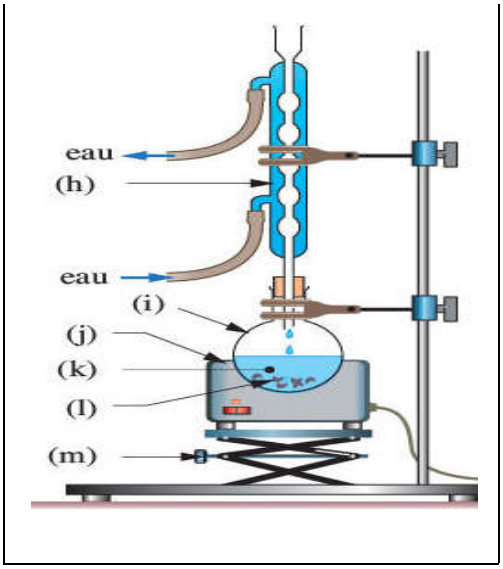
موضوع

تصنيع اسيتات الليناليل



لتصنيع اسيتات الليناليل (الزيات الاساسي للخزامى) نضع 5mL من الليناليل و 10mL من أندريد الإيثانويك في حوجلة تم ننجز تركيب التسخين بالارتداد و نسخن الخليط لمدة نصف ساعة ، وبواسطة المبرد الرأسي تتكاثف الغازات المنبعثة ، فتتحول إلى سوائل تعود إلى الخليط المتفاعل . نحصل على خليط نضيفه إلى الماء المقطر حيث يتفاعل الفائض المتبقي من أندريد الايثانويك مع الماء ليعطي حمض الايثانويك . لفصل اسيتات الليناليل المتكون نستعمل طريقة الاستخراج بمذيب عصوي لهذا نستعمل أنبوب التصفيق . ولإزالة ما تبقى من حمض الايثانويك ، في الطور العضوي المحصل عليه نقوم بإضافة كمية من هيدروجينوكربونات الصوديوم بوفرة ، تم نعيد عملية التصفيق مرة أخرى فنحصل على اسيتات الليناليل الخالص

معطيات

	الذوبانية في الماء	الذوبانية في تنائي كلورومثان	الذوبايية في السيكلوهكسان	الكثافة
لينالول	ضعيفة	جيدة	كبيرة جدا	0,87
اندريد الايثانويك	كبيرة جدا	قليلة جدا	كبيرة	1,08
اسيتات الليناليل		كبيرة جدا	كبيرة جدا	0,89
تنائي كلورومثان	ضعيفة جدا	-	-	1,2
حمض الايثانويك	كبيرة	ضعيفة جدا	كبيرة	1,05
السيكلوهكسان	ضعيفة	-	-	0,78

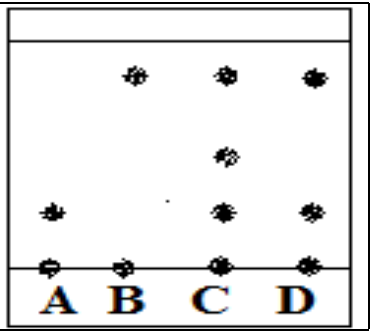
0- اتمم مفتاح التركيب التجريبي

1- ما اهمية التسخين بالارتداد

2- حدد المذيب المناسب لاستخراج اسيتات الليناليل، علل جوابك؟

3- ارسم انبوب التصفيق و بين عليه الطور العضوي و الطور المائي

4- مادور كل من هيدروجينوكربونات الصوديوم



للتأكد من مكونات تاطور العضوي ننجز تحليلا كروماتوغرافيا على طبقة رقيقة . على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي نضع اربع بقع

(A) الليناليل و (B) أسيتات الليناليل و (C) الزيت الاساسي للخزامى و (D) الطور العضوي المحصل عليه ، ونضعها في مذيب مناسب ، وفي الأخير نمرر عليها بخار ثنائي اليود فنحصل على الكروماتوغرام جانبه

5- ما دور بخار ثنائي اليود ؟

6- كم نوعا كيميائيا يحتوي عليه المنتوج المنزلي ؟

7- ما النوعان الكيميائيان الممكن التعرف عليهما ؟

8- احسب حاصل الجبهة لهدين النوعين الكيميائيين

9- أي من النوعين أكثر دوبانية في المذيب

10 – ماذا يمكن يمكنك القول عن اسيتات الليناليل المصنعة