|  |
| --- |
| موضوعتصنيع اسيتات الليناليل |
|  |
|  |
|

|  |  |
| --- | --- |
| لتصنيع اسيتات الليناليل (الزيات الاساسي للخزامى ) نضع 5mL من اللينالول و10mL من أندريد الإيثانويك في حوجلة تم ننجز تركيب التسخين بالارتداد و نسخن الخليط لمدة نصف ساعة ، وبواسطة المبرد الرأسي تتكاثف الغازات المنبعتة ، 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

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | الذوبانيةفي الماء | الذوبانية فيتنائي كلورومثان | الذوبايىة 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 التجريبي1- ما اهمية التسخين بالارتداد2- حدد المذيب المناسب لاستخراج اسيتات الليناليل، علل جوابك؟3- ارسم انبوب التصفيق و بين عليه الطور العضوي و الطور المائي4- مادور كل من هيدروجينوكربونات الصوديوم

|  |  |
| --- | --- |
|  | للتأكد من مكونات تاطور العضوي ننجز تحليلا كروماتوغرافيا على طبقة رقيقة . على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي نضع اربع بقع  (A) اللينالول 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  |

5ـ 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 المذيب10 – ماذا يمكن يمكنك القول عن اسيتات الليناليل المصنعة |