الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التربية الوطنية — التوقيت : ســـــــــاعتان

مديرية التربية لولاية معسكر — التاريخ :2021-11-02

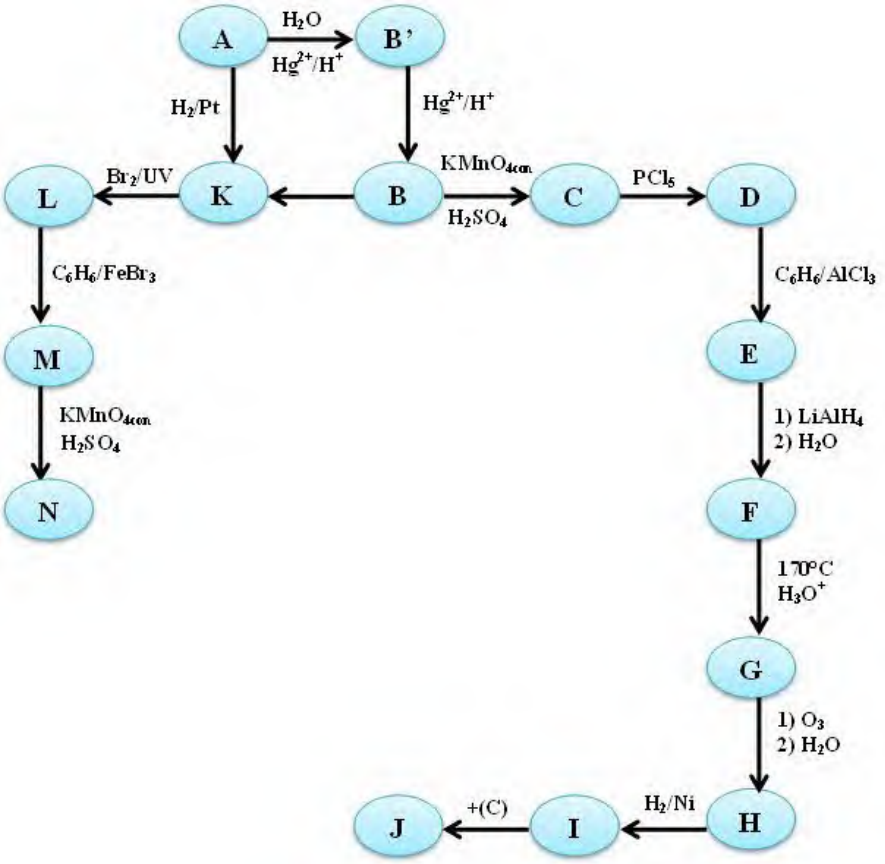
ثانوية الحكيم أبو عبد الله الزروالي-سيق- — الأستاذة : بشير جبور سامية

الشعبة: 3 تقني رياضي — المادة : تكنولوجيا -هندسة الطرائق-

الفرض المحروس للفصل الأول

الجزء الاول:

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:

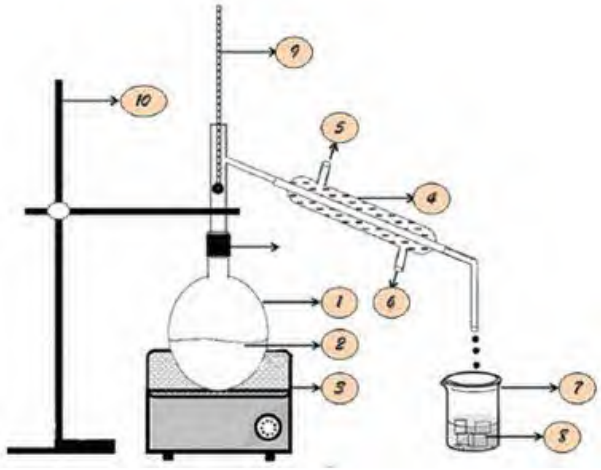


1) إذا علمت أن (B) يعطي نتيجة إيجابية مع DNPH ويرجع محلول فهلنج و نسبة الاكسجين فيه 36,36% . أكتب الصيغ النصف مفصلة للمركبات المجهولة.
2) يمكن الحصول على المركب (K) من (B) في وجود وسيط مناسب اذكره.
3) اقترح طريقة كيف يمكن تحضير المركب (N) انطلاقا من C_6H_5MgBr.
4) .ما هو الوسيط المستعمل في التفاعل بين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

DZPEN.COM | منـــصـــة الـقـــلـــم الـجـــزائـــــري

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 :

$d_{(C2H5OH)} = 0.8$	$M_{(C)}=12g/mol$	$M_{(H)}=1g/mol$
$M_{(O)}=16g/mol$	$M_{(K)}=39g/mol$	$M_{(Br)} =80g/mol$

DZPEN.COM | منـصـة القـلـم الـجـزائـري