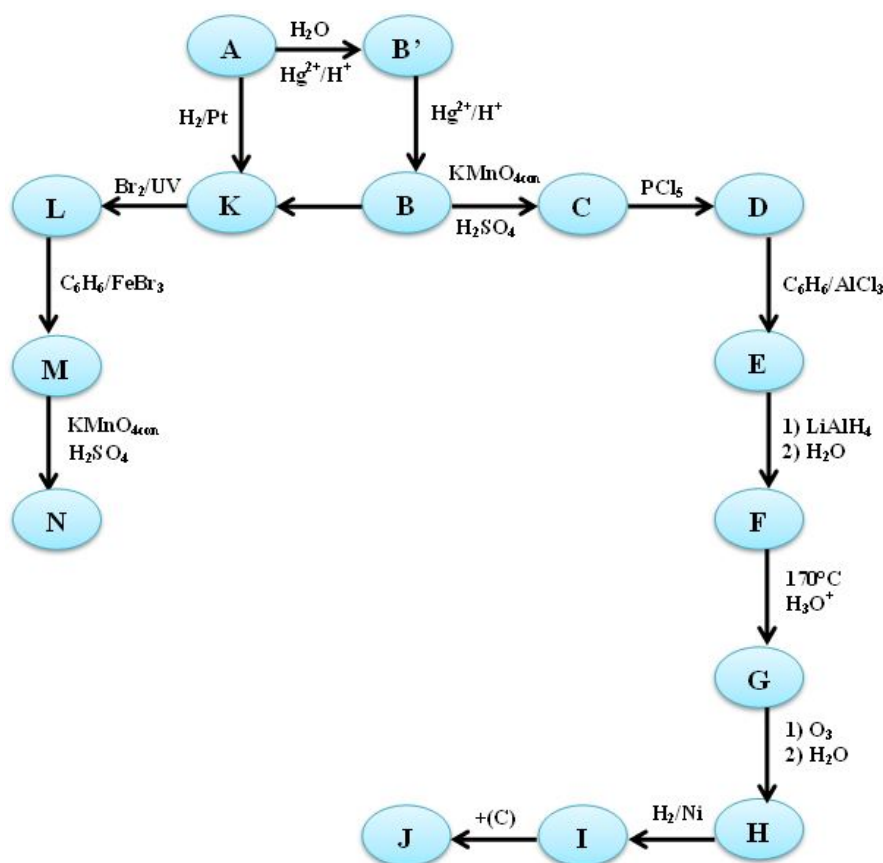


الفرض المحروس للفصل الأول

الجزء الأول:

المركب (J) هو أسيتات البنزيل (l'acétate de benzyle) يمثل الرائحة المميزة لعطر الياسمين يستخدم في صناعة العطور ومستحضرات التجميل . يمكن الحصول عليه بالتفاعلات التالية:

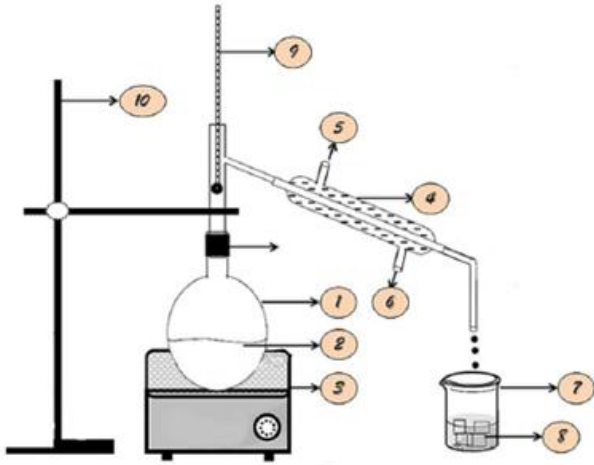


- إذا علمت أن (B) يعطي نتيجة إيجابية مع DNPH ويرجع محلول فهلنج و نسبة الاكسجين فيه 36,36% . أكتب الصيغ النصف مفصلة للمركبات المجهولة.
- يمكن الحصول على المركب (K) من (B) في وجود وسيط مناسب اذكره.
- اقترح طريقة كيف يمكن تحضير المركب (N) انطلاقا من C_6H_5MgBr .
- ما هو الوسيط المستعمل في التفاعل بين (I) و (C)؟
- ما اسم هذا التفاعل؟ حدد خصائصه؟ واستنتج مردوده.

الجزء الثاني:



المركب (L) ($d=1.46$) يستعمل كمخدر موضعي للآلام و خافض للحرارة يمكن تحضيره في المخبر حيث يتفاعل 30ml من الايثانول (95°) مع 29g من بروميد البوتاسيوم (KBr) في وجود حمض الكبريت H_2SO_4 باستعمال التركيب المبين في الشكل أسفله



- (1) أكتب معادلة التفاعل الحادث.
- (2) سم المركب الناتج (المخدر).
- (3) ما هو دور العنصر رقم (08).
- (4) ما هو دور حمض الكبريت في التجربة.
- (5) احسب مردود التفاعل علما ان حجم المخدر المتحصل عليه في نهاية التجربة 15,2ml

معطيات :

$$d_{(C_2H_5OH)} = 0.8$$

$$M_{(O)} = 16g/mol$$

$$M_{(C)} = 12g/mol$$

$$M_{(K)} = 39g/mol$$

$$M_{(H)} = 1g/mol$$

$$M_{(Br)} = 80g/mol$$

