

液は青紫色を呈する。

(2) 本品の水溶液(1→200)5mLに臭素試液を滴加するとき、白色の沈殿を生じ、振り動かすとき、初めは溶け、更に過量の臭素試液を加えるとき、沈殿は溶けてなくなる。
定量法 本品2mLを正確に量り、ヨウ素瓶に入れ、水25mLを加え、次に正確に0.05mol/L臭素液40mLを加え、更に塩酸5mLを加え、直ちに密栓して30分間振り混ぜ、15分間放置する。次にヨウ化カリウム試液7mLを加え、直ちに密栓してよく振り混ぜ、遊離したヨウ素を0.1mol/Lチオ硫酸ナトリウム液で滴定する(指示薬:デンプン試液1mL)。同様の方法で空試験を行う。

$$0.05 \text{ mol/L 臭素液 } 1 \text{ mL} = 1.5686 \text{ mg C}_6\text{H}_5\text{O}$$

貯 法 容 器 気密容器。

消毒用フェノール水

Phenolated Water for Disinfection

消毒用石炭酸水

本品は定量するとき、フェノール(C₆H₅O:94.11)2.8~3.3w/v%を含む。

製 法

消毒用フェノール	31 g
常水又は精製水	適 量
全 量	1000 mL

以上をとり、混和して製する。

性 状 本品は無色透明の液で、フェノールのにおいがある。

確認試験

- (1) 本品10mLに塩化鉄(III)試液1滴を加えるとき、液は青紫色を呈する。
(2) 本品の水溶液(1→200)5mLにつき、「消毒用フェノール」の確認試験(2)を準用する。

定量法 本品5mLを正確に量り、水を加えて正確に100mLとし、この液25mLを正確に量り、ヨウ素瓶に入れ、以下「消毒用フェノール」の定量法を準用する。

$$0.05 \text{ mol/L 臭素液 } 1 \text{ mL} = 1.5685 \text{ mg C}_6\text{H}_5\text{O}$$

貯 法 容 器 気密容器。

フェノール・亜鉛華リニメント

Phenol and Zinc Oxide Liniment

カチリ

製 法

液状フェノール	22 mL
トラガント末	20 g
カルメロースナトリウム	30 g
グリセリン	30 mL
酸化亜鉛	100 g
精 製 水	適 量
全 量	1000 g

「液状フェノール」、「グリセリン」及び「精製水」を混和

し、「トラガント末」を少量ずつから混ぜながら加えて、一夜放置し、これに「カルメロースナトリウム」を少量ずつから混ぜながら加えてのり状とし、「酸化亜鉛」を少量ずつ加え、リニメント剤の製法により製する。ただし、「トラガント末」及び「カルメロースナトリウム」のそれぞれ5g以内の量を互いに増減して、全量50gとすることができる。

性 状 本品は白色のり状で、わずかにフェノールのにおいがある。

確認試験

(1) 本品1gにジエチルエーテル10mLを加えてよく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液に希水酸化ナトリウム試液10mLを加え、よく振り混ぜて水層を分取する。水層1mLに亜硝酸ナトリウム試液1mL及び希塩酸1mLを加えて振り混ぜ、更に水酸化ナトリウム試液3mLを加えるとき、液は黄色を呈する(フェノール)。

(2) 本品1gを磁製るつぼにとり、徐々に温度を高めて炭化し、更にこれを強熱するとき、黄色を呈し、冷えると色は消える。残留物に水10mL及び希塩酸5mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過し、ろ液にヘキサシアノ鉄(II)カリウム試液2~3滴を加えるとき、白色の沈殿を生じる(酸化亜鉛)。

(3) 本品0.5gに水1mL及びクロロホルム5mLを加えて振り混ぜた後、クロロホルム層を分取し、試料溶液とする。別にフェノール0.01gをクロロホルム5mLに溶かし、標準溶液とする。これらの液につき、薄層クロマトグラフ法により試験を行う。試料溶液及び標準溶液5μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に酢酸エチル/エタノール(99.5)/アンモニア水(28)混液(50:5:1)を展開溶媒として約10cm展開した後、薄層板を風乾する。これをヨウ素蒸気中に放置するとき、試料溶液及び標準溶液から得たスポットのR_f値は等しい。

貯 法 容 器 気密容器。

歯科用フェノール・カンフル

Dental Phenol with Camphor

製 法

フェノール	35 g
d-又は dl-カンフル	65 g
全 量	100 g

「フェノール」を加温して溶かし、これに「d-カンフル」又は「dl-カンフル」を加え、混和して製する。

性 状 本品は無色~淡赤色の液で、特異なにおいがある。

貯 法

保存条件 遮光して保存する。

容 器 気密容器。