تم تحميل هذا الملف من موقع Talamidi.com

الأجوبـة :

التمرين الأول:

-1-1

$$C_7H_6O_3 + CH_4O \longrightarrow C_8H_8O_3 + H_2O$$

-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 المثيل 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.

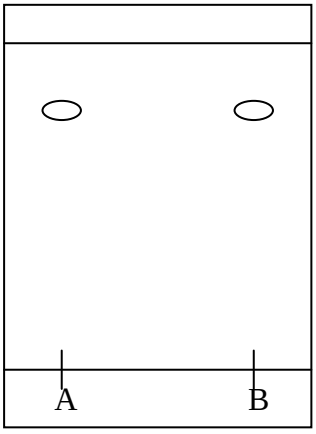
1- بما أن كثافة الناتج (أسيتات الإيزوأميل) أصغر من 1، كما أنه قليل الذوبان في الماء، فإن الطور العضوي يوجد فوق الطور المائي.

2- إزاحة الماء و الأحماض المتبقية.

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

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

III- التحليل الكروماتوغرافي.



Talamidi.com تم تحميل هذا الملف من موقع

الأجوبـة :

التمرين الثالث:

التمرين الثالث:

(أ)

$$C_4H_6O_3 + C_7H_6O_3 \longrightarrow C_9H_8O_4 + C_2H_4O_2$$

(ب)

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

(ج)

2-1- الأسبرين

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