



أسئلة موضوعية على درس تفاعلات الأكسدة

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

1

ينتج حمض الإيثانويك CH_3COOH بشكل مباشر من:

- أ تأكسد $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ بوجود العامل المؤكسد $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$
- ب تأكسد $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ بوجود العامل المؤكسد $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي.
- ج اختزال CH_3CHO بوجود العامل المختزل H_2 بوجود النيكل.
- د تأكسد CH_3COCH_3 بوجود العامل المؤكسد $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$

2

الذي لا يتأكسد بوجود دايكرومات البوتاسيوم المحمضة من المركبات التالية هو:

- أ 2- بيوتانول.
- ب 2- ميثيل-2- بنتانول.
- ج 1- بيوتانول.
- د 3- ميثيل-2- بنتانول.

3

أحد المركبات التالية ينتج من أكسدة 2- بيوتانول وهو:

- أ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
- ب $\text{CH}_3\text{COC}_2\text{H}_5$
- ج $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
- د $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

4

أقل قيمة تحملها (n) في الصيغة $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}$ للحصول على مركب لا يتأكسد بمحلول $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ المحمض هي:

- أ 1
- ب 2
- ج 3
- د 4

5 أكسدة المركب ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$) بواسطة $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي تنتج المركب العضوي:

- أ CH_2OCH_3 ب CH_3CHO
ج $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$ د CH_3COOH

6 المادة التي لا تتأكسد بـ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي من المواد الآتية هي:

- أ CH_3COCH_3 ب $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
ج $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ د $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

7 المركب العضوي الذي لا يتأكسد بمحلول $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي هو:

- أ حمض كربوكسيلي. ب كحول أولي.
ج ألدهيد. د كحول ثانوي.

8 المركب الناتج من أكسدة 2- بروبانول باستخدام $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي هو:

- أ بروبانال. ب بروبانون.
ج بروبين. د حمض البروبانويك.

9 المركب الذي يعطي كيتوناً عند أكسدته بمحلول $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ المحمض هو:

- أ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ب $(\text{CH}_3)_3\text{C-OH}$
ج $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ د $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$

10 المركب العضوي $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ يتفاعل مع الصوديوم، ويتأكسد باستخدام كلوروكرومات البريدينيوم ليعطي مركباً عضوياً لا يتأكسد. الصيغة البنائية للمركب العضوي $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ هي:

- أ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ب $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
ج $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ د $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$

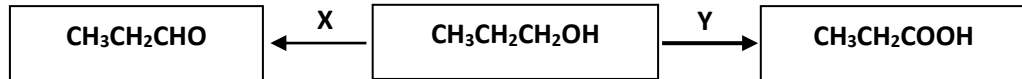
11

الذي لا يتأكسد بوجود كلوروكرومات البريدينيوم من المركبات التالية هو:

- أ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}_3$ ب CH_3OH
ج $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ د CH_3CHO

12

الصيغة البنائية للمركبات X , Y في المخطط التالي هما:



أ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+ : \text{Y}$ ، $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2 : \text{X}$

ب $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2 : \text{Y}$ ، $\text{H}_2\text{SO}_4 : \text{X}$

ج $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ أو $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+ : \text{Y}$ ، $\text{H}_2/\text{Ni} : \text{X}$

د $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2 : \text{Y}$ ، $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+ : \text{X}$

13

عند تأكسد الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ باستخدام PCC بوجود CH_2Cl_2 فإن إحدى العمليات الآتية ستحدث:

أ تنزع ذرتي هيدروجين من الإيثانول.

ب تضاف ذرة أكسجين إلى الإيثانول.

ج تنزع ذرتي هيدروجين من الإيثانول، وتضاف ذرة أكسجين.

د تضاف ذرتي أكسجين إلى الإيثانول.

14

عند تأكسد الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ باستخدام $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}^+$ فإن إحدى العمليات الآتية ستحدث:

أ تنزع ذرتي هيدروجين من الإيثانول.

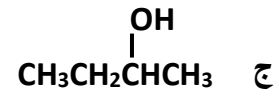
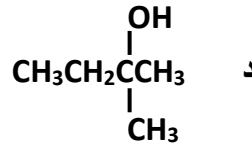
ب تضاف ذرة أكسجين إلى الإيثانول.

ج تنزع ذرتي هيدروجين من الإيثانول، وتضاف ذرة أكسجين.

د تضاف ذرتي أكسجين إلى الإيثانول.

15

صيغة المركب العضوي الذي لا يتأكسد، هي:



16

الراسب الذي يتكون عند تفاعل البيوتانال مع محلول تولينز هو:



17

يستخدم محلول تولينز للكشف عن:



18

أحد المركبات التالية يعطي راسباً من الفضة عند تسخينه مع محلول تولينز في وسط قلوي وهو:



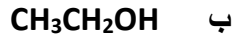
19

تتكون مرآة فضية عند تسخين محلول تولينز مع أحد المركبات التالية:



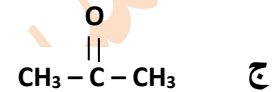
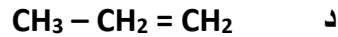
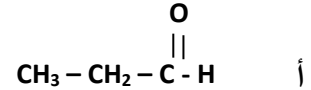
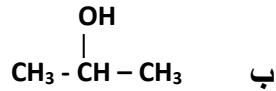
20

المرآة الفضية تنتج من تفاعل محلول تولينز في وسط قاعدي مع أحد المركبات التالية:



21

المركب العضوي الذي لا يتفاعل مع أي من: (Na أو Br_2 أو محلول تولينز) هو:



22

يستخدم محلول فهلنج للتمييز المخبري بين المركبين:

أ البروبان والبروبين. ب الإيثانول وحمض الإيثانويك.

ج حمض البروبانويك والبروبان. د البروبانول والبروبانال.

23

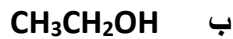
يستخدم محلول تولينز للتمييز المخبري بين المركبين:

أ البروبان والبروبين. ب الإيثانول وحمض الإيثانويك.

ج البروبانول والبروبانال. د حمض البروبانويك والبروبان.

24

الراسب البني المحمر (Cu_2O) ينتج من تفاعل محلول فهلنج مع أحد المركبات الآتية:



إجابات الأسئلة

10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	الفقرة
ب	ج	ب	أ	أ	د	ج	ب	ب	ب	رمز الإجابة
20	19	18	17	16	15	14	13	12	11	الفقرة
د	ب	ج	ج	ب	د	ج	أ	أ	أ	رمز الإجابة
						24	23	22	21	الفقرة
						د	ج	د	ج	رمز الإجابة

منهاجي
متعة التعليم الهادف

