働省医薬食品局長



第十五改正日本薬局方の一部改正等について

標記について、平成 22 年 7 月 30 日厚生労働省告示第 322 号をもって、「日本薬局方（平成 18 年厚生労働省告示第 285 号）の一部を改正する件」が別添のとおり公布され、同日から適用されることとなったので、下記の事項に御留意の上、関係者に対する周知徹底及び指導に御配慮いただきたい。

記

第 1 第十五改正日本薬局方（以下「薬局方」という。）の一部改正の要点について

1. 一般試験法の改正

日本薬局方、歐州薬局方、米国薬局方の三薬局方での国際調和に関連した事項について、一般試験法の見直しを行うものであり、その内容は、以下のとおりである。

（1） 6.10 溶出試験法

フロースルーセル法による溶出試験操作を、脈流のある送液用ポンプの使用及び送液速度と脈流の有無で規定することについて改正を行ったこと。

2. ヘパリンナトリウム及びヘパリンカルシウムの規格の改正

（1） 医薬品各条

ヘパリンカルシウム及びヘパリンナトリウムについて、純度試験に類縁物質に係る規定を追加し、確認試験に液体クロマトグラフィーによる試験の追加及び純度試験における過硫酸化コンドロイチン硫酸の規格値等について改正を行ったこと。

また、ヘパリンナトリウムについては、純度試験にガラクトサミンに係る規定を追加したこと。

富山県

收 22.8.23 署

くすり政策課

(2) 一般試験法

ヘパリンカルシウム及びヘパリンナトリウムの純度試験等の改正に伴い、一般試験法の部9.01標準品の条(1)の過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品の用途に確認試験を追加するための改正を行い、標準品に理化学試験用ヘパリンナトリウムを追加したこと。

また、9.41試薬・試液の条に、アミノ安息香酸誘導体化試液、過塩素酸リチウム、D-ガラクトサミン塩酸塩、D-グルコサミン塩酸塩、酢酸カルシウム一水和物、デルマタン硫酸エステル、ボラン-ピリジン錯体及びD-マンノサミン塩酸塩を追加したこと。

第2. 経過措置について

本改正に伴い、平成24年1月31日までに承認事項一部変更承認申請等の必要な措置を行うよう指導すること。また、第56条(販売、製造等の禁止)に抵触することがないよう、遅滞なく本改正による改正後の基準に改めさせること。

○厚生労働省告示第三百二十二号

薬事法（昭和三十五年法律第百四十五号）第四十一条第一項の規定に基づき、日本薬局方（平成十八年厚生労働省告示第二百八十五号）の一部を次のように改正する。ただし、この告示による改正前の日本薬局方（以下「旧薬局方」という。）に収められていた医薬品（この告示による改正後の日本薬局方（以下「新薬局方」という。）に収められているものに限る。）であつて平成二十一年七月二十九日において現に同法第十四条第一項の規定による承認を受けているもの（薬事法第十四条第一項の規定に基づき製造販売の承認を要しないものとして厚生労働大臣の指定する医薬品等（平成六年厚生省告示第百四号）により製造販売の承認を要しない医薬品として指定されている医薬品を含む。）については、平成二十四年一月三十一日までは、旧薬局方で定める基準（当該医薬品に関する部分に限る。）は新薬局方で定める基準とみなす」とができる。

平成二十一年七月三十日

厚生労働大臣 長妻 昭

第十五改正日本薬局方一般試験法の部6・10溶出試験法の条装置の項フロースルーセル法の装置（装置3）の皿中「波形は」の下に「毎分」を加え、「◆脈流が生じない送液用ポンプを用いてもよい。◆を「脈流が生じない送液用ポンプを用いてもよい。フロースルーセル法による溶出試験では、送液速度及び脈流の有無を規定する。」に改める。

第十五改正日本薬局方 一般試験法の部9-01標準品の条(1)の項過硫酸化ロハリドイチノ硫酸標準品の項を次のように改める。

過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品 | 確認試験、純度試験

第十五改正日本薬局方 一般試験法の部9-01標準品の条(1)の項低分子量ペリノ標準品の項の次に次の1項を加える。

理化試験用ヘパリンナトリウム標準品 | 確認試験、純度試験

第十五改正日本薬局方 一般試験法の部9-4-1試験・福液の条アミノ安息香酸Hチルの項の次に次の1項を加える。

アミノ安息香酸誘導体化試液 アミノ安息香酸エチル280mgにメタノール600μLを加え、約50°Cに加温して溶かし、酢酸170μL及びボランシーピリジン錯体145μLを加える。

第十五改正日本薬局方 一般試験法の部9-4-1試験・福液の条過塩素酸・無水Hタノール試液の項の次に次の1項を加える。

過塩素酸リチウム LiClO₄ 白色の結晶又は結晶性の粉末である。

含量 98%以上。 定量法 本品約0.2gを精密に量り、水30mLに溶かし、カラム(カラムクロマトグラフ)用強酸性イオン交換樹脂(H型)約25mLを内径約11mm、高さ300mmのクロマトグラフィー管に注入し、1mol/L塩酸試液200mLを加え、1分間に3~4mLの流量で流出させた後、水を流

し、流出液にメチルオレンジ試液を加えたときに色が黄みの赤になるまで繰り返し洗浄して調製したもの)に入れ、1分間に3~4mLの流量で流出する。次に、水約30mLを用いて1分間3~4mLの速度で5回洗う。洗液は先の流出液に合わせ、0.1mol/L水酸化ナトリウム液で滴定(2.50)する(指示薬:プロモチモールブルー試液3滴)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

$$0.1\text{mol/L水酸化ナトリウム液 } 1\text{mL} = 10.64\text{mg LiClO}_4$$

第十回改正日本薬局方「硫酸鈷の量の測定」の硫酸ナトリウム溶液の項の次の1項を参照。

D-ガラクトサミン塩酸塩 $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_5 \cdot \text{HCl}$ 白色の粉末である。融点:約180°C (分解)。

旋光度(2.49) $[\alpha]^{20}_D: +90 \sim +97^\circ$ (1g, 水, 100mL, 100mm)

第十回改正日本薬局方「硫酸鈷の量の測定」の硫酸ナトリウム溶液の項の次の1項を参照。

D-グルコサミン塩酸塩 $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_5 \cdot \text{HCl}$ 白色の結晶又は結晶性の粉末である。

含量98%以上。定量法 本品約0.4gを精密に量り、水50mLに溶かし、薄めた硝酸(1→3)5mLを加え、0.1mol/L硝酸銀液で滴定(2.50)する(電位差滴定法)。

$$0.1\text{mol/L硝酸銀 } 1\text{mL} = 21.56\text{mg C}_6\text{H}_{13}\text{NO}_5 \cdot \text{HCl}$$

第十五回改正日本薬局方「硫酸鈷の量の測定」の硫酸ナトリウム溶液の項の次の1

側を加へる。

酢酸カルシウム一水和物 $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} \cdot \text{H}_2\text{O}$ [K8364, 特級]

銀十田改正日本標準方 | 豊富鑑定の端の 4-基標・標識のメルカトヒドリの側の次に次の 1 項を加へる。

デルマタン硫酸エステル ブタ皮又はブタ小腸をアルカリ抽出後、プロテアーゼ消化し、アルコール分画法により精製したムコ多糖である。セルロースアセテート膜電気泳動を行い、トルイジンブルーO 溶液 (1 → 200) に浸して染色するとき、単一バンドである。

膜電気泳動条件

セルロースアセテート膜：幅 6 cm × 長さ 10 cm

移動相：酢酸カルシウム一水和物 52.85 g を水に溶かし、1000 mL とする。

泳動時間：3 時間 (1.0 mA/cm)

銀十田改正日本標準方 | 豊富鑑定の端の 4-基標・標識の条がヘキサーレの側の次に次の 1 項を加へる。

ボラン-ビリジン錠体 $\text{C}_{15}\text{H}_{18}\text{BN}$

含量 80% 以上。定量法 本品 30 mg を精密に量り、0.05 mol/L ヨウ素溶液 40 mL に溶かし、薄めた硫酸 (1 → 6) 10 mL を加え、0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液で滴定 (2.50) する (指示薬: デンプ

ン試液)、同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.1mol/Lチオ硫酸ナトリウム液 1mL = 1.549mg C₆H₈BN
銀十田吉田本標記カーボン標識の量の4倍標・溶液の量を一々ハリマーの標の次に次の1
標を加べる。

D-マンノサミン塩酸塩 C₆H₁₃NO₅ · HCl 白色の粉末である。融点：約168°C (分解)。

旋光度 <2.49> [α]²⁰ : -4.2 ~ -3.2° (0.4g, 水, 20mL, 100mm)

銀十田吉田本標記カーボン標識の量とD-マンノサミン塩酸塩の量を(3)の皿に
(1)の皿の次に次に(1)皿を加べる。

(2) 本品及び理化学試験用ヘパリンナトリウム標準品1mgずつを水1mLに溶かし、試料溶液及び標準
溶液とする。試料溶液及び標準溶液20μLずつをとり、次の条件で液体クロマトグラフィー <2.01
>により試験を行うとき、試料溶液及び標準溶液から得た主ピークの保持時間は等しい。

試験条件

検出器、カラム、カラム温度、移動相A、移動相B、移動相の送液及び流量は純度試験(9)の
試験条件を準用する。

システム適合性

システムの性能：理化学試験用ヘパリンナトリウム標準品1.0mgを水0.60mLに溶かした液90μL

、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品0.10mgを水0.20mLに溶かした液30μL及びデルマタン硫酸エステル1.0mgを水2.0mLに溶かした液30μLを混和する。この液20μLにつき、上記の条件で操作するとき、デルマタン硫酸エステル、ヘパリン、過硫酸化コンドロイチン硫酸の順に溶出し、デルマタン硫酸エステルとヘパリンとの分離度は1.0以上、ヘパリンと過硫酸化コンドロイチン硫酸との分離度は1.5以上である。

第十回 直接法による試験結果の報告書

「(2.21)」のトド「により、」の意味、「用いる方法により」の意味、「用いて」と、「 $\delta 2.13 \sim 2.23$ ppm」の意味、「 $\delta 2.18 \pm 0.05$ ppm」と、「認めない、」の意味、「認めないか、又は認めることがあっても、 ^{13}C をデカップリングして測定するとき、そのシグナルは消失する。」の意味、「200」の意味、「1000」との意味、「直接法による試験結果の報告書」の意味。

システム適合性

システムの性能：本品20mgを核磁気共鳴スペクトル測定用3-トリメチルシリルプロピオニ酸ナトリウム-d₄の核磁気共鳴スペクトル測定用重水溶液(1→10000)0.40mLに溶かした液に、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品0.10mgを核磁気共鳴スペクトル測定用3-トリメチルシリルプロピオニ酸ナトリウム-d₄の核磁気共鳴スペクトル測定用重水溶液(1→10000)1.0mL

に溶かした液0.20mLを加える。この液につき、上記の条件で操作するとき、 $\delta 2.04 \pm 0.02$ ppmにヘパリンのN-アセチル基に由来するシグナルを、 $\delta 2.18 \pm 0.05$ ppmに過硫酸化コントロイチン硫酸のN-アセチル基に由来するシグナルを、それぞれ認める。

(9) 類縁物質 本品2.0mgを水0.1mLに溶かした液20μLを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィー(2.01)により試験を行うとき、ヘパリンのピーク以降にピークを認めない。

試験条件

検出器：紫外吸光度計(測定波長: 202nm)

カラム：内径2.0mm、長さ7.5cmのステンレス管に10μmの液体クロマトグラフィー用ジエチルアミノエチル基を結合した合成高分子を充てんする。

カラム温度: 35°C付近の一定温度

移動相A: リン酸二水素ナトリウム二水和物0.4gを水1000mLに溶かし、薄めたリン酸(1→10)を加えてpH3.0に調整する。

移動相B: リン酸二水素ナトリウム二水和物0.4g及び過塩素酸リチウム106.4gを水1000mLに溶かし、薄めたリン酸(1→10)を加えてpH3.0に調整する。

移動相の送液: 移動相A及び移動相Bの混合比を次のように変えて濃度勾配制御する。

注入後の時間 (分)	移動相A (vol%)	移動相B (vol%)
0~3	90	10
3~15	90→0	10→100

流量：毎分0.2mL

測定範囲：溶媒のピークの後からヘパリンの保持時間の2倍の範囲

システム適合性

検出の確認：理化学試験用ヘパリンナトリウム標準品10mgを水0.40mLに溶かし、ヘパリシナトリウム標準原液とする。別に、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品0.10mgを水0.20mLに溶かし、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準溶液とする。ヘパリンナトリウム標準原液60μL、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準溶液3μL及び水12μLを混和した液20μLにつき、上記の条件で操作するとき、過硫酸化コンドロイチン硫酸のピークを認める。

システムの性能：ヘパリソナトリウム標準原液120μLに過硫酸化コンドロイチン硫酸標準溶液30μLを混和し、システム適合性試験用溶液とする。この液20μLにつき、上記の条件で操作するとき、ヘパリン、過硫酸化コンドロイチン硫酸の順に溶出し、その分離度は1.5以上である。

システムの再現性：システム適合性試験用溶液 $20\mu\text{L}$ につき、上記の条件で試験を6回繰り返すとき、過硫酸化コンドロイチン硫酸のピーク面積の相対標準偏差は2.0%以下である。

確認試験：本品及び理化学試験用ヘパリンナトリウム標準品 1mg ずつを水 1mL に溶かし、試料溶液及び標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 $20\mu\text{L}$ ずつをとり、次の条件で液体クロマトグラフィー〈2.01〉により試験を行うとき、試料溶液及び標準溶液から得た主ピークの保持時間は等しい。

試験条件

検出器、カラム、カラム温度、移動相A、移動相B、移動相の送液及び流量は純度試験(6)の試験条件を準用する。

システム適合性

システムの性能：理化学試験用ヘパリンナトリウム標準品 1.0mg を水 0.60mL に溶かした液 $90\mu\text{L}$ 、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品 0.10mg を水 0.20mL に溶かした液 $30\mu\text{L}$ 及びデルマタン硫酸エステル 1.0mg を水 2.0mL に溶かした液 $30\mu\text{L}$ を混和する。この液 $20\mu\text{L}$ につき、上記の条件で操作するとき、デルマタン硫酸エステル、ヘパリン、過硫酸化コンドロイチン硫酸の順に溶出し、デルマタン硫酸エステルとヘパリンとの分離度は 1.0 以上、ヘパリンと過硫酸化コンドロイチン硫酸との分離度は 1.5 以上である。

第十五回 日本薬局方医薬品各条の総括(ペコ)ナトリウムの燃焼度試験の項の皿母「溶かし、試料溶液とする。この液につき核磁気共鳴スペクトル測定用」や「溶かす。この液につき」などは、「〈2.21〉」のトビ「により、」や「用いる方法により」や「用いて」など、「 $\delta 2.13 \sim 2.17\text{ppm}$ 」や「 $\delta 2.15 \pm 0.02\text{ppm}$ 」など、「認めない。」や「認めないか、又は認めることがあっても、 ^{13}C をデカッブリングして測定するとき、そのシグナルは消失する。」などは、皿皿試験用「200」や「1000」とも思ふ。皿皿ハバトム酒(和製)を飲むのがよろしい。

システム適合性

システムの性能：理化学試験用ヘパリシンナトリウム標準品20mgを核磁気共鳴スペクトル測定用3-トリメチルシリルプロピオノン酸ナトリウム-d₄の核磁気共鳴スペクトル測定用重水溶液(1→1000)0.40mLに溶かした液に、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品0.10mgを核磁気共鳴スペクトル測定用3-トリメチルシリルプロピオノン酸ナトリウム-d₄の核磁気共鳴スペクトル測定用重水溶液(1→1000)1.0mLに溶かした液0.20mLを加える。この液につき、上記の条件で操作するととき、 $\delta 2.04 \pm 0.02\text{ppm}$ にヘパリンのNアセチル基に由来するシグナルを、 $\delta 2.15 \pm 0.02\text{ppm}$ に過硫酸化コンドロイチン硫酸のNアセチル基に由来するシグナルを、それぞれ認める。

第十五回 日本薬局方医薬品各条の総括(ペコ)ナトリウムの燃焼度試験の項の皿皿を思ふ。

(6) 類縁物質 本品2.0mgを水0.1mLに溶かした液20μLを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフイー(2.01)により試験を行うとき、ヘパリンのピーク以降にピークを認めない。

試験条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：202nm）

カラム：内径2.0mm、長さ7.5cmのステンレス管に10μmの液体クロマトグラフイー用ジエチルアミノエチル基を結合した合成高分子を充てんする。

カラム温度：35°C付近の一定温度

移動相A：リン酸二水素ナトリウム二水和物0.4gを水1000mLに溶かし、薄めたリン酸（1→10）を加えてpH3.0に調整する。

移動相B：リン酸二水素ナトリウム二水和物0.4g及び過塩素酸リチウム106.4gを水1000mLに溶かし、薄めたリン酸（1→10）を加えてpH3.0に調整する。

移動相の送液：移動相A及び移動相Bの混合比を次のように変えて濃度勾配制御する。

注入後の時間 (分)	移動相A (vol%)	移動相B (vol%)
0~3	90	10
3~15	90→0	10→100

流量：毎分0.2mL

測定範囲：溶媒のピークの後からヘパリンの保持時間の2倍の範囲

システム適合性

検出の確認：理化学試験用ヘパリンナトリウム標準品10mgを水0.40mLに溶かし、ヘパリンナトリウム標準原液とする。別に過硫酸化コンドロイチン硫酸標準品0.10mgを水0.20mLに溶かし、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準溶液とする。ヘパリンナトリウム標準原液60 μ L、過硫酸化コンドロイチン硫酸標準溶液3 μ L及び水12 μ Lを混和した液20 μ Lにつき、上記の条件で操作するとき、過硫酸化コンドロイチン硫酸のピークを認める。

システムの性能：ヘパリンナトリウム標準原液120 μ Lに過硫酸化コンドロイチン硫酸標準溶液30 μ Lを混和し、システム適合性試験用溶液とする。この液20 μ Lにつき、上記の条件で操作するとき、ヘパリン、過硫酸化コンドロイチン硫酸の順に溶出し、その分離度は1.5以上である。

システムの再現性：システム適合性試験用溶液20 μ Lにつき、上記の条件で試験を6回繰り返すとき、過硫酸化コンドロイチン硫酸のピーク面積の相対標準偏差は2.0%以下である。

(7) ガラクトサミン 本品2.4mgを水/塩酸混液(7:5)1.0mLに溶かし、試料原液とする。D-グルコサミン塩酸塩8.0mgを水/塩酸混液(7:5)に溶かして正確に10mLとした液99容量に、D-ガラク

トサミン塩酸塩8.0mgを水/塩酸混液(7:5)に溶かして正確に10mLとした液1容量を加え、標準原液とする。試料原液及び標準原液500μLずつを共栓試験管にとり、それぞれを密栓して100°Cで6時間加熱する。これらの液を室温まで冷やし、100μLずつをとり、減圧乾固する。それぞれの残留物にメタノール50μLずつを加え、室温で減圧乾固する。それぞれの残留物を水10μLずつに溶かし、アミノ安息香酸誘導体化試液40μLずつを加え、80°Cで1時間加熱する。これらの液を室温まで冷やし、減圧乾固する。それぞれの残留物に水及び酢酸エチル200μLずつを加え、激しく振り混ぜ、遠心分離する。上層を除去し、それぞれの下層に酢酸エチル200μLずつを加え、激しく振り混ぜ、遠心分離する。下層をそれぞれ試料溶液及び標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液5μLずつにつき、次の条件で液体クロマトグラフィー(2.01)により試験を行うとき、試料溶液のグルコサミンのピーカ面積に対するガラクトサミンのピーカ面積の比は、標準溶液のグルコサミンのピーカ面積に対するガラクトサミンのピーカ面積の比より大きくな。

試験条件

検出器：蛍光光度計(励起波長：305nm, 蛍光波長：360nm)

カラム：内径4.6mm、長さ15cmのステンレス管に3μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：45°C付近の一定温度

移動相：水/トリフルオロ酢酸混液（1000：1）100mLにアセトニトリル100mLを加える。この液140mLを水/トリフルオロ酢酸混液（1000：1）860mLに加える。

流量：毎分1.0mL

面積測定範囲：注入後50分間

システム適合性

検出の確認：D-マンノサミン塩酸塩8.0mgを水/塩酸混液（7：5）10mLに溶かし、マンノサミン標準溶液とする。標準原液/マンノサミン標準溶液混液（100：1）500 μ Lを共栓試験管にとり、密栓して100°Cで6時間加熱する。この液を室温まで冷やし、100 μ Lをとり、減圧乾固する。残留物にメタノール50 μ Lを加え、室温で減圧乾固する。残留物を水10 μ Lに溶かし、アミノ安息香酸誘導体化試液40 μ Lを加え、80°Cで1時間加熱する。この液を室温まで冷やし、減圧乾固する。残留物に水及び酢酸エチル200 μ Lずつを加え、激しく振り混ぜ、遠心分離する。上層を除去し、下層に酢酸エチル200 μ Lを加え、激しく振り混ぜ、遠心分離し、下層をシステム適合性試験用溶液とする。この液5 μ Lにつき、上記の条件で操作するとき、グルコサミンのピーク面積に対するガラクトサミンのピーク面積の比は、0.7~2.0%である。

システムの性能：システム適合性試験用溶液5 μ Lにつき、上記の条件で操作するとき、グル

コサミン、マンノサミン、ガラクトサミンの順に溶出し、グルコサミンとマンノサミンとの分離度及びマンノサミンとガラクトサミンとの分離度は、それぞれ1.5以上である。
システムの再現性：システム適合性試験用溶液5μLにつき、上記の条件で試験を6回繰り返すとき、グルコサミンのピーク面積に対するガラクトサミンのピーク面積の比の相対標準偏差は4.0%以下である。