

农药 标准汇编

产品卷 (下)

全国农药标准化技术委员会
国家标准出版社第二编辑室 编
中国石油和化学工业协会



中国标准出版社

农药标准汇编

产品卷(下)

全国农药标准化技术委员会
国家标准出版社第二编辑室 编
中国石油和化学工业协会

国家标准出版社
北京

图书在版编目(CIP)数据

农药标准汇编. 产品卷. 下/全国农药标准化技术委员会, 中国标准出版社第二编辑室, 中国石油和化学工业协会编. —北京: 中国标准出版社, 2010

ISBN 978-7-5066-5991-8

I. ①农… II. ①全… ②中… ③中… III. ①农药-试验-
标准-汇编-中国 IV. ①S48-65

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (2010) 第 175437 号

中国标准出版社出版发行
北京复兴门外三里河北街 16 号

邮政编码: 100045

网址 www.spc.net.cn

电话: 68523946 68517548

中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷

各地新华书店经销

*

开本 880×1230 1/16 印张 48.75 字数 1 470 千字

2010 年 10 月第一版 2010 年 10 月第一次印刷

*

定价 245.00 元

如有印装差错 由本社发行中心调换

版权专有 侵权必究

举报电话: (010)68533533

出版说明

《农药标准汇编》收集了截至 2009 年底批准发布的农药标准,分通用方法卷和产品卷,通用方法卷一册,产品卷分为上、中、下三册。产品卷共包括标准 240 项,其中国家标准 129 项,行业标准 111 项。本书为产品卷(下),包括行业标准 110 项。

本汇编收集的国家标准的属性已在目录上标明(GB 或 GB/T),年代号用四位数表示。鉴于部分国家标准是在国家标准清理整顿前出版的,现尚未修订,故正文部分仍保留原样;读者在使用这些标准时,其属性以目录上标明的为准(标准正文“引用标准”或“规范性引用文件”中的标准属性请读者注意查对)。

本汇编包括的标准,由于出版年代的不同,其格式、计量单位乃至技术术语不尽相同。这次汇编只对原标准中技术内容上的错误以及其他明显不妥之处做了更正。

本汇编目录中,凡标准名称后用括号原国家标准号“(原 GB ××××—××)”的行业标准,均由国家标准转化而来,这些标准因未另出版行业标准文本(即仅给出行业标准号,正文内容完全不变),故本汇编中正文部分仍为原国家标准。与此类似的专业标准、部分标准转化为行业标准的情况也照此处理。

标准号中括号内的年代号,表示在该年度确认了该项标准,但没有重新出版。

中国标准出版社

2010 年 7 月

目 录

HG 2168—1991(2004) 绿麦隆原药	1
HG 2169—1991(2004) 绿麦隆可湿性粉剂	10
HG 2200—1991(2004) 甲基异柳磷乳油	19
HG 2206—1991(2004) 甲霜灵原药	24
HG 2207—1991(2004) 甲霜灵粉剂	30
HG 2208—1991(2004) 甲霜灵可湿性粉剂	35
HG 2210—1991(2004) 哒嗪硫磷乳油	41
HG 2211—2003 乙酰甲胺磷原药	45
HG 2212—2003 乙酰甲胺磷乳油	55
HG 2213—1991(2004) 禾草丹原药	64
HG 2214—1991(2004) 50%禾草丹乳油	69
HG 2215—1991(2004) 10%禾草丹颗粒剂	74
HG 2313—1992(2004) 农药增效剂 增效磷乳油	79
HG 2316—1992(2004) 硫磺悬浮剂	84
HG 2317—1992(2004) 敌磺钠(敌克松)原药	88
HG 2318—1992(2004) 敌磺钠(敌克松)湿粉	91
HG 2460.1—1993(2004) 五氯硝基苯原药	94
HG 2460.2—1993(2004) 五氯硝基苯粉剂	102
HG 2461—1993(2004) 菊酯原药	110
HG 2464.1—1993(2004) 甲拌磷原药	116
HG 2464.2—1993(2004) 甲拌磷乳油	121
HG/T 2466—1993(2004) 农药乳化剂	126
HG 2615—1994(2004) 敌鼠钠盐	132
HG 2676—1995(2004) 4%赤霉素乳油	136
HG 2800—1996 杀虫单原药	140
HG 2801—1996 溴氰菊酯乳油	148
HG 2802—1996 哒螨灵原药	155
HG 2803—1996 15%哒螨灵乳油	163
HG 2804—1996 20%哒螨灵可湿性粉剂	171
HG 2844—1997 甲氰菊酯原药	179
HG 2845—1997 甲氰菊酯乳油	185
HG 2846—1997 三唑磷原药	191
HG 2847—1997 三唑磷乳油	197
HG 2848—1997 二氯喹啉酸原药	203
HG 2849—1997 二氯喹啉酸可湿性粉剂	208
HG 2850—1997 速灭威原药	214
HG 2851—1997 20%速灭威乳油	222

HG 2852—1997	25%速灭威可湿性粉剂	231
HG 2853—1997	异丙威原药	239
HG 2854—1997	20%异丙威乳油	247
HG 2855—1997	磷化锌原药	256
HG/T 2856—1997	甲哌鎓原药	260
HG 2857—1997	250 g/L 甲哌鎓水剂	265
HG 2858—2000	40%多菌灵悬浮剂	271
HG 3283—2002	矮壮素水剂	277
HG 3284—2000	45%马拉硫磷乳油	285
HG 3285—2002	异稻瘟净原药	291
HG 3286—2002	异稻瘟净乳油	299
HG 3287—2000	马拉硫磷原药	307
HG 3288—2000	代森锌原药	313
HG 3289—2000	代森锌可湿性粉剂	318
HG 3290—2000	多菌灵可湿性粉剂	324
HG 3291—2001	丁草胺原药	330
HG 3292—2001	丁草胺乳油	337
HG 3293—2001	三唑酮原药	343
HG 3294—2001	20%三唑酮乳油	351
HG 3295—2001	三唑酮可湿性粉剂	359
HG 3296—2001	三乙膦酸铝原药	366
HG 3297—2001	三乙膦酸铝可湿性粉剂	373
HG 3298—2002	甲草胺原药	381
HG 3299—2002	甲草胺乳油	389
HG 3303—1990	三氯杀螨砜原药(原 ZB G25 015—90)	396
HG 3304—2002	稻瘟灵原药	401
HG 3305—2002	稻瘟灵乳油	409
HG 3306—2000	氧乐果原药	418
HG 3307—2000	40%氧乐果乳油	425
HG 3616—1999	苏云金杆菌原粉	432
HG 3617—1999	苏云金杆菌可湿性粉剂	442
HG 3618—1999	苏云金杆菌悬浮剂	448
HG 3619—1999	仲丁威原药	454
HG 3620—1999	仲丁威乳油	464
HG 3621—1999	克百威原药	474
HG 3622—1999	3%克百威颗粒剂	481
HG 3623—1999	三氯杀虫酯原药	489
HG 3624—1999	2,4-滴原药	495
HG 3625—1999	丙溴磷原药	502
HG 3626—1999	40%丙溴磷乳油	508
HG 3627—1999	氯氰菊酯原药	514
HG 3628—1999	氯氰菊酯乳油	522
HG 3629—1999	高效氯氰菊酯原药	533

HG 3630—1999	高效氯氰菊酯原药浓剂	541
HG 3631—1999	4.5%高效氯氰菊酯乳油	548
HG 3670—2000	吡虫啉原药	556
HG 3671—2000	吡虫啉可湿性粉剂	563
HG 3672—2000	吡虫啉乳油	569
HG 3699—2002	三氯杀螨醇原药	575
HG 3700—2002	三氯杀螨醇乳油	585
HG 3701—2002	氟乐灵原药	593
HG 3702—2002	氟乐灵乳油	602
HG 3717—2003	氯嘧磺隆原药	609
HG 3718—2003	氯嘧磺隆可湿性粉剂	617
HG 3719—2003	苯噻酰草胺原药	625
HG 3720—2003	50%苯噻酰草胺可湿性粉剂	635
HG 3754—2004	啶虫脒可湿性粉剂	643
HG 3755—2004	啶虫脒原药	649
HG 3756—2004	啶虫脒乳油	655
HG 3757—2004	福美双原药	661
HG 3758—2004	福美双可湿性粉剂	667
HG 3759—2004	喹禾灵原药	673
HG 3760—2004	喹禾灵乳油	679
HG 3761—2004	精喹禾灵原药	685
HG 3762—2004	精喹禾灵乳油	693
HG 3763—2004	腈菌唑乳油	701
HG 3764—2004	腈菌唑原药	707
HG 3765—2004	炔螨特原药	715
HG 3766—2004	炔螨特乳油	725
HG/T 3884—2006	代森锰锌·霜脲氰可湿性粉剂	733
HG/T 3885—2006	异丙草胺·莠去津悬乳剂	743
HG/T 3886—2006	苄嘧磺隆·二氯喹啉酸可湿性粉剂	753
HG/T 3887—2006	阿维菌素·高效氯氰菊酯乳油	761

中华人民共和国化工行业标准

HG 2168—91

绿麦隆原药

1 主题内容与适用范围

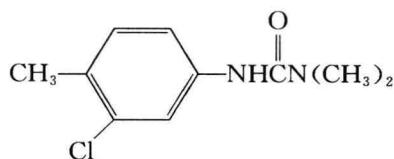
本标准规定了绿麦隆原药的技术要求,试验方法、检验规则以及标志、包装、运输和贮存要求。

本标准适用于绿麦隆原药。

有效成分:绿麦隆。

化学名称:3(3-氯-4-甲苯基)-1,1-二甲脲

结构式:



分子式:C₁₀H₁₃ClN₂O

相对分子质量:212.7(按1987年国际相对原子质量)

2 引用标准

GB 601 化学试剂 滴定分析(容量分析)用标准溶液的制备

GB 1600 农药水分测定方法

GB 1605 商品农药采样方法

GB 3796 农药包装通则

3 技术要求

3.1 外观:浅黄至棕色固体。

3.2 绿麦隆原药应符合下表技术要求:

%(*m/m*)

项 目	指 标		
	优 级 品	一 级 品	合 格 品
绿麦隆含量 ≥	95.0	90.0	80.0
水分含量 ≤	2.0	2.0	3.0
酸度(按H ₂ SO ₄ 计) ≤	0.2	0.2	0.5
或碱度(按NaOH计) ≤	0.1	0.1	0.2

中华人民共和国化学工业部1991-11-18批准

1992-05-01实施

4 试验方法

4.1 绿麦隆含量的测定

4.1.1 高效液相色谱法(仲裁法)

4.1.1.1 方法提要

试样用甲醇溶解,用C₁₈反相液相色谱柱进行分离,紫外检测器测定,流动相为甲醇和水,采用外标法测定绿麦隆含量。

4.1.1.2 试剂和溶液

甲醇(GB 683);

冰乙酸(GB 676);

绿麦隆标准样:已知含量。

4.1.1.3 仪器

高效液相色谱仪:带可调波长紫外检测器;

色谱柱:Bondapau^{MT}C₁₈,长250mm,内径4.6mm 不锈钢柱;

数据处理机或记录仪;

微量注射器:10μL。

4.1.1.4 操作条件

检测波长:243nm(或245nm);

检测灵敏度:0.5AUFS;

柱温:室温;

流动相:甲醇+水+冰乙酸=60+40+0.1(V/V);

流速:1mL/min;

保留时间:绿麦隆约10min。

4.1.1.5 测定步骤

4.1.1.5.1 标样溶液的制备

称取绿麦隆标准样约0.1g(精确至0.0001g),置于100mL容量瓶中,用甲醇溶解,再用甲醇稀释至刻度,摇匀。

4.1.1.5.2 试样溶液的制备

称取含有约0.1g(精确至0.0001g)绿麦隆的试样置于100mL容量瓶中,用甲醇溶解,再用甲醇稀释至刻度,摇匀。

4.1.1.5.3 测定

在4.1.1.4条规定的色谱条件下,待仪器稳定后,先注入数针标样溶液,直至连续两次进样的峰面积(或峰高)相对偏差小于1%,再进行定量分析。试样溶液全部组分流出约需30min。进样顺序如下:

a. 标样溶液;

b. 试样溶液;

c. 试样溶液;

d. 标样溶液。

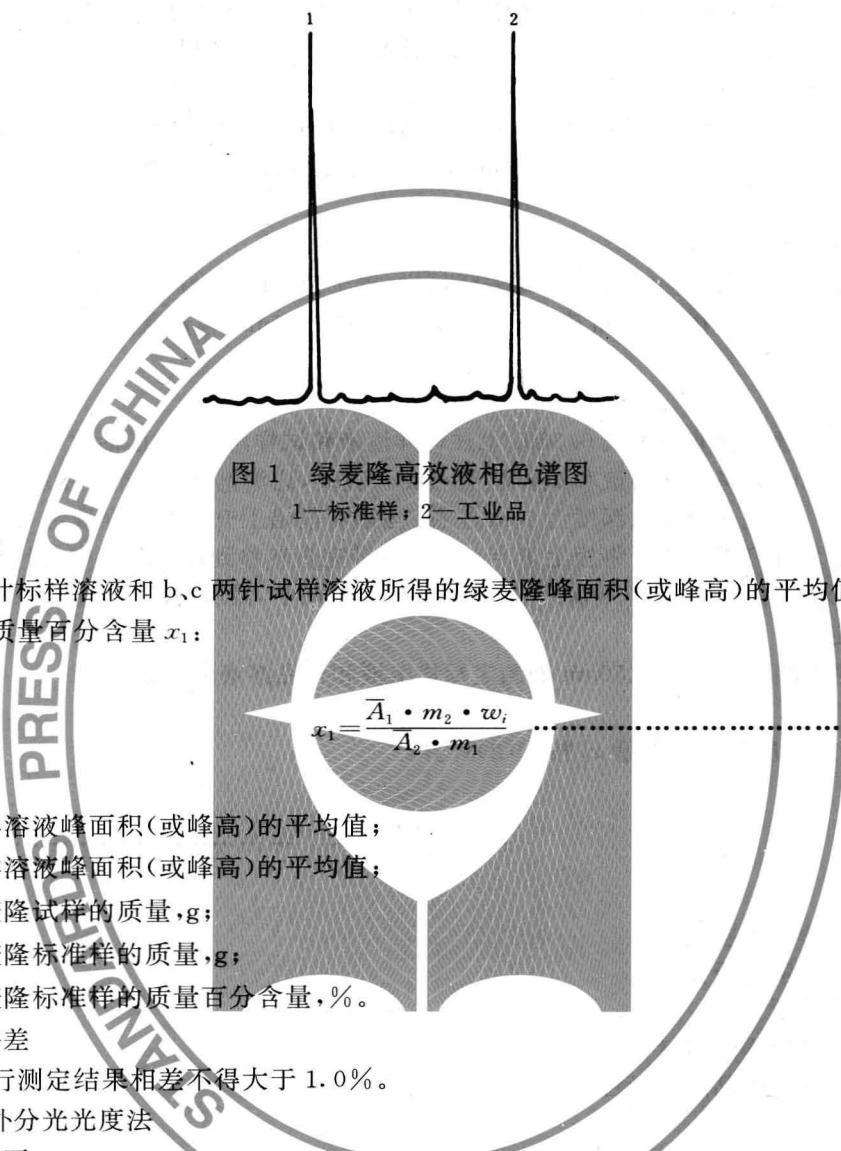


图 1 绿麦隆高效液相色谱图

1—标准样; 2—工业品

4.1.1.5.4 计算

根据 a、d 两针标样溶液和 b、c 两针试样溶液所得的绿麦隆峰面积(或峰高)的平均值,按式(1)计算试样中绿麦隆的质量百分含量 x_1 :

$$x_1 = \frac{\bar{A}_1 \cdot m_2 \cdot w_i}{\bar{A}_2 \cdot m_1} \dots \quad (1)$$

式中： \bar{A}_1 ——试样溶液峰面积(或峰高)的平均值；

\bar{A}_2 ——标样溶液峰面积(或峰高)的平均值;

m_1 —绿麦隆试样的质量, g;

m_2 —绿麦隆标准样的质量, g;

w_i —绿麦隆标准样的质量百分含量, %。

4.1.1.5.5 允许差

本方法的平行测定结果相差不得大于 1.0%。

4.1.2 薄层-紫外分光光度法

4.1.2.1 方法提要

试样经薄层分离后，取其绿麦隆谱带的硅胶层，经溶剂洗脱，用紫外分光光度计进行测定。

4.1.2.2 试剂和溶液：

95%乙醇(GB 679);

三氯甲烷(GB 682);

乙酸乙酯(HG 3—1226);

展开剂：三氯甲烷+乙酸乙酯=80+20(V/V)；

硅胶 GF254:层析用。

4.1.2.3 仪器

紫外分光光度计：备有 1cm 石英比色池；

紫外灯:波长 254nm。

4.1.2.4 测定

4.1.2.4.1 薄层板的制备

称取 7.5g 硅胶 GF 254, 置于玻璃研钵中, 加入蒸馏水 19mL, 研磨至均匀糊状, 立即倒在一个预先洗净、干燥的 10cm×20cm 的玻璃板上, 轻轻振动使硅胶在板上分布均匀且无气泡。置于水平处自然风干后移至烘箱中, 在 120~150℃ 温度下活化 1h, 取出放入干燥器中备用。

4.1.2.4.2 标样溶液的配制

称取绿麦隆标准样约 0.05g(精确至 0.000 1g), 置于 50mL 容量瓶中, 用 30mL 三氯甲烷溶解, 然后用三氯甲烷稀释至刻度, 摆匀后准确吸取 10mL 该溶液于 25mL 容量瓶中, 用三氯甲烷稀释至刻度, 摆匀。

4.1.2.4.3 试样溶液的配制

称取含有约 0.05g(精确至 0.000 1g)绿麦隆试样, 置于 50mL 容量瓶中, 用 30mL 三氯甲烷溶解, 然后用三氯甲烷稀释至刻度, 摆匀后, 准确吸取 10mL 该溶液于 25mL 容量瓶中, 用三氯甲烷稀释至刻度, 摆匀。

4.1.2.4.4 层析

用 0.5mL 移液管分别准确吸取 0.3mL 上述标样溶液和试样溶液, 在已活化好的层析板上, 距底边 2cm, 距两侧各 1.5cm 处将标样溶液和试样溶液点成一直线, 让溶剂挥发, 置于在室温下充满展开剂饱和蒸气的展开缸中, 板浸入溶剂的深度为 1cm 左右。当展开前沿上升至距点样线约 14cm 时, 取出板, 待展开剂挥发后, 于紫外灯下显色。将板上 $R_f=0.4$ 的谱带完全转移到玻璃漏斗中(漏斗内铺两层定性滤纸), 用 20mL 95% 乙醇分多次(5~6 次)洗脱到 25mL 容量瓶中, 然后用乙醇稀释至刻度, 摆匀。

4.1.2.4.5 测定

以 95% 乙醇为参比, 在波长 250nm 处测定标样溶液和样品溶液的吸光度。

4.1.2.4.6 计算

试样中绿麦隆的质量百分含量 x_2 按式(2)计算:

$$x_2 = \frac{A_1 \cdot m_2 \cdot w_i}{A_2 \cdot m_1} \quad \dots \dots \dots \quad (2)$$

式中: A_1 ——试样溶液的吸光度;

A_2 ——标样溶液的吸光度;

m_1 ——试样的质量, g;

m_2 ——绿麦隆标样的质量, g;

w_i ——绿麦隆标准品的质量百分含量, %。

4.1.2.4.7 允许差

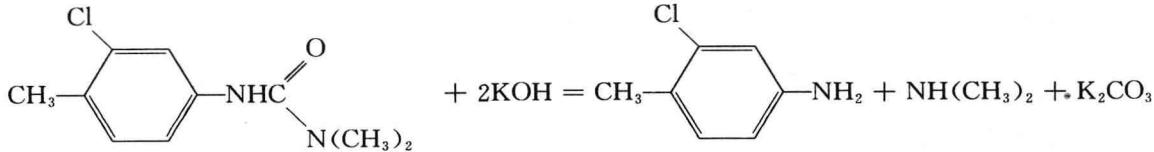
本方法的平行测定结果相差应不大于 1.5%。

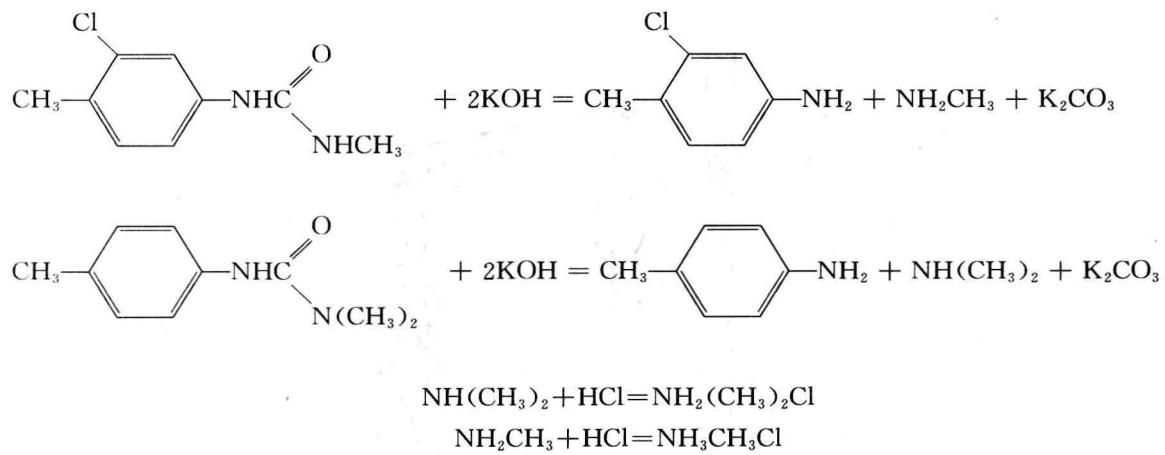
4.1.3 化学—薄层法

4.1.3.1 方法提要

试样用二氯甲烷溶解, 以盐酸萃取游离的胺, 蒸除二氯甲烷, 残留物用氢氧化钾 1,2-丙二醇溶液水解, 将释放出的胺用硼酸溶液吸收, 以盐酸标准溶液滴定后得到总胺量, 再减去用薄层色谱法测定副产物 I [3-(3-氯-4-甲苯基)-1-甲基脲] 和副产物 II [3-(4-甲苯基)-1,1-二甲基脲] 的质量百分含量, 即可得到绿麦隆的质量百分含量。

反应方程式如下:





4.1.3.2 试剂和溶液

硼酸(GB 628);

1,2-丙二醇;

二氯甲烷;

盐酸(GB 622)溶液: $c(\text{HCl})=1\text{mol/L}$ 。

盐酸(GB 622)标准滴定溶液: $c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$;

甲基红-亚甲蓝混合指示液:称取 60mg 甲基红和 40mg 亚甲蓝,溶于 100mL 95% 的乙醇中。

4.1.3.3 仪器

电磁搅拌器;

旋转蒸发器;

具玻璃塞和活栓的 250mL 分液漏斗;

带磨口接头的蒸馏装置(见图 2);

滴定管:25mL 具 0.05 分度的酸式滴定管。

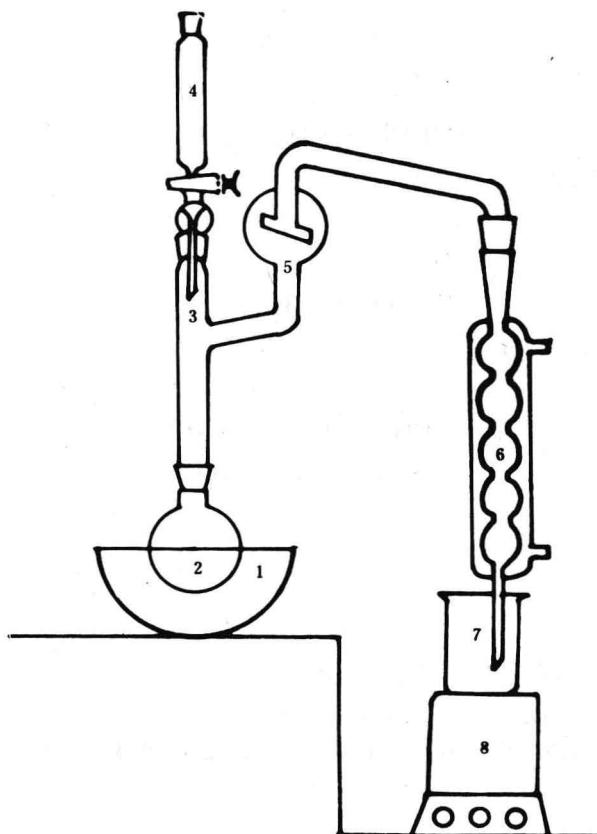


图 2 蒸馏装置图

1—加热套；2—500mL 圆底烧瓶；3—回流管；4—滴液漏斗；
5—缓冲罩；6—冷凝器；7—400mL 烧杯；8—电磁搅拌器

4.1.3.4 测定步骤

称取约含绿麦隆 3g 的试样(精确至 0.000 1g)，用 100mL 二氯甲烷转移至分液漏斗中，旋摇使试样完全溶解，加入 50mL 盐酸($c(\text{HCl})=1\text{ mol/L}$)。强烈摇动 1min，并将有机层溶液放入第二个分液漏斗中，加入 25mL 上述盐酸，摇动 30s，再将有机层放入 500mL 烧瓶中。用总体积为 200mL 的二氯甲烷连续洗上述两漏斗中的水层，将有机层溶液放入上述烧瓶中，弃去水溶液。在旋转蒸发器中蒸发二氯甲烷至干(水浴最高温度 40℃)。加 100mL 1,2-丙二醇，40g 氢氧化钾及一些沸石于残渣中，立即将烧瓶紧密地连接至蒸馏装置上。所有接头处都要涂一薄层硅润滑脂。加 150mL 蒸馏水、0.2g 硼酸和 1.0mL 混合指示剂至烧杯中，导管的末端应放在液面之下。温热，使烧瓶中的氢氧化钾和绿麦隆全部溶解，然后煮沸 10min，使 1,2-丙二醇在冷凝器中回流，并以 1 滴/s 的速度，从分液漏斗中加水到烧瓶内的沸腾物中，以此来完成胺的蒸馏，同时用盐酸标准滴定溶液滴定胺，连续滴定至指示剂的颜色由绿变为蓝色，并保持 2min 不变。同时，在相同条件下做空白试验。

4.1.3.5 计算

绿麦隆质量百分含量 x_3 按式(3)计算：

$$x_3 = \frac{(V_1 - V_2)c \times 0.2127}{m} \times 100 - x_4 \quad (3)$$

式中： V_1 ——试样消耗盐酸标准滴定溶液的体积，mL；

V_2 ——空白消耗盐酸标准滴定溶液的体积, mL;

c ——盐酸标准滴定溶液的实际浓度, mol/L;

m ——试样的质量, g

0.212 7——与 1.00mL 盐酸标准滴定溶液($c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$)相当的, 以克表示的绿麦隆的质量;
 x_4 ——副产物含量, 见本标准 4.1.4 条, % (m/m)。

4.1.3.6 允许差

两次测定结果的差应不大于 1%

4.1.4 副产物 I 和 II 的测定

该薄层色谱法能测定可能存在的两种副产物(I 和 II)的含量, 副产物干扰绿麦隆的测定。

4.1.4.1 方法提要

将试样和副产物的标样溶液经薄层色谱分离, 在紫外光照射下, 比较由试样和副产物 I 和 II 的标样溶液所产生的斑点, 确定其质量百分含量。

4.1.4.2 试剂

副产物 I [3-(3-氯-4-甲苯基)-1-甲基脲]标样, 已知含量;

副产物 II [3-(4-甲苯基)-1,1-二甲脲]标样, 已知含量;

三氯甲烷(GB 682);

乙酸乙酯(HG 3—1226);

四氢呋喃;

展开剂: 三氯甲烷 + 乙酸乙酯 = 80 + 20(V/V);

硅胶 HF 254 层析用。

4.1.4.3 仪器

展开缸:

玻璃板: 20cm × 20cm;

移液管: 5mL, 0.05 分度;

容量瓶: 50mL, 10mL;

紫外灯: 波长 254nm。

4.1.4.4 测定

4.1.4.4.1 薄层板的制备

称取 8g 硅胶 HF254, 置于玻璃研钵中, 加蒸馏水 23mL, 研磨至均匀糊状, 立即倒在一个预先洗净、干燥的层析玻璃板上, 轻轻振动使硅胶在板上分布均匀且无气泡。置板于水平处自然风干后移至烘箱中, 在 140℃ 活化 2h, 取出放入干燥器中备用。

4.1.4.4.2 试样溶液的配制

称取 0.5g(精确至 0.000 1g) 试样于 10mL 容量瓶中, 用四氢呋喃溶解并稀释至刻度, 摆匀。

4.1.4.4.3 副产物标样溶液的配制

称取含副产物 I 和 II 各 50±1mg 置于 50mL 容量瓶中, 用四氢呋喃溶解并稀释至刻度, 摆匀。用移液管吸取上述溶液 1.0、2.0、3.0、4.0 和 5.0mL 分别放入五个 10mL 容量瓶中, 用四氢呋喃稀释至刻度。相应质量百分含量分别为 0.2%、0.4%、0.6%、0.8%、1.0%。

4.1.4.4.4 层析

在同一块薄层析板上, 距底边 2.5cm、两侧 1.5cm, 用 5μL 注射器分别吸取 5μL 副产物标样溶液(按浓度由低至高的顺序)和试样溶液在板上并排点成圆点状。让溶剂挥发至干, 置于在室温下充满展开剂饱和蒸气的展开缸中, 当展开剂的前沿上升至距点样线约 13cm 时(约 70min)取出, 待展开剂挥发后, 于紫外灯下比较层析板上 R_f 值约为 0.25(副产物 I) 和 0.35(副产物 II) 处, 由试样溶液和副产物标样溶液所产生的斑点。当试样溶液中副产物与相应的副产物标样某一质量百分含量的溶液斑点一致时,

该含量即为试样中副产物的质量百分含量。

4.1.4.4.5 当试样溶液的副产物质量百分含量超过 1% 时,应先将试样溶液定量稀释至副产物标样溶液的质量百分含量范围以内,再按 4.1.4.4 条进行测定。

4.2 酸(碱)度的测定

4.2.1 试剂和溶液

丙酮(GB 686)

氢氧化钠(GB 629)标准滴定溶液: $c(\text{NaOH})=0.02\text{mol/L}$;

盐酸(GB 622)标准滴定溶液: $c(\text{HCl})=0.02\text{mol/L}$;

溴甲酚绿-甲基红指示液;将 3 份 0.1g/100mL 溴甲酚绿乙醇溶液与 1 份 0.2g/100mL 甲基红乙醇溶液混合,摇匀。

4.2.2 测定步骤

称取 1~1.5g 试样(精确至 0.001g)于 250mL 锥形瓶中,加入 80mL 丙酮使之溶解,再加入 20mL 煮沸并冷至室温的蒸馏水和 10 滴溴甲酚绿-甲基红指示液,根据试样的酸碱性,用氢氧化钠标准滴定溶液或盐酸标准滴定溶液滴定至终点。

4.2.3 计算

以质量百分数表示的绿麦隆原药的酸度 x_5 按式(4)计算:

$$x_5 = \frac{V \cdot c_1 \times 0.049}{m} \times 100 \quad (4)$$

式中: c_1 ——氢氧化钠标准滴定溶液的实际浓度, mol/L ;

V ——滴定试样消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积, mL ;

m ——试样的质量, g ;

0.049——与 1.00mL 氢氧化钠标准滴定溶液($c(\text{NaOH})=1.000\text{mol/L}$)相当的,以克表示的硫酸的质量。

以质量百分数表示的绿麦隆原药的碱度 x_6 按式(5)计算:

$$x_6 = \frac{V \cdot c_2 \times 0.040}{m} \times 100 \quad (5)$$

式中: c_2 ——盐酸标准滴定溶液的实际浓度, mol/L ;

V ——滴定试样消耗盐酸标准滴定溶液的体积, mL ;

0.040——与 1.00mL 盐酸标准滴定溶液($c(\text{HCl})=1.000\text{mol/L}$)相当的,以克表示的氢氧化钠的质量。

4.3 水分测定

按 GB 1600 中共沸法进行测定。

5 检验规则

5.1 绿麦隆原药应由生产厂的质量监督检验部门进行检验,生产厂应保证所有出厂的绿麦隆原药都符合本标准要求。每批出厂的绿麦隆原药,都应附有一定格式的质量证明书。

5.2 使用单位有权按照本标准的各项规定,对所收到的绿麦隆原药的质量进行检验,检验其是否符合本标准要求。

5.3 取样方法:按照 GB 1605 中的原药采样方法进行,将所取试样混合均匀后装入两个清洁、干燥带

磨口塞的玻璃瓶中。瓶上粘贴标签、注明生产厂名称、产品名称、批号、取样日期，一瓶送交质量监督检验部门检验，一瓶封存。

5.4 检验结果中，如有的指标不符合本标准要求时，应重新自两倍量的包装件中取样检验。重新检验的结果，即使只有一项指标不符合本标准要求，则整批绿麦隆原药为不合格。

5.5 当供需双方对质量发生争议时，可通过双方协商解决，或由法定的检验机构，按本标准规定的检验方法，进行仲裁分析。

6 标志、包装、运输和贮存

6.1 绿麦隆原药的标志和包装应符合 GB 3796 中的有关规定。

6.2 绿麦隆原药用内衬塑料袋的编织袋包装，每袋净重不超过 50kg（也可根据用户要求，采用其他形式的包装）。

6.3 贮运时，应严防潮湿和日晒，保持良好通风；不得与食物、种子和饲料混放，避免与皮肤接触，防止由口鼻吸入。

附加说明：

本标准由中华人民共和国化学工业部科技司提出。

本标准由化学工业部沈阳化工研究院技术归口。

本标准由化学工业部沈阳化工研究院和农业部农药检定所负责起草。

本标准主要起草人贾丽君、马亚光、张百臻、王以燕、曾奎、孙绮丽。

中华人民共和国化工行业标准

HG 2169—91

绿麦隆可湿性粉剂

1 主题内容与适用范围

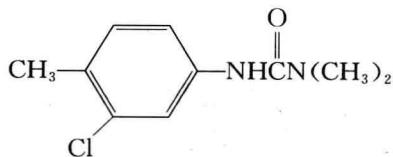
本标准规定了25%绿麦隆可湿性粉剂的技术要求、试验方法、检验规则以及标志、包装、运输和贮存要求。

本标准适用于绿麦隆原药与表面活性剂、填充剂等经加工而成的绿麦隆可湿性粉剂。

有效成分：绿麦隆。

化学名称：3(3-氯-4-对甲苯基)-1,1-二甲脲

结构式：



分子式：C₁₀H₁₃ClN₂O

相对分子质量：212.7(按1987年国际相对原子质量)

2 引用标准

- GB 601 化学试剂 滴定分析(容量分析)用标准溶液的制备
GB 1600 农药水分测定方法
GB 1601 农药氢离子浓度测定方法
GB 1605 商品农药采样方法
GB 3796 农药包装通则
GB 5451 农药可湿性粉剂润湿性测定方法
HG 2—896 农药粉剂细度测定方法

3 技术要求

3.1 外观：灰白色至黄棕色疏松粉末，不得有团块。

3.2 绿麦隆可湿性粉剂应符合下表技术要求：

项 目	指 标
绿麦隆含量(m/m), %	≥ 25.0
悬浮率(m/m), %	≥ 50
细度(通过43μm筛)(m/m), %	≥ 95

中华人民共和国化学工业部1991-11-18批准

1992-05-01实施