

أسئلة موضوعية في الكيمياء العضوية

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة:

1- إحدى المركبات التالية تستخدم في صناعة المبيدات الحشرية:

- أ- الحموض الكربوكسيلية.
ب- الكيتونات.
ج- هاليدات الألكيل.
د- الألكينات.

2- جميع المركبات التالية تحتوي على روابط (π) الضعيفة باستثناء:

- أ- هاليدات الألكيل.
ب- الكيتونات.
ج- الألكينات.
د- الحمض الكربوكسيلي.

3- يحدث تفاعل الإضافة في الألكينات بسبب:

- أ- تكون الرابطة الثنائية ذات كثافة إلكترونية موجبة.
ب- جذب الرابطة الثنائية للجزيء الموجب وتكون معه رابطة تساهمية.
ج- كسر الرابطة سيغما (σ) بين ذرتي كربون الرابطة الثنائية.
د- وجود نيوكليوفيلات محبة للإلكترونات تتجذب نحو الرابطة الثنائية.

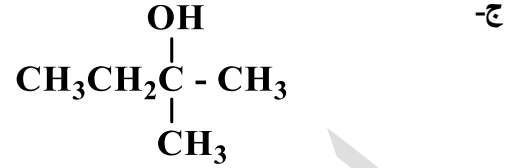
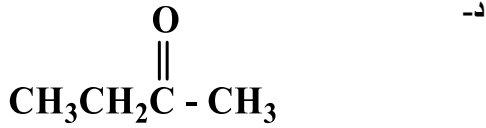
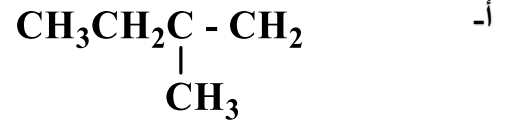
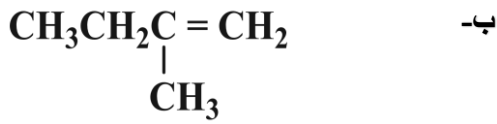
4- في التفاعل التالي: ($A + H_2 \xrightarrow{Ni} CH_3CH_2CH_3$) فإن الرمز (A) يشير إلى المادة:

- أ - $CH_2 = CH_2$
ب - $CH_2 = CH_2CH_3$
ج - $CH_2 = CHCH_3$
د - $CH \equiv CH$

5- لتمييز المركب ($CH_2 = CH_2$) عن المركب ($CH_3CH_2CH_3$) فإننا نستخدم المادة:

- أ- (Pt).
ب- $[Ag(NH_3)_2]^+$.
ج- (H_2SO_4) المركز.
د- (Br_2 / CH_2Cl_2).

6- في التفاعل التالي: ($A + Cl_2 \rightarrow CH_3CH_2C(Cl)CH_3$) فإن الرمز (A) يشير إلى المادة:

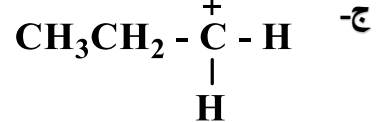
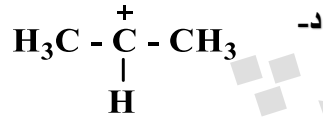
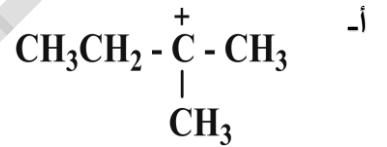
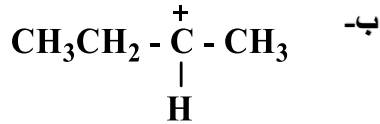


7- في التفاعل التالي: $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br})$ فإن الناتج غير صحيح لأن:

أ- لا يمكن إضافة هاليد هيدروجين (HX) الى الألكين. ب- لم يتم تطبيق قاعدة ماركوفاينكوف عند الإضافة.

ج- عدد ذرات كربون المركب الناتج أقل من المركب الأصلي. د- الألكين المتفاعل هو ألكين متماثل.

8- إحدى المركبات التالية يعتبر أيون كربوني ثالثي:



9- يطلق على التفاعل التالي: $(\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br})$ اسم (الإضافة الإلكتروفيلية) وذلك لأن :

أ- تقوم الرابطة الثنائية (موجبة الشحنة) بجذب الإلكتروفيل. ب- بسبب قيام الرابطة الثنائية (الإلكتروفيل) بجذب النيوكليوفيل.

ب- يقوم الطرف الموجب (H⁺) بجذب الإلكتروفيل. د- يقوم الطرف الموجب (H⁺) (الإلكتروفيل) بالإقتراب من الرابطة الثنائية (النيوكليوفيل).

10- عند إضافة مركب هاليد الهيدروجين (HCl) الى المركب: $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} = \text{CH}_2$ فإن المركب الناتج:

أ- هاليد ألكيل. ب- ألكان. ج- كحول. د- ألكاين.

11- العامل المشترك في تفاعلات الإضافة لهاليد الهيدروجين (HX) أو الماء (H₂O) الى الألكين:

أ- الناتج في كلا الحالتين هو مركب مشبع. ب- الناتج في كلا الحالتين هو ألكان.

ج- يجب تطبيق قاعدة ماركوفاينكوف. د- أ+ج

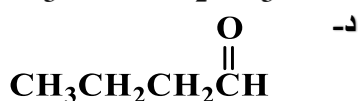
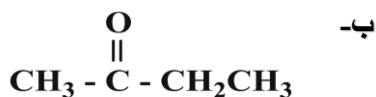
12- المركب الناتج من إضافة الماء (H₂O) الى المركب (CH₃CH₂ = CH₂) هو:

أ- كحول أولي. ب- كحول ثانوي. ج- كحول ثالثي. د- لا شيء مما ذكر.

13- يكون ناتج التفاعل التالي: $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C} \equiv \text{CH} + 2\text{HBr} \rightarrow)$:



14- في التفاعل التالي يشير الرمز (B) الى المادة:



15- عند إضافة الهيدروجين (H_2) الى مركب الألديهيد فإن المركب الناتج هو:

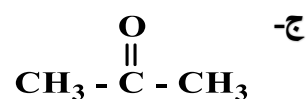
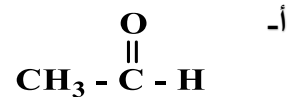
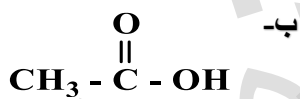
د- حمض كربوكسيلي

ج- كحول أولي.

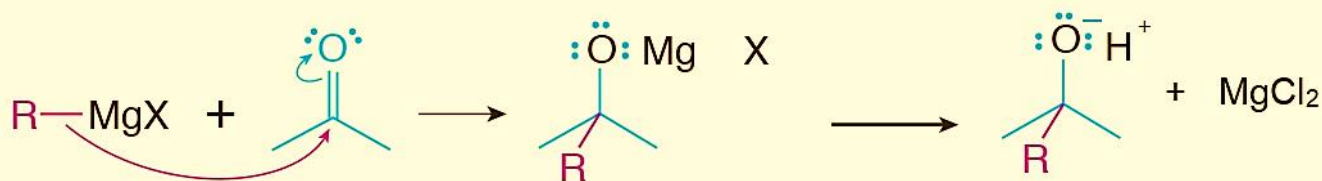
ب- هاليد ألكيل ثانوي

أ- كحول ثالثي.

16- أحد المركبات التالية يعطي عند إضافة مركب غرينيارد ($\text{R} - \text{MgX}$) إليه كحول أولي:



- انظر الى الشكل المجاور ثم أجب عن الأسئلة (17 - 19):



17- يمثل الشكل السابق تفاعل إضافة مركب غرينيارد الى:

د- ب + ج

ج- كيتون.

ب- ألديهيد.

أ- كحول.

18- إحدى العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالشكل السابق:

ب- تكون ذرة الكربون في مجموعة الألكيل في مركب غرينيارد ذات شحنة جزئية سالبة.

أ- تكون ذرة (Mg) ذات كهروسلبية عالية.

ج- تكون ذرة الكربون في مجموعة الكربونيل ذات كهروسلبية د- ترتبط مجموعة الألكيل في مركب غرينيارد برابطة تساهمية عالية.
مع ذرة الأكسجين في مجموعة الكربونيل.

19- لتحويل المركب الوسطي في الشكل الى كحول يتم مفاعله مع:

أ- (HCl). ب- (Cl₂). ج- (MgCl₂). د- (R - MgX).

20- المركب الذي يعطي عند إضافة مركب غرينيارد إليه كحول ثالثي:

أ- الألديهيد. ب- الحمض الكربوكسيلي. ج- الكيتون. د- هاليد الألكيل الثالثي.

21- إحدى التفاعلات التالية ينتج عنها مركبات الألكينات فقط:

أ- الإضافة. ب- التأكسد. ج- الحذف. د- الإستبدال.

22- يتم حذف جزيء ماء (H₂O) من الكحول من خلال:

أ- التسخين بوجود مادة شديدة التفاعل مثل حمض الفسفوريك (H₃PO₄).

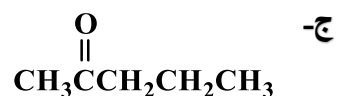
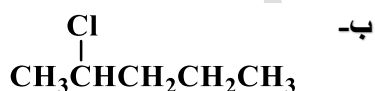
ب- التسخين بوجود قاعدة قوية مثل (NaOH).

ج- استخدام المادة (K₂Cr₂O₇).

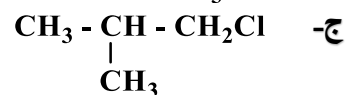
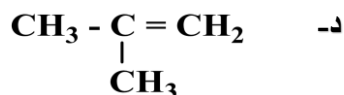
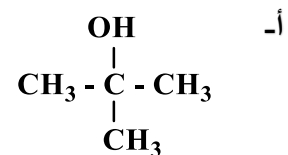
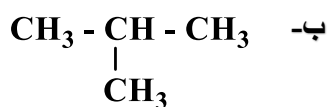
د- استخدام المادة (PCC).



23- يكون ناتج التفاعل التالي هو:



24- يكون ناتج التفاعل التالي هو:



25- عند إضافة قاعدة قوية مثل (NaOH) الى هاليد ألكيل ثانوي فإن التفاعل عبارة عن:

- أ- حذف. ب- تأكسد. ج- إستبدال. د- إضافة.

❖ مركب عضوي (D) صيغته (C₃H₈O) عند تسخينه مع محلول مركز من حمض (H₃PO₄) نتج المركب العضوي (G) الذي يزيل لون ماء البروم وعند تفاعل المركب (G) مع كلوريد الهيدروجين نتج المركب العضوي (M) أجب عن الأسئلة (26 – 28):

26- يمثل الرمز (D) الى المركب العضوي:



27- يمثل الرمز (G) الى المركب العضوي:



28- يمثل الرمز (M) الى المركب العضوي:



29- هو ذرة أو مجموعة من الذرات تمتلك إلكترون منفرد مما يجعله شديد النشاط ويتفاعل مع الألكان لتكوين هاليد الألكيل:

- أ- الإلكتروليفيل. ب- الجذر الحر. ج- المجموعة الوظيفية. د- النيوكليوفيل.

30- يكون ترتيب الهالوجينات حسب شدة تفاعلها مع الألكان:



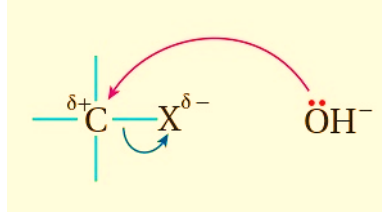
31- إحدى التفاعلات التالية يستخدم في تحضير أيون ألكوكسيد (RO⁻) الذي يتفاعل مع هاليد الألكيل لتحضير الأيثر:

- أ- تفاعل الكحول مع فلز نشط مثل (Na). ب- تفاعل الكحول مع حمض قوي مثل (H₂SO₄).
ج- إضافة الماء (H₂O) الى الألكين. د- الاستبدال في الألكان بوجود الضوء أو التسخين.

32- للتمييز بين المركبين (CH₃CH₂OH) والمركب (CH₃COOH) نستخدم المادة:

- أ- فلز نشط مثل (Na). ب- كربونات الصوديوم الهيدروجينية (NaHCO₃).
ج- كربونات الصوديوم (Na₂CO₃). د- ب + ج

33- يطلق على التفاعل في الشكل التالي:



أ- الإضافة الإلكتروفيلية. ب- الإستبدال الإلكتروفيلي. ج- الأستبدال النيوكليوفيلي. د- الإضافة الإلكتروفيلية.

34- في التفاعل التالي ($A + Na \rightarrow CH_3CH_2O^-Na^+ + \frac{1}{2} H_2$) فإن الرمز (A) يرمز الى:

أ- CH_3OH ب- CH_3COOH ج- $CH_3CH_2OCH_3$ د- CH_3CH_2Cl

35- في التفاعل التالي ($CH_3CH_2Cl + B \rightarrow CH_3CH_2OCH_3 + Cl$) فإن الرمز (A) يرمز الى:

أ- CH_3CH_2OH ب- CH_3OH

ج- $CH_3CH_2O^-$ د- CH_3O^-

36- التفاعل التالي ($CH_3COOCH_3 + NaOH \xrightarrow{\Delta} CH_3COONa + CH_3OH$) يمثل تفاعل:

أ- تفكك الإسترات. ب- التصبن. ج- الأستبدال في الحمض الكربوكسيلي. د- أ + ب

37- الحمض الكربوكسيلي والكحول اللذان يشكلان الإستر التالي:



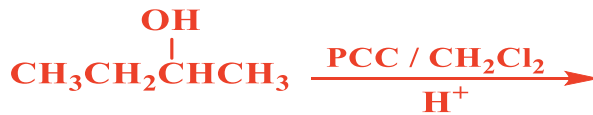
أ- $(CH_3CH_2CH_2OH / CH_3CH_2COOH)$ ب- $(CH_3CH_2OH / CH_3CH_2COOH)$

ج- $(CH_3CH_2CH_2OH / CH_3COOH)$ د- $(CH_3CH_2OH / CH_3CH_2CH_2COOH)$

38- لتحويل الكحول الأولي الى حمض كربوكسيلي يتم إستخدام عامل مؤكسد قوي مثل:

أ- $K_2Cr_2O_7$ ب- PCC ج- $Na_2Cr_2O_7$ د- أ + ج

39- يكون ناتج التفاعل التالي:



أ- $CH_3CH_2CH_2\overset{O}{\parallel}CH$ ب- $CH_3CH_2\overset{O}{\parallel}CCH_3$ ج- $CH_3CH_2CH_2\overset{O}{\parallel}COH$ د- $CH_3\overset{O}{\parallel}CCH_3$

40- العبارة التالية (ذرة الكربون الحاملة لمجموعة الـ(OH) متصلة بثلاث مجموعات ألكيل (R) ولا ترتبط بذرة (H)

ليتم نزعها عند الأكسدة) تمثل إحدى المركبات التالية:

أ- الكحول الثانوي. ب- الألديهيدات ج- الكحول الثالثي. د- لا شيء مما ذكر.

41- سبب ظهور اللون البني المحمر عند أكسدة الألددهايد هو:

أ- إستخدام عامل مؤكسد ضعيف مثل محلول تولنز.
ب- استخدام ماء البروم.

ج- استخدام قاعدة قوية مثل (NaOH).
د- استخدام عامل مؤكسد ضعيف مثل محلول فهلنج

42- مركب عضوي (A) صيغته الجزيئية (C₄H₈O) عند أكسدته باستخدام (PCC) نتج المركب العضوي (B) الذي

صيغته الجزيئية (C₄H₈O) والذي لا يتفاعل مع محلول تولنز، فإن الصيغة العضية للمركب (A) هي:



43- تشير الرموز (A) ، (B) في التفاعل التالي الى:



أ- (A: NaBH₄) (B: H₃O⁺)
ب- (A: LiAlH₄ / Et) (B: H₃O⁺)

ج- (A: NaBH₄ / Et) (B: OH⁻)
د- (A: Na₂Cr₂O₇) (B: H⁺)

44- إحدى العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق باختزال الحمض الكربوكسيلي:

أ- عند اختزال الحمض الكربوكسيلي يحدث زيادة في عدد ذرات الأوكسجين (O) ونقصان في عدد ذرات الهيدروجين (H).

ب- عند اختزال الحمض الكربوكسيلي فإن المركب الناتج هو الكحول الثانوي.

ج- لا يتم إضافة محلول مخفف من الحمض (H₂SO₄) عند اختزال الحمض الكربوكسيلي.

د- لا يحدث اختزال للحمض الكربوكسيلي باستخدام العامل المختزل (NaBH₄).

45- إحدى المركبات العضية التالية تستخدم في تكوين مبلمرات تدخل في صناعة الوقود الصلب لمواقد التخييم:

أ- حمض الإيثانويك. ب- البيوتان. ج- الإيثانال. د- البروبانون

46- إحدى المركبات التالية تستخدم في إنتاج مادة أساسية تستخدم في صناعة الأفلام الفوتوغرافية:

أ- أسيتات الفينيل. ب- حمض الأستيك. ج- الإيثانال. د- كلورو بروبان.

- يبين الجدول التالي عدد من المركبات العضوية المختلفة، أدرسها جيدا ثم أجب عن الأسئلة (47 - 56):

(3) $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{H}$	(2) $\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{Cl}$	(1) $\text{CH}_3 - \overset{\text{OH}}{\underset{\text{CH}_3}{\mid}}{\text{C}} - \text{CH}_3$
(6) CH_3CH_3	(5) $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$	(4) $\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{OH}$
(9) $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{CH}_3$	(8) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	(7) $\text{CH}_3 - \overset{\text{OH}}{\mid} \text{CH} - \text{CH}_2\text{CH}_3$
(12) $\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{O} - \text{CH}_2\text{CH}_3$	(11) $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OH}$	(10) $\text{CH} \equiv \text{CH}$

47- عند تفاعل المركب رقم (4) مع المركب رقم (11) فإن رمز المركب الناتج هو:

أ- 12 ب- 7 ج- 5 د- 1

48- عند تفاعل المركب رقم (6) مع (Cl_2) بوجود الضوء أو التسخين فإن رمز المركب الناتج هو:

أ- 2 ب- 10 ج- 4 د- 8

49- عند إضافة (H_2) الى المركب رقم (10) فإن رمز المركب الناتج:

أ- 4 ب- 2 ج- 6 د- 8

50- المادة التي يحدث لها اختزال باستخدام العامل المختزل (NaBH_4) هي:

أ- 11 ب- 3 ج- 8 د- أ+ب

51- عند مفاعلة المركب رقم (2) مع (Mg) بوجود الايثر، ومفاعلة المركب الناتج مع المركب رقم (3) ينتج المركب:

أ- 1 ب- 11 ج- 7 د- 9

52- رمز المركب الذي يحدث له تفاعل التصبن هو:

أ- 11 ب- 9 ج- 5 د- 12

53- عند مفاعلة المركب رقم (4) مع المادة ($\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) فإن رمز المركب الناتج هو:

أ- 11 ب- 5 ج- 3 د- 9

54- عند مفاعلة المركب رقم (4) فلز نشط (Na) فإن المركب الناتج عند تفاعله مع المركب رقم (2) سوف ينتج المركب رقم:

أ- 9 ب- 12 ج- 5 د- 11

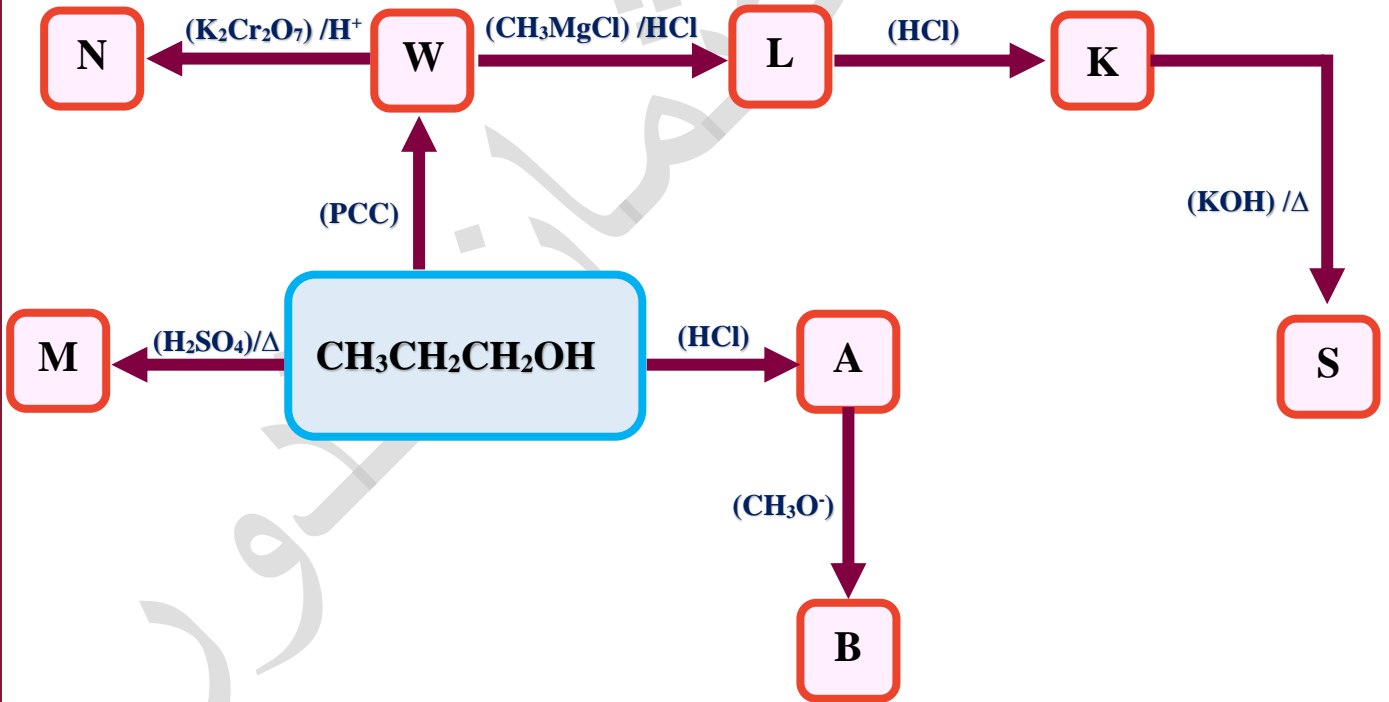
55- المركب الذي يعطي عند مفاعله مع فلز المغنيسيوم (Mg) يعطي المركب ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$) هو:

أ- 6 ب- 4 ج- 8 د- 2

56- للتمييز بين المركب رقم (1) والمركب رقم (11) يتم استخدام المادة:

أ- Na ب- $2\text{Cu}^{2+}/2\text{OH}^-$ ج- NaHCO_3 د- NaOH

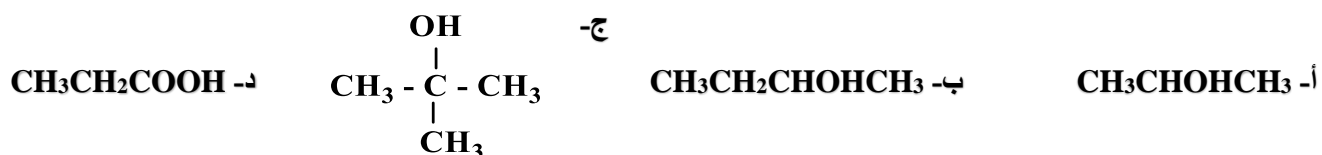
- يبين المخطط التالي سلسلة من التفاعلات للمركبات العضوية، أدرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة (57 – 64):



57- يمثل الرمز (N) المركب العضوي:

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

58- يمثل الرمز (L) المركب العضوي:



59- التفاعل الذي ينتج المركب العضوي (M) هو تفاعل:

أ- إضافة. ب- إختزال. ج- إستبدال. د- حذف.

60- عند تحول المركب (K) الى المركب (S) فإن المركب الناتج يمثل:

أ- ألكين. ب- ألكان. ج- كحول أولي. د- هاليد ألكيل أولي.

61- المادة المضافة عند تحول المركب (A) الى المركب (B) تمثل:

أ- إلكتروفيل. ب- جذر حر. ج- أيون ألكوكسيد. د- هاليد ألكيل.

62- إحدى المركبات الواردة في المخطط يكون مرآة فضية لامعة عند تفاعله مع محلول تولنز:

أ- B ب- W ج- N د- L

63- للتمييز بين المركب (K) والمركب (A) نستخدم المادة:

أ- NaOH ب- $\text{Br}_2/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ج- NaHCO_3 د- Na

64- عند مفاعلة المركب (N) مع المركب (L) فإن المركب الناتج هو:

أ- إيثر. ب- حمض كربوكسيلي. ج- كيتون. د- إستر.

الأستاذ عثمان قدور

هـ: 0788004769