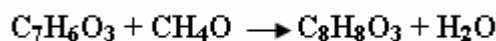


الأجوبة :

التمرين الأول:

-1-1



-2-1

أ- لتسريع التفاعل و تفادي فقدان المادة.

ب- يساعد على تسريع التفاعل.

ج- حجارة خفيفة.

-3-1

أ- الطور العضوي. ب- التصفيق. ج- يبخر السيكلوهكسان بالتسخين.

-4-1

(أ) خط الإيداع و مطلع المذيب.

(ب) أن تكون الأنواع الكيميائية المراد تحليلها قابلة للذوبان فيه.

(ج) نستنتج أن المادة المحصل عليها عند نهاية التفاعل تتكون من ساليسيلات المثل فقط.

التمرين الثاني:

I-تصنيع النوع الكيميائي:

2- حمض الكبريتك عبارة عن حفاز يساعد على تسريع التفاعل.

3- تساعد الحجارة الخفيفة على تنظيم و ضبط الغليان

II- استخراج النوع الكيميائي.

1- بما أن كثافة الناتج (أسيئات الإيزوأميل) أصغر من 1، كما أنه قليل الذوبان في الماء، فإن الطور

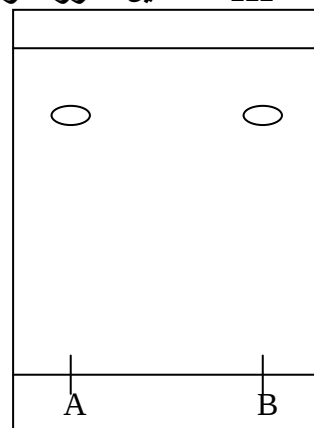
العضوي يوجد فوق الطور المائي.

2- إزاحة الماء و الأحماض المتبقية.

3- (أ) اللامائي: لا يحتوي على جزيئات الماء.

(ب)- يعمل كبريتات المنغنيزيوم على تجفيف (إزالة الماء) الطور العضوي.

III- التحليل الكروماتوغرافي.

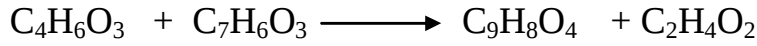


الأجوبة :

التمرين الثالث:

التمرين الثالث:

(أ)



(ب)

2- مادة أكالة تسبب جروحا في الجسم و تقطع الملابس، ينبغي تجنب لمسها أو إسقاطها على الملابس، ينبغي استعمال قفازات و نظارات واقية عند مناوله هذه المادة .

(ج)

1-2- الأسبرين

2-2 – الخواص الفيزيائية: درجتا حرارة الغليان و الانصهار، الكثافة، الذوبانية، اللون...