

### الاختبار الاول في مادة التكنولوجيا هندسة الطرائق

#### التمرين الأول:

-I فهم هيدروجيني (A) كثافته البخارية  $d=1.38$  ونسبة الكربون فيه تساوي 90%.

1) أحسب الكتلة المولية للمركب (A).

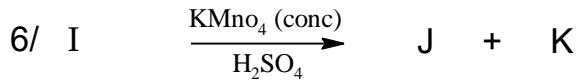
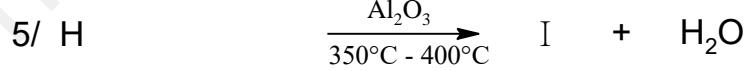
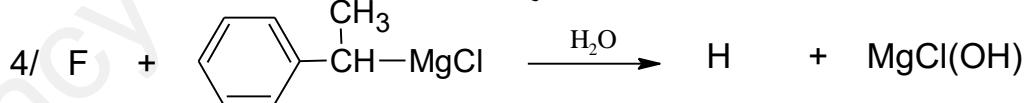
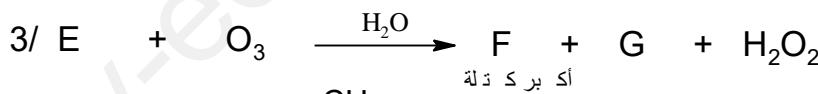
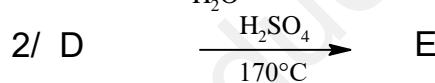
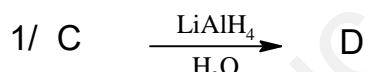
$$M_H = 1 \text{ g/mol} , M_C = 12 \text{ g/mol}$$

2) جد الصيغة العامة واكتب صيغته نصف المفضلة.

3) هدرجة المركب (A) بوجود النيكل كوسيلط تعطي المركب (B)

- ارجاع المركب (C) في وجود Zn/HCl تعطي المركب (B)، أكتب التفاعلين الحاصلين اللذين عن طريقهما نحصل على المركب (B).

-II نجري على المركب (C) سلسلة التفاعلات التالية:



ملاحظة : C و K يتفاعلان مع DNPH ولا يرجعان محلول طولنس.

(1) استنتاج الصيغة نصف المفضلة للمركبات L,K,J,I,H,G,F,E,D

(2) ما اسم التفاعل السابع واستنتاج مردوده في حالة تساوي عدد مولات المزيج الابتدائي.

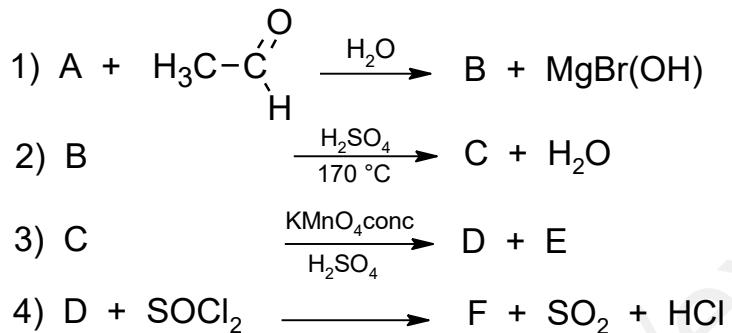
## التمرين الثاني :

مركب عضوي مغنزيومي (A) (R-MgBr) نسبة المغنزيوم فيه 16.53% بحيث R جذر ألكيلي (متفرع).

1) جد الصيغة المجملة للمركب واكتب صيغه نصف المفصلة الممكنة له.

$M_H=1\text{g/mol}$  ،  $M_C=12\text{g/mol}$  ،  $M_{Mg}=24.3\text{g/mol}$  ،  $M_{Br}=80\text{g/mol}$  : يعطى :

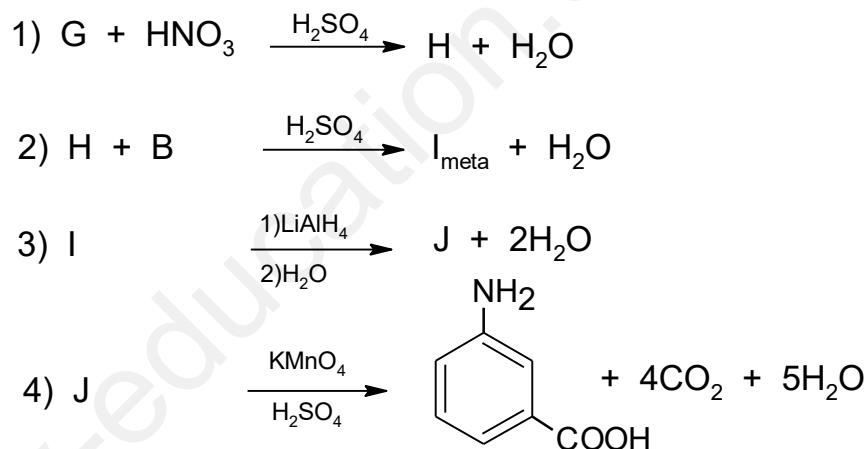
2) نجري على المركب (A) سلسلة التفاعلات التالية:



- علما ان المركب (E) يتفاعل مع **DNPH** ولا يرجع محلول فهلنخ .

- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات F,E,D,C,B .

3) من جهة اخرى يشارك المركب (B) في سلسلة التفاعلات التالية:



- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات J,I,H,G .

## التمرين الثالث :

-I نمزج (18.9g) من حمض البروبانويك مع (25ml) من كحول (A) ثم نضيف له بضم القطرات من حمض الكبريت المركز ، كمية حمض البروبانويك المتبقية عند الاتزان هي 7.4g .

(1) أحسب مردود تفاعل الاسترة السابق.

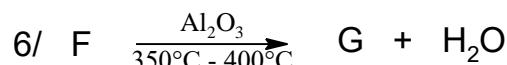
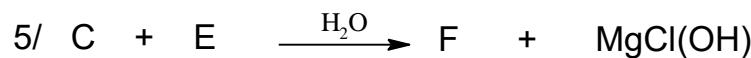
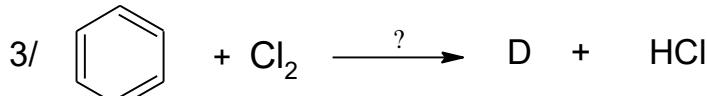
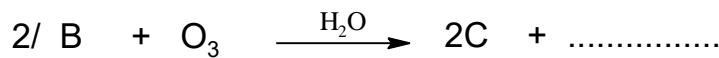
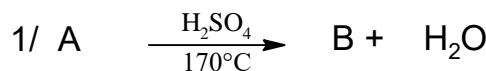
(2) استنتج صنف الكحول (A) .

(3) حدد الصيغة نصف المفصلة للكحول علما ان الكتلة المولية للأستر المتشكل هي 130g/mol .

(4) أكتب معادلة تفاعل الإسترة.

$M_O=16\text{g/mol}$  ،  $M_C=12\text{g/mol}$  ،  $M_H=1\text{g/mol}$  : يعطى :

انطلاقاً من الكحول (A) نجري سلسلة التفاعلات التالية:



1) عين الصيغ نصف المفصلة للمركبات . J,F,E,D,C,B

2) ما هو الوسيط المستعمل في التفاعل رقم 3.

3) اقترح طريقة لتحضير المركب (A) انطلاقاً من الإيثان وكواشف كيميائية أخرى.

4) أكمل التفاعل التالي:



- اعط اسم التفاعل .

أستاذ المادة : أكرم مرواني

بالتوقيع