

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف بنك أسئلة الوحدة الرابعة الأملاح و معايرة الأحماض و القواعد

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف الثاني عشر العلمي](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

ورقة تقويمية	1
مذكرة كيمياء 12	2
امتحان قصير حادي عشر	3
نماذج اختبارا القدرات في مادة الكيمياء	4
معادلات كيميائية ومركبات عضوية بالاضافة لخرائط ذهنية في مادة الكيمياء	5



وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم

بنك الأسئلة

لمادة الكيمياء

للمصف الثاني عشر العلمي

الفترة الدراسية الثانية

العام الدراسي 2024 - 2025 م



فريق العمل



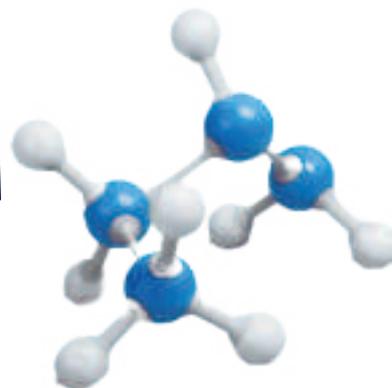
C_6H_5CHO

الكيمياء ١٢

المصف الثاني عشر
الجزء الثاني

الموجه العام للعلوم

أ. دلال المسعود





الوحدة الرابعة

الأملاح و معايرة الأحماض و القواعد

الفصل الأول : الأملاح

الدرس 1-1 : مفهوم الملح وأنواع الأملاح

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- مركبات أيونية تتكون من تفاعل الحمض مع القاعدة وتنتج عن اتحاد كاتيون القاعدة وأنيون الحمض.
(.....)
- 2- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة قوية.
(.....)
- 3- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض ضعيف وقاعدة قوية.
(.....)
- 4- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة ضعيفة.
(.....)
- 5- الأملاح التي شقها الحمضي لا يحتوي على هيدروجين بدول.
(.....)
- 6- الأملاح التي يحتوي شقها الحمضي على هيدروجين بدول أو أكثر.
(.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي :

- 1- الشق الحمضي الذي له الصيغة (HPO_4^{2-}) يُسمى فوسفات ثنائية الهيدروجين . ()
- 2- الملح الهيدروجيني هو الملح الذي يحتوي شقه الحمضي على ذرة هيدروجين بدول . ()
- 3- الملح الذي له الصيغة الكيميائية (Fe_2S_3) يُسمى كبريتات الحديد III . ()
- 4- يعتبر المركب (NaHCO_3) من الأملاح الهيدروجينية . ()
- 5- الملح الناتج من تفاعل حمض الهيدروكلوريك HCl مع محلول الأمونيا $\text{NH}_3(\text{aq})$ من الأملاح الحمضية . ()
- 6- جميع الأملاح الناتجة من تفاعل حمض ضعيف مع قاعدة ضعيفة تعتبر من الأملاح المتعادلة . ()
- 7- الملح الناتج من تفاعل (CH_3COOH) مع (KOH) يصنف من الأملاح القاعدية . ()

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

- 1- الشق الحمضي ClO_3^- يُسمى :
() كلوريد
() كلورات
() كلوريت
() بيركلورات
- 2- الصيغة الكيميائية لأنيون الكبريتيت الهيدروجيني هي :
() HS^-
() HSO_4^-
() HSe^-
() HSO_3^-
- 3- الشق الحمضي لحمض النيتريك HNO_3 يسمى:
() نيتريت
() نيتريد
() نيتريت
() هيبو نيتريت

4- المركب الذي له الصيغة الكيميائية Ca(HS)_2 يُسمى:

- () كبريتيد الكالسيوم الهيدروجينية
 () ثيوكبريتات الكالسيوم الهيدروجينية
 () كبريتات الكالسيوم الهيدروجينية
 () كبريتات الكالسيوم الهيدروجينية

5- الصيغة الكيميائية لمُح فوسفات الكالسيوم ثنائي الهيدروجين هي:

- () $\text{Ca(H}_2\text{PO}_4)_2$
 () $\text{Ca(HPO}_4)_2$
 () $\text{Ca}_3(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
 () CaH_2PO_4

6- الصيغة الكيميائية لمُح كبريتات الأمونيوم هي:

- () NH_4SO_4
 () NH_3SO_4
 () $\text{NH}_4(\text{SO}_4)_2$
 () $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

7- الأملاح التي تتكون من التفاعل بين حمض قوي وقاعدة قوية تعتبر أملاحاً:

- () حمضية
 () قاعدية
 () متعادلة
 () مترددة

8- الأملاح القاعدية تتكون نتيجة التفاعل بين:

- () حمض قوي وقاعدة ضعيفة
 () حمض قوي وقاعدة قوية
 () حمض ضعيف وقاعدة قوية
 () حمض HCl مع محلول NH_3

9- أحد الأملاح التالية يُعتبر من الأملاح القاعدية:

- () KNO_3
 () HCOONa
 () NH_4NO_3
 () KCl

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً :

1- يُسمى الشق الحمضي الذي له الصيغة الكيميائية (HCO_3^-) -----

2- الصيغة الكيميائية لأيون الكبريتات الهيدروجينية -----

3- الصيغة الكيميائية لمُح نترات النحاس II هي -----

4- الشق الحمضي للمُح (NaNO_2) يُسمى ----- وصيغته الكيميائية هي -----

5- المركب الذي له الصيغة الكيميائية (CaS) يُسمى -----

6- المركب الأيوني الناتج من تفاعل كميات متكافئة من حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم يعتبر

من الأملاح -----

7- ينتج مُح فوسفات البوتاسيوم K_3PO_4 من تفاعل حمض ----- مع هيدروكسيد البوتاسيوم.

8- المُح الذي له الصيغة الكيميائية (NH_4Cl) ناتج عن تفاعل حمض قوي مع قاعدة -----

9- مُح كلورات البوتاسيوم (KClO_3) يتكون من تفاعل حمض الكلوريك مع -----



السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا سليما:

1- يُعتبر كلوريد الصوديوم NaCl من الأملاح المتعادلة .

2- يُعتبر ملح أسيتات الصوديوم من الأملاح القاعدية.

3- يُعتبر ملح كلوريد الأمونيوم من الأملاح الحمضية.

4- يُعتبر ملح أسيتات الأمونيوم من الأملاح المتعادلة.



السؤال السادس: أجب عن الأسئلة التالية

1- من خلال قيم ثوابت التأيّن المعطاه في الجدول التالي :

الصيغة الكيميائية للمركب	ثابت التأيّن
CH ₃ COOH	$K_a = 1.8 \times 10^{-5}$
HCOOH	$K_a = 1.8 \times 10^{-4}$
NH ₃	$K_b = 1.8 \times 10^{-5}$

صنف الأملاح التالية حسب تأثير محلولاها المائي في الجدول الموضح

كبريتات الصوديوم Na₂SO₄ ونيترات الامونيوم NH₄NO₃ وكربونات البوتاسيوم K₂CO₃

أسيتات الامونيوم CH₃COONH₄ وفورمات الامونيوم HCOONH₄ وكلوريد البوتاسيوم KCl

ملح متعادل	ملح حمضي	ملح قاعدي
.....
.....
.....



2- اكمل الجدول التالي بما هو مطلوب :

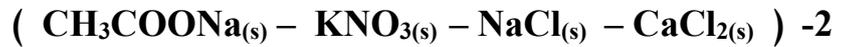
القاعدة		الحمض		صيغة الملح	اسم الملح
الاسم	الصيغة الكيميائية	الاسم	الصيغة الكيميائية		
.....	حمض الكلوريك	KClO ₃	كلورات البوتاسيوم
.....	NaOH	H ₂ CO ₃	كربونات الصوديوم
هيدروكسيد الحديد II	Fe(NO ₃) ₂
.....	Cu(OH) ₂	H ₂ SO ₄	CuSO ₄
.....	حمض الهيدروكبريتيك	H ₂ S	كبريتيد البوتاسيوم
هيدروكسيد الصوديوم	HI	يوديد الصوديوم
.....	NH ₄ NO ₃	نترات الأمونيوم
.....	Cu(OH) ₂	حمض الهيدروكلوريك	CuCl ₂

السؤال السابع: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:



الملح الذي لا ينتمي للمجموعة هو

السبب:



الملح الذي لا ينتمي للمجموعة هو

السبب:



الملح الذي لا ينتمي للمجموعة هو

السبب:

الفصل الأول : الأملاح

الدرس 1-2 : تميؤ الأملاح

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- تفاعل أيونات الملح مع جزيئات الماء لتكوين حمض وقاعدة أحدهما أو كلاهما ضعيف (.....)
- 2- محاليل تنتج عن ذوبان ملح متعادل ناتج عن تفاعل حمض قوي مع قاعدة قوية.
(.....)
- 3- محاليل تنتج عن تميؤ ملح قاعدي ناتج عن تفاعل حمض ضعيف مع قاعدة قوية.
(.....)
- 4- محاليل تنتج عن تميؤ ملح حمضي ناتج عن تفاعل حمض قوي مع قاعدة ضعيفة.
(.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- المحاليل المائية لجميع الأملاح متعادلة التأثير. ()
- 2- جميع الأملاح التي تذوب في الماء تتفكك إلى كاتيونات وأنيونات. ()
- 3- المحلول المائي لملح نترات البوتاسيوم (KNO_3) متعادل التأثير . ()
- 4- الأس الهيدروجيني لمحلول كلوريد الصوديوم ($NaCl$) يساوي الأس الهيدروجيني لمحلول كلوريد البوتاسيوم (KCl) المساوي له بالتركيز عند نفس درجة الحرارة. ()
- 5- الأس الهيدروجيني لمحلول كلوريد الأمونيوم (NH_4Cl) أقل من الاس الهيدروجيني لمحلول كلوريد الصوديوم ($NaCl$) المساوي له بالتركيز . ()
- 6- محلول أسيتات الصوديوم (CH_3COONa) غني بأنيونات الهيدروكسيد ويعود ذلك لتفاعل أيونات الشق القاعدي مع الماء . ()
- 7- في المحلول المائي لملح سيانيد البوتاسيوم (KCN) يكون تركيز كاتيون الهيدرونيوم مساوياً لتركيز أنيون الهيدروكسيد. ()
- 8- عند إذابة ملح كبريتات المغنسيوم في الماء النقي فإن قيمة الأس الهيدروجيني (pH) أكبر من 7. ()
- 9- يرجع التأثير القاعدي للمحلول المائي لملح سيانيد البوتاسيوم (KCN) إلى تفاعل أيونات السيانيد مع الماء فيزداد تركيز أنيون الهيدروكسيد في المحلول . ()
- 10- إذا كان المحلول المائي لملح أسيتات الأمونيوم متعادل التأثير والمحلول المائي لملح فورمات الأمونيوم حمضي التأثير فإن ذلك يدل علي أن قيمة (K_a) لحمض الأسيتيك أقل من قيمة (K_a) لحمض الفورميك. ()
- 11- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول بروميد البوتاسيوم تساوي قيمة الأس الهيدروجيني (pH) للماء النقي عند نفس الظروف. ()



السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

1- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) عند 25°C لمحلول أحد الأملاح التالية تساوي (7) وهو:

HCOONa () NH₄Cl ()

NaCN () Na₂SO₄ ()

2- المحلول الذي له أكبر قيمة أس هيدروجيني (pH) عند 25°C من محاليل المركبات التالية هو محلول :

NH₄Cl () NH₄NO₃ ()

K₂S () NaCl ()

3- محلول كربونات البوتاسيوم (K₂CO₃) قاعدي (قلوي) التأثير نتيجة تميؤ :
موقع المناهج الكويتية
المناهج الكويتية

CO₃²⁻ وتكوين حمض قوي () CO₃²⁻ وتكوين حمض ضعيف ()

K⁺ وتكوين قاعدة ضعيفة () K⁺ وتكوين قاعدة قوية ()

4- إذا كان ثابت تأين الحمض K_a أكبر من ثابت تأين القاعدة K_b اللذين نتج عنهما الملح فإن محلول الملح يصنف :

متعاد () قاعدي ()

متعدد () حمضي ()

5- أحد الأملاح التالية عند ذوبانه في الماء لا يحدث له تميؤ وهو:

CH₃COONH₄ () NH₄NO₃ ()

KCN () NaBr ()

6- إذا كان محلول نترات الأمونيوم (NH₄NO₃) حمضي التأثير فإن ذلك يعني أن :

() ذوبانه في الماء لا يصاحبه تميؤ

() أنه ملح ناتج من تفاعل حمض قوي وقاعدة قوية

() أنيون النترات يتفاعل مع الماء ويكون حمض قوي

() كاتيون الأمونيوم يتفاعل مع الماء ويكون قاعدة ضعيفة

7- إذا كانت قيمة pH لمحلول ملح مجهول عند 25°C تساوي (10) فإن أحد الاستنتاجات التالية غير صحيح وهو:

() قد يكون ملح ناتج من تفاعل حمض ضعيف وقاعدة قوية

() قد يكون ملح ناتج من تفاعل حمض ضعيف وقاعدة ضعيفة و K_a للحمض أقل من K_b للقاعدة المكونين له

() قد يكون ملح ناتج من تفاعل حمض الأسيتيك مع هيدروكسيد البوتاسيوم

() قد يكون ملح ناتج من تفاعل حمض قوي وقاعدة قوية



8- في المحلول المائي لملاح كلوريد الأمونيوم (NH_4Cl) الذي تركيزه (0.1 M) يكون :

() تركيز كاتيون الأمونيوم $[\text{NH}_4^+]$ يساوي (0.1 M)

() تركيز كاتيون الأمونيوم $[\text{NH}_4^+]$ أكبر من (0.1 M)

() تركيز أنيون الكلوريد $[\text{Cl}^-]$ أقل من (0.1 M)

() تركيز كاتيون الأمونيوم $[\text{NH}_4^+]$ أقل من (0.1 M)

9- تركيز أنيون الأسيتات (CH_3COO^-) في محلول أسيتات البوتاسيوم الذي تركيزه (0.1M) يكون:

() مساويا (0.1M)

() أقل من (0.1M)

() أكبر من (0.1M)

() مساويا $[\text{K}^+]$

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علميا :

1- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول ملح سيانيد البوتاسيوم عند 25°C (KCN) في الماء تكون أكبر من.....

2- تركيز كاتيون الهيدرونيوم $[\text{H}_3\text{O}^+]$ في محلول تركيزه (0.01 M) من كلوريد الصوديوم عند (25°C)

يساوي M

3- إذا كان المحلول المائي لملاح افتراضي حمضي التأثير ، فإن ذلك يدل على أن الملاح يتمياً وينتج قاعدة ضعيفة

ويزداد تركيز أيونفي المحلول .

4- يعود التأثير الحمضي للمحلول المائي لملاح نترات الأمونيوم إلى تفاعل أيونات مع الماء

مما يجعل المحلول غنيا بكاتيونات الهيدرونيوم.

5- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول بروميد الأمونيوم من قيمة الأس الهيدروجيني (pH)

لمحلول كربونات الصوديوم والمساوي له في التركيز عند نفس درجة الحرارة .

6- تناول المحلول المائي لملاح بيكربونات الصوديوم (كربونات الصوديوم الهيدروجينية) من حموضة المعدة.

7- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول يوديد البوتاسيوم تساوي عند 25°C .

8- قيمة الأس الهيدروجيني (pH) لمحلول فورمات البوتاسيوم في الماء تكون من 7 عند 25°C .

9- إذا كان المحلول المائي لملاح سيانيد الأمونيوم (NH_4CN) قاعدي التأثير فإن ذلك يدل على أن قيمة (K_b)

للأمونيا (NH_3) من قيمة (K_a) لحمض الهيدروسيانيك (HCN) .

10- إذا كان المحلول المائي لملاح أسيتات الأمونيوم متعادل التأثير فإن ذلك يدل على أن قيمة (K_b) للأمونيا

..... قيمة (K_a) لحمض الأسيتيك.



السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا سليما:

1- اشتهرت مركبات كربونات الكالسيوم وكربونات المغنيسيوم وبيكربونات الصوديوم بأنها أملاح مضادة للحموضة.

2- المحلول المائي لملح كلوريد البوتاسيوم KCl متعادل التأثير (pH = 7) عند 25°C .

3- محلول ملح أسيتات الصوديوم CH₃COONa قاعدي التأثير (pH < 7) عند 25°C .

4- محلول ملح كلوريد الأمونيوم (NH₄Cl) حمضي التأثير (الأس الهيدروجيني له 7 < pH) عند 25°C .

5- تركيز أنيون الفورمات HCOO⁻(aq) أقل من تركيز كاتيون الصوديوم Na⁺(aq) في المحلول المائي لفورمات الصوديوم (HCOONa) .

السؤال السادس: أجب عن الأسئلة التالية

1- أكمل الجدول التالي ، ثم أجب عن المطلوب :

اسم الملح	صيغة الملح	K_a	K_b
كلوريد الأمونيوم	تام التآين	1.8×10^{-5}
.....	Na_2SO_4	تام التآين	تام التآين
فورمات الصوديوم	1.8×10^{-4}	تام التآين

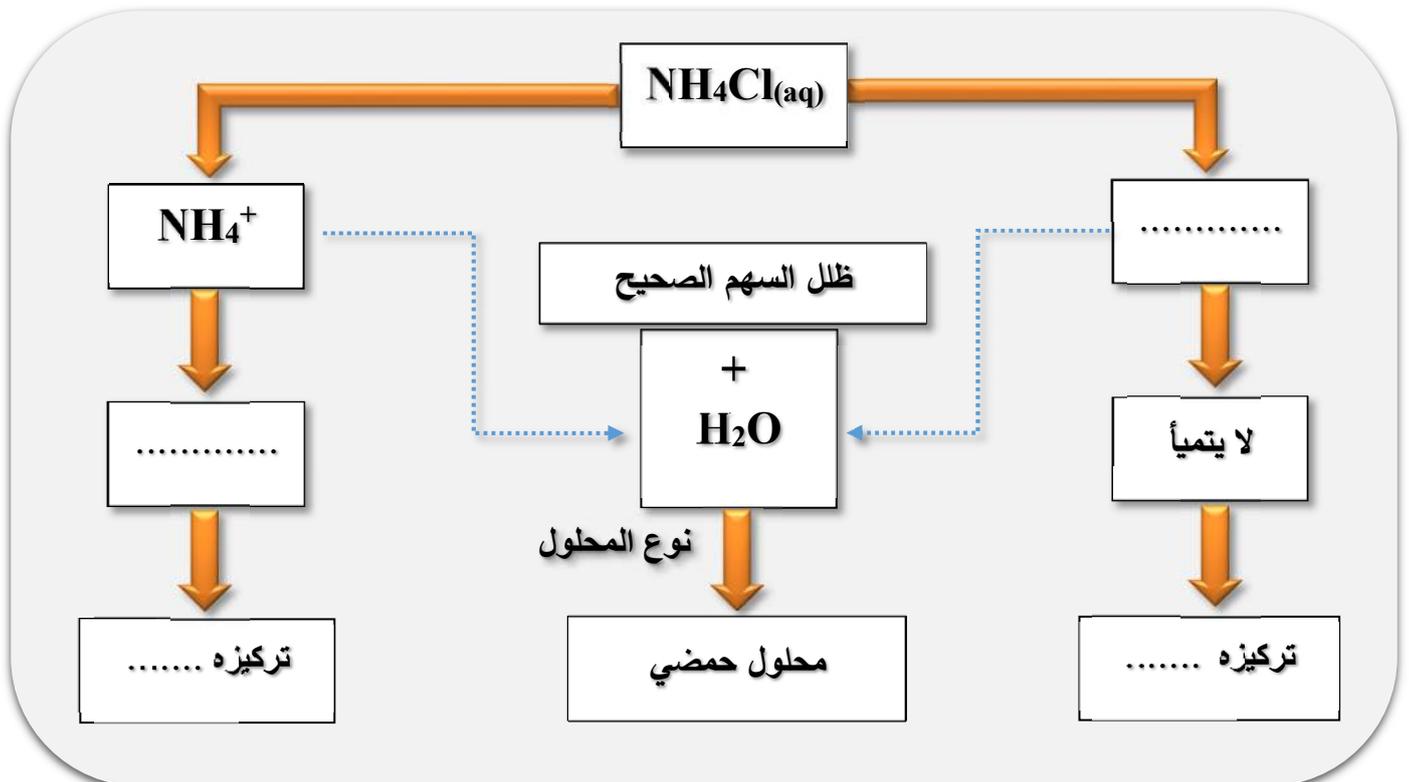
(أ) محلول الملح الذي له تأثير حمضي هو

التفسير:

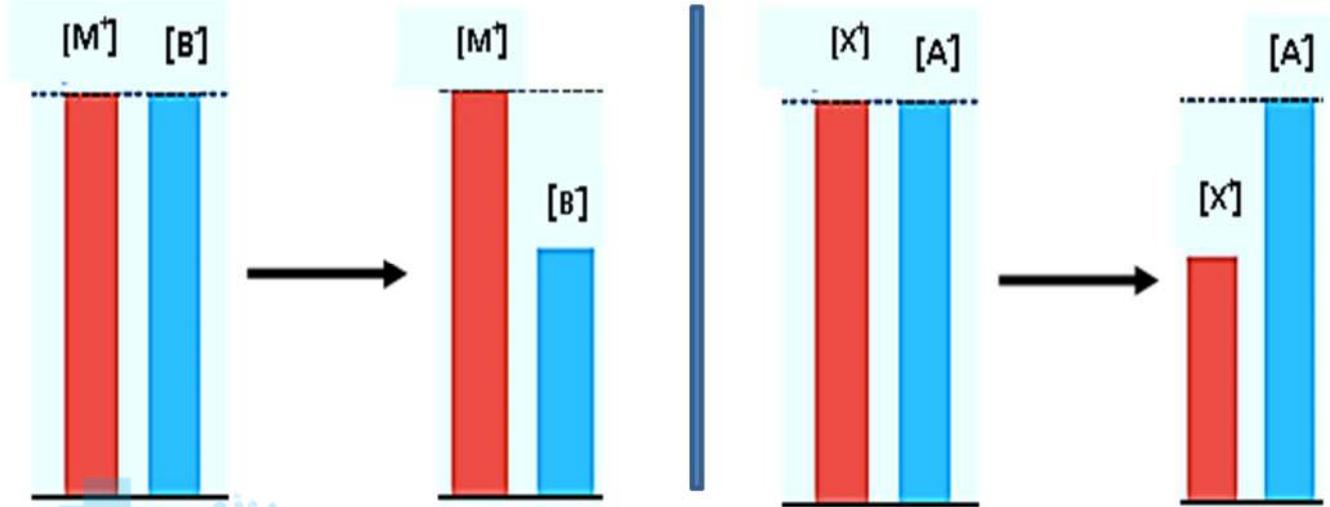
(ب) محلول الملح الذي له تأثير قاعدي هو

التفسير:

2- اكمل المخطط التالي و الذي يمثل تفكك ملح كلوريد الأمونيوم في الماء :



3- يوضح الشكلين ذوبان ملحين مختلفين الأول (XA) و الملح الثاني (MB) في الماء لتكوين محلولين:



الملح في الماء قبل التميؤ

الملح في الماء بعد التميؤ

الملح في الماء قبل التميؤ

الملح في الماء بعد التميؤ

والمطلوب (أ) اكمل الجدول التالي :

محلول الملح (MB)	محلول الملح (XA)	المقارنة
.....	الأيون الذي يتمياً
.....	الأيون الذي لا يتمياً
.....	نوع الملح تبعاً لمصدره

(ب) فسر ما يلي :

1- لماذا يقل تركيز الأيون $[X^+]$ في المحلول الأول ؟

.....

2- لماذا يبقى تركيز الأيون $[M^+]$ في المحلول الثاني ثابت لا يتغير ؟

.....

3- لماذا يقل تركيز الأيون $[B^-]$ في المحلول الثاني ؟

.....



4- أكمل الجدول التالي :

الملح وتركيز محلوله	نوع المحلول	وجه المقارنة (يسوي - أكبر - أقل)	القيمة عند 25°C		
			[H ₃ O ⁺]	[OH ⁻]	pH
NaCl(aq) 0.1 M	متعادل	[Na ⁺] 0.1 M [Cl ⁻] 0.1 M	1 x 10 ⁻⁷
CH ₃ COONa(aq) 0.2 M	[Na ⁺] 0.2 M [CH ₃ COO ⁻] 0.2 M [Na ⁺] [CH ₃ COO ⁻]	أقل من 1 x 10 ⁻⁷	أكبر من 7
NH ₄ Cl(aq) 0.5 M	حمضي	[NH ₄ ⁺] 0.5 M [Cl ⁻] 0.5 M [NH ₄ ⁺] [Cl ⁻]	أقل من 1 x 10 ⁻⁷
CH ₃ COONH ₄ (aq) 0.1M K _a = 1.8 x 10 ⁻⁵ K _b = 1.8 x 10 ⁻⁵	[NH ₄ ⁺] 0.1 M [CH ₃ COO ⁻] 0.1 M [NH ₄ ⁺] [CH ₃ COO ⁻]	1 x 10 ⁻⁷	7

السؤال السابع: ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب؟

1- لقيمة الأس الهيدروجيني pH عند إضافة ملح كلوريد الصوديوم NaCl للماء النقي عند 25°C

التوقع:

التفسير:

.....

.....

.....

2- لقيمة الأس الهيدروجيني pH عند إضافة ملح أسيتات الصوديوم CH₃COONa للماء النقي عند 25°C

التوقع:

التفسير:

.....

.....

.....



3- لقيمة الأس الهيدروجيني pH عند إضافة ملح كلوريد الأمونيوم NH_4Cl للماء النقي عند 25°C

التوقع :

التفسير :

.....

.....

4- لقيمة تركيز كاتيون الصوديوم في محلول كلوريد الصوديوم NaCl تركيزه 0.1M

التوقع :

التفسير :

.....



.....

5- لقيمة تركيز كاتيون الأمونيوم في محلول كلوريد الأمونيوم NH_4Cl تركيزه 0.1M

التوقع :

التفسير :

.....

.....

6- لقيمة تركيز أنيون الفورمات في محلول فورمات الصوديوم HCOONa تركيزه 0.1M

التوقع :

التفسير :

.....

.....

السؤال الثامن: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

1- ($\text{KNO}_3(\text{aq}) - \text{NaCl}(\text{aq}) - \text{KCl}(\text{aq}) - \text{NH}_4\text{Cl}(\text{aq})$)

محلول الملح الذي لا ينتمي للمجموعة هو.....

السبب:

.....

2- ($\text{KBr}(\text{aq}) - \text{HCOOK}(\text{aq}) - \text{Li}_2\text{SO}_4(\text{aq}) - \text{BaCl}_2(\text{aq})$)

محلول الملح الذي لا ينتمي للمجموعة هو.....

السبب:

.....

الفصل الأول : الأملاح

الدرس 1-3 : حاصل الإذابة

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- المحلول الذي يحتوي على أكبر كمية من المذاب عند درجة حرارة معينة، ويكون في حالة اتزان ديناميكي. (.....)
- 2- المحلول الذي يحتوي على كمية من المادة المذابة أكبر مما في المحلول المشبع عند الظروف ذاتها. (.....)
- 3- المحلول الذي يحتوي على كمية من المادة المذابة أقل مما في المحلول المشبع عند الظروف ذاتها وله القدرة على إذابة كميات إضافية من المذاب عند إضافتها دون ترسيب. (.....)
- 4- كمية المذاب اللازمة لإنتاج محلول مشبع متزن في كمية محددة من المذيب عند درجة حرارة معينة. (.....)
- 5- تعبر عن تركيز المحلول المشبع عند درجة حرارة معينة. (.....)
- 6- أملاح تذوب كمية كبيرة منها في كمية معينة من الماء قبل أن يتكون راسب الملح. (.....)
- 7- أملاح تذوب كمية قليلة جداً منها في الماء. (.....)
- 8- حاصل ضرب تركيز الأيونات مقدراً بالمول / لتر (mol.L^{-1}) والتي تتواجد في حالة اتزان في محلولها المشبع كل مرفوع إلى الأس الذي يمثل عدد مولات (معاملات) الأيونات الموجودة في معادلة التفكك الموزونة عند درجة حرارة معينة. (.....)
- 9- حاصل ضرب تركيزات الأيونات الموجودة في المحلول (سواء كان غير مشبع أو مشبع أو فوق مشبع) كل مرفوع إلى أس يساوي عدد مولاته في الصيغة. (.....)
- 10- محلول تكون فيه قيمة الحاصل الأيوني Q للمادة الأيونية المذابة تساوي قيمة ثابت حاصل الإذابة لها K_{sp} . (.....)
- 11- محلول تكون فيه قيمة الحاصل الأيوني Q للمادة الأيونية المذابة أقل من قيمة ثابت حاصل الإذابة لها K_{sp} . (.....)
- 12- محلول تكون فيه قيمة الحاصل الأيوني Q للمادة الأيونية المذابة أكبر من قيمة ثابت حاصل الإذابة لها K_{sp} . (.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- المحلول المشبع يكون في اتزان ديناميكي بين الجزء الذائب والجزء المترسب ، حيث يكون معدل الذوبان يساوي معدل الترسيب . ()
- 2- إذا كان تعبير ثابت حاصل الإذابة لملاح ما هو $K_{SP} = [A^{2+}]^3 \times [B^{3-}]^2$ فإن الصيغة الكيميائية للملاح هي A_2B_3 . ()

3- في المحلول المشبع لكلوريد الرصاص II (PbCl₂) يكون تركيز أيون الكلوريد يساوي تركيز

كاتيون الرصاص II . ()

4- قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) للمركب الأيوني شحيح الذوبان في الماء تزداد

عند إضافة محلول آخر يحتوي على أيون مشترك للمحلول المشبع. ()

5- إذا كان الحاصل الأيوني (Q) تساوي (K_{sp}) يكون المحلول مشبع ومتزن ولن يتكون راسب. ()

6- يذوب راسب هيدروكسيد المغنسيوم Mg(OH)₂ عند إضافة حمض الهيدروكلوريك

لمحلوله المشبع المتزن لتكوّن الكتروليت ضعيف . ()

7- يذوب راسب هيدروكسيد النحاس II Cu(OH)₂ في محلوله المشبع المتزن بإضافة

حمض النيتريك أو محلول الأمونيا إليه. ()

8- يمكن ترسيب كلوريد الفضة (AgCl) من محلوله المشبع المتزن بإضافة

حمض الهيدروكلوريك (HCl) أو نترات الفضة (AgNO₃) الصلب . ()

9- إذا كانت قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لكل من كبريتيد الخارصين (ZnS) وكبريتيد الكاديوم (CdS) هي

(1 × 10⁻²⁸ ، 1 × 10⁻²⁴) على الترتيب فإن الملح الأكثر ذوبانية عند نفس درجة الحرارة (CdS) . ()

10- ذوبانية كبريتيد الفضة (Ag₂S) في محلوله المشبع المتزن تساوي تركيز [Ag⁺]. ()

11- ذوبان كلوريد الفضة في محلول يحتوي على نترات الفضة يكون أقل من ذوبانه في الماء النقي. ()

12- إضافة محلول كلوريد الصوديوم لمحلول مشبع من كلوريد الفضة يؤدي إلى زيادة

قيمة ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لكلوريد الفضة. ()

13- عند إضافة كميات متساوية من نترات الفضة (AgNO₃) إلى محلولي كلوريد الفضة و بروميد الفضة

غير المشبع و المتساويين في التركيز فإذا علمت أن K_{sp} لكلوريد الفضة يساوي (1.8 × 10⁻¹⁰) ،

K_{sp} لبروميد الفضة يساوي (5.4 × 10⁻¹³) فإن بروميد الفضة يترسب أولاً . ()

14- ذوبان هيدروكسيد المنجنيز II Mn(OH)₂ في الماء أقل من ذوبانه في محلول حمض الهيدروكلوريك. ()

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

1- إذا كانت تركيز كربونات الباريوم (BaCO₃) في محلولها المشبع يساوي (7 × 10⁻⁵ M) فإن قيمة ثابت حاصل

الإذابة K_{sp} لها تساوي :

1.4 × 10⁻⁵ ()

4.9 × 10⁻⁹ ()

2.1 × 10⁻²² ()

8.3 × 10⁻³ ()

2- جميع المواد التالية تعمل على ترسيب هيدروكسيد الكالسيوم من محلوله المشبع عدا واحداً منها ، هو :

Ca(NO₃)₂ ()

NaOH ()

HCl ()

KOH ()



3- إضافة قليل من محلول حمض الكبريتيك المركز إلى محلول مشبع متزن من كبريتات الكالسيوم يعمل على:

() تقليل كمية المادة المذابة من كبريتات الكالسيوم

() زيادة قيمة ثابت حاصل الإذابة لكبريتات الكالسيوم

() زيادة كمية المادة المذابة من كبريتات الكالسيوم

() تقليل قيمة ثابت حاصل الإذابة لكبريتات الكالسيوم

4- يترسب المركب الأيوني من محلوله المشبع عندما يكون:

() الحاصل الأيوني له أقل من ثابت حاصل الإذابة

() الحاصل الأيوني له أكبر من ثابت حاصل الإذابة

() الحاصل الأيوني له يساوي ثابت حاصل الإذابة

() ثابت حاصل الإذابة له ضعف الحاصل الأيوني

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/ku

5- عند إضافة كلوريد الصوديوم الصلب الي محلول مشبع من كلوريد الفضة (AgCl):

() تزداد كميته المادة المذابة من كلوريد الفضة

() تزداد قيمته الحاصل الأيوني لكلوريد الفضة

() تزداد قيمته حاصل الإذابة لكلوريد الفضة

() تقل كميته المادة المترسبة من كلوريد الفضة

6- يذوب كلوريد الفضة من محلوله المشبع عندما يضاف إليه:

() محلول حمض HCl محلول PbCl₂ ()

() محلول AgI محلول NH₃ ()

7- إذا علمت أن قيمة (K_{sp}) عند درجة حرارة معينة لكل من: Zn(OH)₂ = 4.5 × 10⁻¹⁷ , Mg(OH)₂ = 6 × 10⁻¹² ,

Ca(OH)₂ = 6.5 × 10⁻⁶ , Fe(OH)₂ = 7.9 × 10⁻¹⁶ وعند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم لمحاليها

المشبعة فإن المادة التي تترسب أولاً هي:

() Zn(OH)₂ () Mg(OH)₂

() Fe(OH)₂ () Ca(OH)₂

8- إذا كانت قيمته ثابت حاصل الإذابة لهيدروكسيد الخارصين Zn(OH)₂ تساوي (4.5 × 10⁻¹⁷) فإن في

محلولها المشبع يكون:

() تركيز كاتيون الخارصين يساوي أنيون الهيدروكسيد

() تركيز كاتيون الخارصين ضعف تركيز أنيون الهيدروكسيد

() تركيز أنيون الهيدروكسيد يساوي 4.48 × 10⁻⁶ M

() تركيز أنيون الهيدروكسيد يساوي 2.24 × 10⁻⁶ M

9- المحاليل التالية تذيب هيدروكسيد النحاس II من محلولها المشبع عدا واحداً هو:

() حمض الهيدروكلوريك () محلول الأمونيا

() نترات النحاس II () حمض النيتريك



10- إذا علمت أن قيمة (K_{sp}) عند درجة حرارة معينة لكل من: $Zn(OH)_2 = 4.5 \times 10^{-17}$, $Mg(OH)_2 = 6 \times 10^{-12}$, $Ca(OH)_2 = 6.5 \times 10^{-6}$, $Fe(OH)_2 = 7.9 \times 10^{-16}$ فيكون المحلول المشبع الذي به أكبر تركيز من أنيونات الهيدروكسيد هو محلول:

$Mg(OH)_2$ () $Zn(OH)_2$ ()
 $Ca(OH)_2$ () $Fe(OH)_2$ ()

11- عند إضافة نترات الكاديوم إلي محلول مشبع متزن من كبريتيد الكاديوم CdS فان:

() ذوبانيه كبريتيد الكاديوم تزداد () قيمه (K_{sp}) لكبريتيد الكاديوم تزداد
() قيمة (K_{sp}) لكبريتيد الكاديوم تقل () كميته المادة المذابة من كبريتيد الكاديوم تقل

12- محلول مشبع متزن من ملح كربونات الباريوم ($BaCO_3$) تركيزه يساوي ($7 \times 10^{-5} M$) فإن

جميع الإجابات التالية صحيحة عدا واحدة هي:

() ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لكربونات الباريوم يساوي 4.9×10^{-9}
() ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لكربونات الباريوم ضعف تركيز أنيون الكربونات في المحلول مع إهمال تميؤ الملح
() تركيز كاتيون الباريوم في المحلول المشبع يساوي ($7 \times 10^{-5} M$)
() تركيز كاتيون الباريوم في المحلول المشبع يساوي تركيز أنيون الكربونات في المحلول مع إهمال تميؤ الملح

13- جميع المحاليل التالية ترسب كبريتيد الحديد II (FeS) من محلوله المشبع عدا واحداً هو :

Na_2S () H_2S ()
 $FeCl_2$ () HCl ()

14- عند إمرار غاز الأمونيا في محلول مشبع متزن من كلوريد الفضة فإن ذلك يؤدي إلي:

() ذوبان كلوريد الفضة المترسب () تقليل قيمة K_{sp} لكلوريد الفضة
() ترسيب كلوريد الفضة من المحلول () زيادة قيمة K_{sp} لكلوريد الفضة

15- ذوبانية ملح يوديد الرصاص II (PbI_2) في محلوله المشبع المتزن تساوي:

() تركيز أنيون اليوديد في المحلول () نصف تركيز أنيون اليوديد في المحلول
() نصف تركيز كاتيون الرصاص في المحلول () مثلي تركيز كاتيون الرصاص في المحلول

16- يتكون إلكتروليت ضعيف عند إضافة حمض (HCl) إلى كل من المحاليل المشبعة للمركبات التالية ما عدا :

() هيدروكسيد المغنسيوم () كبريتيد الخارصين
() كلوريد الفضة () كربونات الكالسيوم

17- ذوبان كلوريد الفضة الصلب ($AgCl$) يكون أكبر ما يمكن في :

() محلول كلوريد الصوديوم () محلول الأمونيا
() محلول نترات الفضة () الماء

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علميا :

- 1- تعبير ثابت حاصل الإذابة (K_{sp}) لملاح كربونات الكالسيوم ($CaCO_3$)
- 2- إذا كان تعبير ثابت حاصل الإذابة لملاح فوسفات الكالسيوم $K_{sp} = [Ca^{2+}]^3 [PO_4^{3-}]^2$ فإن الصيغة الكيميائية لهذا الملاح هي
- 3- في المحلول المشبع يكون معدل الذوبان معدل الترسيب.
- 4- تركيز أنيون الكبريتيد $[S^{2-}]$ تركيز كاتيون الرصاص $[Pb^{2+}]$ في المحلول المشبع لملاح كبريتيد الرصاص (PbS).
- 5- في المحلول غير المشبع يكون الحاصل الأيوني (Q) للمذاب ثابت حاصل الإذابة له.
- 6- يترسب كلوريد الفضة ($AgCl$) من محلوله المشبع بإضافة محلول يحتوي علي كاتيونات
...المناجاة...
- 7- عند إضافة يوديد الصوديوم (NaI) الصلب إلى محلول يوديد الفضة (AgI) المشبع يصبح الحاصل الأيوني ليوديد الفضة في المحلول ثابت حاصل الإذابة K_{sp} له .
- 8- إضافة قليل من محلول حمض الهيدروكلوريك (HCl) إلى محلول مشبع متزن من هيدروكسيد الكالسيوم $Ca(OH)_2$ يؤدي إلى هيدروكسيد الكالسيوم.
- 9- ذوبان كبريتيد الرصاص II الصلب في محلول نترات الرصاص II من ذوبانه في محلول حمض النيتريك
- 10- يذوب راسب كلوريد الفضة ($AgCl$) من محلوله المشبع عند إضافة محلول الأمونيا $NH_3(aq)$ لتكون الأيون المترابك الذي له الصيغة الكيميائية
- 11- عند إمرار غاز كلوريد الهيدروجين (HCl) في محلول مشبع متزن من كبريتيد الحديد II FeS ، فإن ذلك يؤدي إلى كمية كبريتيد الحديد II المترسبة.
- 12- إذا كان تركيز كاتيونات الرصاص Pb^{2+} في محلول مشبع من كلوريد الرصاص II ($PbCl_2$) يساوي (2×10^{-7}) مول/ لتر فإن ثابت حاصل الإذابة K_{sp} لكلوريد الرصاص II تساوي
- 13- إذا كانت قيمة ثابت حاصل الإذابة لبروميد الفضة ($AgBr$) يساوي (5.4×10^{-13}) وليوديد الفضة (AgI) يساوي (8.5×10^{-17}) عند $25^\circ C$ فإن ذلك يدل على أن ذوبانية ملح بروميد الفضة في الماء من ذوبانية ملح يوديد الفضة .
- 14- ذوبانية كبريتيد الفضة (Ag_2S) في محلول المشبع المتزن تساوي تركيز أيون في المحلول.
- 15- عند إضافة محلول الأمونيا إلى كلوريد الفضة يصبح الحاصل الأيوني لكلوريد الفضة $[Ag^+][Cl^-]$ من ثابت حاصل الإذابة K_{sp} .



السؤال الخامس : علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً :

1- يذوب راسب هيدروكسيد المنجنيز $Mn(OH)_2$ شحيح الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة حمض الهيدروكلوريك (HCl) إليه.

2- يذوب راسب كربونات الكالسيوم $(CaCO_3)$ شحيح الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة حمض النيتريك (HNO_3) إليه.



3- يذوب راسب هيدروكسيد النحاس $Cu(OH)_2$ II شحيح الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة محلول الامونيا (NH_3) إليه.

4- يذوب راسب كلوريد الفضة ($AgCl$) شحيح الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة محلول الامونيا (NH_3) إليه.

5- يترسب كلوريد الفضة ($AgCl$) من محلوله المشبع عند إضافة محلول كلوريد الصوديوم ($NaCl$) إليه.

6- يترسب كلوريد الفضة ($AgCl$) من محلوله المشبع عند إضافة محلول نترات الفضة ($AgNO_3$) إليه.



السؤال السادس: أجب عن الأسئلة التالية

1- أكتب معادلة تفكك كل مركب في المحلول المشبع و تعبير ثابت حاصل الاذابة (K_{sp}) لكل مركب من

المركبات التالية :

CaF₂ -1

Mg(OH)₂ -2

Fe(OH)₃ -3

CaCO₃ -4

Ca₃(PO₄)₂ -5

Ag₂CrO₄ -6

2- أكمل الجدول التالي :

محلول مشبع متزن من			المادة المضافة	
كربونات الكالسيوم CaCO ₃	هيدروكسيد النحاس II Cu(OH) ₂	كلوريد الفضة AgCl		
.....	إضافة حمض الهيدروكلوريك (يذوب - يترسب)	1
.....	العلاقة بين قيمة الحاصل الأيوني وثابت حاصل الاذابة بعد الإضافة $Q < K_{sp}$ $Q = K_{sp}$ $Q > K_{sp}$	2



3- أختَر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب

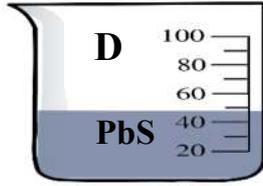
الرقم المناسب	المجموعة (أ)	الرقم	المجموعة (ب)
.....	صيغة الملح الهيدروجيني	1	CH_3COOK
.....	مركب أيوني شحيح الذوبان يذوب في محلول الامونيا ولا يذوب في حمض الهيدروكلوريك	2	KCl
.....	محلول الملح الذي يكون فيه تركيز الكاتيون أكبر من تركيز الأنيون	3	$AgCl$
.....	محلول الملح الذي له الاس الهيدروجيني يساوي 7 عند $25^{\circ}C$	4	$FeHPO_4$
.....	مركب شحيح الذوبان وذوبانيته في محلوله المشبع تساوي ثلث تركيز الأنيون	5	$Al(OH)_3$
.....		6	$Mg(OH)_2$

4- اختَر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب:

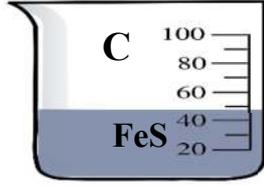
الرقم المناسب	المجموعة (أ)	الرقم	المجموعة (ب)
.....	مركب شحيح الذوبان يذوب في كل من حمض الهيدروكلوريك ومحلول الامونيا	1	$NaHCO_3$
.....	محلول ملح غير هيدروجيني يكون فيه تركيز الكاتيون أكبر من تركيز الأنيون	2	NH_4NO_2
.....	ملح هيدروجيني يعمل على تقليل حموضه المعدة	3	$Cu(OH)_2$
.....	ملح ناتج من حمض ضعيف وقاعده ضعيفة	4	KCN
.....	محلول ملح الاس الهيدروجيني له يساوي 7 عند درجه $25^{\circ}C$	5	Na_2SO_4
.....		6	HCl

5- أكمل التالي عند إمرار غاز كبريتيد الهيدروجين H_2S تدريجياً في المحاليل غير المشبعة التالية و

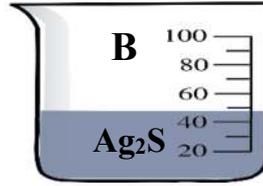
المتساوية في التركيز:



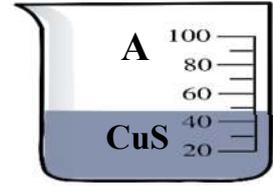
$$K_{sp} = 3 \times 10^{-28}$$



$$K_{sp} = 8 \times 10^{-19}$$



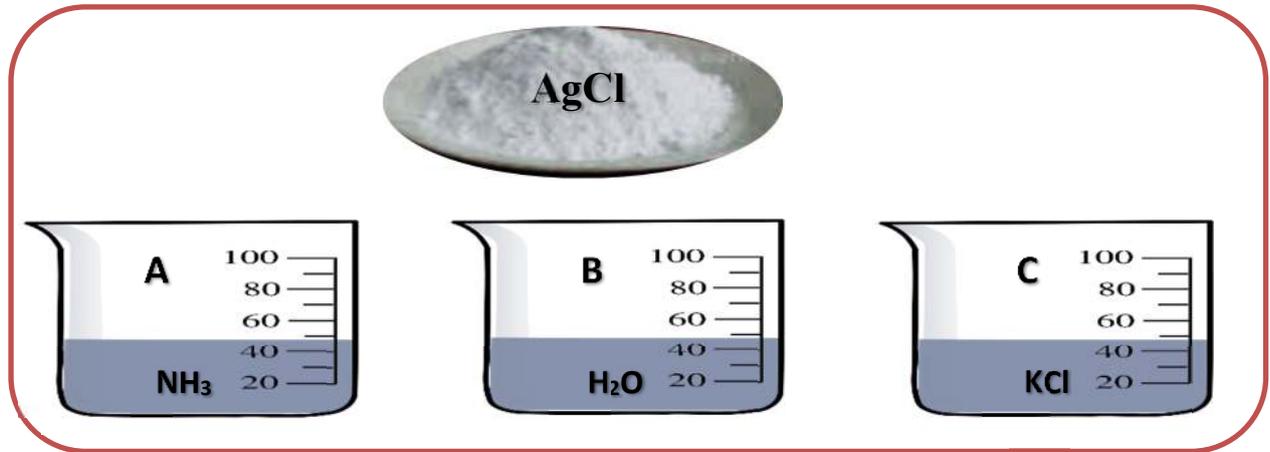
$$K_{sp} = 8 \times 10^{-51}$$



$$K_{sp} = 7.9 \times 10^{-37}$$

- أ - المحلول الذي يتكون فيه راسب أولاً هو المحلول المحلول الذي يكون راسب أخيراً هو محلول
- ب - المحلول الذي يتشبع أولاً هو محلول المحلول الذي يتشبع أخيراً هو محلول
- ج - يتكون راسب في الكأس A (قبل - بعد - مع) الكأس D almanahj.com/kw

6- أكمل التالي عند إضافة (1 g) من كلوريد الفضة الصلب الي كل كأس من الكؤوس عند $25^\circ C$



- 1- ذوبان كلوريد الفضة أكبر ما يمكن في الكأس
- 2- ذوبان كلوريد الفضة في الكأس B من ذوبانه في الكأس A
- 3- ذوبان كلوريد الفضة في الكأس B من ذوبانه في الكأس C
- 4- ذوبان كلوريد الفضة في الكأس C من ذوبانه في الكأس A
- 5- قيمة ثابت حاصل الإذابة K_{sp} لكلوريد الفضة في الكأس A قيمته في الكأس C



السؤال السابع: ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب ؟

1- لراسب هيدروكسيد المنجنيز II $Mn(OH)_2$ شحيح الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إليه.

التوقع :

التفسير :

.....

.....

.....

2- لراسب كربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) شحيحة الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة حمض الهيدروكلوريك إليه.

التوقع :

التفسير :

.....

.....

.....

3- لراسب كلوريد الفضة المترسب ($AgCl$) شحيح الذوبان في الماء في محلوله المشبع المتزن عند إضافة محلول الأمونيا إليه

التوقع :

التفسير :

.....

.....

.....

4- لكربونات الكالسيوم $CaCO_3$ الذائب في محلوله المشبع المتزن عند إضافة محلول كلوريد الكالسيوم إليه.

التوقع :

التفسير :

.....

.....

.....

.....



السؤال الثامن: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

1- أحد المركبات التالية لا ترسب كبريتيد الحديد II (FeS) من محلوله المشبع :
(HCl - Fe(OH)₃ – Ag₂S – H₂S)

المحلول الذي يختلف عن باقي المحاليل هو.....

السبب :

.....

2- أحد المحاليل التالية لا تذيب هيدروكسيد النحاس II Cu(OH)₂ من محلوله المشبع :
(NH₃ - HCl – HNO₃ – NaOH)

المحلول الذي يختلف عن باقي المحاليل هو.....

السبب :

.....

السؤال التاسع: حل المسائل التالية:

1- احسب تراكيزات كاتيونات الفضة وأنيونات الكلوريد في المحلول المشبع لكلوريد الفضة عند درجة الحرارة (25°C)
علماً بأن : $K_{sp}(AgCl) = 1.8 \times 10^{-10}$

.....

.....

.....

.....

.....

.....

2- احسب تراكيزات كاتيونات الكالسيوم وأنيونات الفلوريد في المحلول المشبع لفلوريد الكالسيوم (CaF₂) عند درجة الحرارة
(25°C) ، علماً بأن $K_{sp}(CaF_2) = 3.9 \times 10^{-11}$

.....

.....

.....

.....

.....

.....



8- توقع إذا كان هناك تكوين راسب لكوريد الرصاص ($PbCl_2$) عند إضافة 0.025 mol من $(CaCl_2)$ إلى 0.015 mol من $Pb(NO_3)_2$ مع كمية من الماء للحصول على محلول حجمه (1 L) علماً بأن $K_{sp}(PbCl_2) = 1.7 \times 10^{-5}$



9- أضيف 100 ml من كلوريد الكالسيوم $CaCl_2$ تركيزه 0.02 mol/L إلى 100 ml من كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 تركيز $4 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$ هل هناك تكوين راسب $K_{sp}(CaSO_4) = 2.4 \times 10^{-5}$

الفصل الثاني: معايرة الأحماض والقواعد

الدرس 1-2 : معايرة الأحماض و القواعد

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- تفاعل كاتيون الهيدرونيوم (كاتيون الهيدروجين) من الحمض مع أنيون الهيدروكسيد من القاعدة لتكوين الماء. (.....)
- 2- المحلول المعلوم تركيزه بدقة. (.....)
- 3- النقطة التي يتغير عندها لون الدليل. (.....)
- 4- النقطة التي يتساوى عندها عدد مولات كاتيونات الهيدرونيوم من الحمض مع عدد مولات أنيونات الهيدروكسيد من القاعدة. (.....)
- 5- عملية كيميائية مخبرية يتم من خلالها معرفة حجم المحلول القياسي (حمض أو قاعدة) اللازم ليتفاعل تماماً مع المحلول (حمض أو قاعدة) التي يراد معرفة تركيزه. (.....)
- 6- العلاقة البيانية بين الاس الهيدروجيني pH للمحلول في الدورق المخروطي وحجم الحمض أو القاعدة المضاف من السحاحة في معايرة الأحماض والقواعد. (.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- من صفات تفاعل التعادل أنه ماص للحرارة. ()
- 2- تفاعل التعادل هو تفاعل كاتيون الهيدرونيوم من الحمض مع أنيون الهيدروكسيد من القاعدة لتكوين الماء ()
- 3- النقطة التي يتساوى عندها عدد مولات كاتيونات هيدرونيوم الحمض مع عدد مولات أنيونات هيدروكسيد القاعدة تسمى نقطة التكافؤ ()
- 4- كل محلول معلوم تركيزه بدقة من حمض أو قاعدة أو ملح يعتبر محلول قياسي. ()
- 5- ينتج ملح صيغته (NaHSO_4) عند تفاعل (200 mL) من محلول (NaOH) تركيزه (0.1 M) مع حمض الكبريتيك (H_2SO_4) حجمه (100 mL) وتركيزه يساوي (0.2 M). ()
- 6- عند نقطة التكافؤ يجب أن يكون حجم الحمض يساوي حجم القاعدة. ()
- 7- تساعد منحنيات المعايرة في تحديد نقطة التكافؤ بدقة ووضوح. ()
- 8- عند معايرة حمض الأسيتيك مع محلول NaOH عند 25°C فإن قيمة pH عند نقطة التكافؤ أكبر من 7. ()
- 9- عند معايرة محلول الأمونيا بواسطة حمض HCl عند 25°C فإن قيمة pH عند نقطة التكافؤ أكبر من 7. ()
- 10- منحنى المعايرة بين حمض HCl بواسطة NaOH يتناقص تنازلياً ويتكون من ثلاثة أقسام . ()



السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

1- عند مزج محلول لحمض قوي (أحادي البروتون) مع محلول لقاعدة قوية (أحادية الهيدروكسيد) وعدد مولات الحمض والقاعدة متساوي عند 25°C يتكون:

() ملح متعادل وقيمة pH للمزيج تساوي (7)

() ملح قاعدي وقيمة pH للمزيج اكبر من (7)

() ملح حمضي وقيمة pH للمزيج اقل من (7)

() ملح هيدروجيني وقيمة pH للمزيج اقل من (7)

2- واحد مما يلي لا يعتبر من صفات تفاعل التعادل بين الاحماض والقواعد:

() يكون التفاعل ماصا للحرارة

() يكون المحلول المائي متعادلاً ($\text{pH} = 7$) عند 25°C عند تفاعل حمض قوي مع قاعده قويه تماماً

() يكون المحلول المائي ($\text{pH} < 7$) عند 25°C عند تفاعل حمض قوي مع قاعده ضعيفة تماماً

() يكون المحلول المائي ($\text{pH} > 7$) عند 25°C عند تفاعل حمض ضعيف مع قاعده قويه تماماً

3- واحد مما يلي لا يمكن وصفه انه محلول قياسي:

() محلول لحمض او قاعده معلوم تركيزه بدقة

() محلول حمض الهيدروكلوريك الذي تركيزه 0.1 M تماماً

() محلول الامونيا تركيزه 0.1 M تقريباً

() محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 0.1 M تماماً

4- يمكن استخدام محلول قياسي لحمض في معايرة:

() محلول لقاعدة مجهولة النوع والتركيز

() محلول لقاعدة معلومة النوع والتركيز بدقه

() محلول لقاعده معلومة النوع مجهولة التركيز

() محلول لحمض مجهول النوع معلوم التركيز بدقه

5- إذا تعادل 20 mL من محلول حمض الكبريتيك تماماً مع 50 mL من هيدروكسيد الصوديوم (0.4 M) وفقاً

للمعادلة التالية : $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ فان تركيز الحمض يساوي :

() 0.5 M () 0.004 M () 0.1 M () 0.25 M

6- حجم هيدروكسيد الكالسيوم الذي تركيزه (0.2 M) واللازم لمعايرة محلول لحمض هيدروكلوريك يحتوي على

(0.5 mol) من الحمض وفق المعادلة التالية : $2\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

() 1.25 L () 1.25 mL () 2.5 L () 2.5 mL

7- عدد مولات حمض الفوسفوريك (H_3PO_4) اللازمة لكي يتعادل تماماً مع (0.2) مول من هيدروكسيد الكالسيوم

وفق المعادلة التالية :

$2\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ يساوي :

() 0.3 mol () 0.13 mol () 0.2 mol () 0.6 mol

8- تكون قيمة pH عند نقطة التكافؤ تساوي (7) عند 25°C وذلك عند معايرة :

() حمض الهيدروكلوريك HCl (1M) ومحلل الامونيا NH_3 (aq) (1M)

() حمض الأسيتيك CH_3COOH (1M) وهيدروكسيد الصوديوم NaOH (1M)

() حمض الهيدروكلوريك HCl (1M) وهيدروكسيد الصوديوم NaOH (1M)

() حمض الفورميك HCOOH (1M) وهيدروكسيد البوتاسيوم KOH (1M)

9- ينتج ملح صيغته الكيميائية (Na_2HPO_4) عند تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH)

حجمه 100 mL وتركيزه (0.1 M) مع حمض الفوسفوريك (H_3PO_4) حجمه 100 mL وتركيزه يساوي:

() 0.2 M () 0.4 M () 0.05 M () 0.1 M

10- يمثل المنحنى التالي المبين بالرسم منحنى المعايرة لمحلول تركيزه

(0.1 M) من حمض :

() HNO_3 مع محلول 0.1 M من NaOH

() HCl مع محلول 0.1 M من KOH

() HCOOH مع محلول 0.1 M من NaOH

() HCl مع محلول 0.1 M من NH_3

11- عند دراسة منحنى معايرة محلول مائي من حمض الأسيتيك في الدورق المخروطي بواسطة هيدروكسيد الصوديوم فإن:

() قيمة pH تتزايد بشكل بطيء في بداية المنحنى

() عند نقطة انتهاء المعايرة يتكون ملح قاعدي

() نقطة التكافؤ تكون عند pH يساوي 7 عند 25°C

() عند نقطة انتهاء المعايرة يتكون ملح حمضي

12- الشكل الذي امامك يمثل منحنى معايرة حمض (HA) مع قاعدة (BOH) ومن خلال دراسة المنحنى

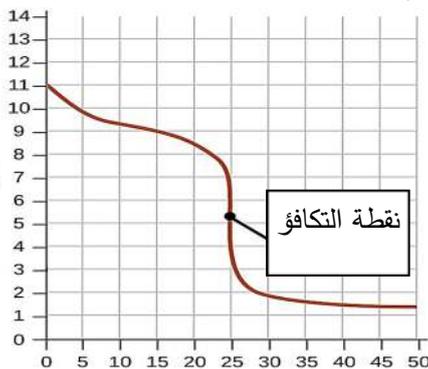
يمكن أن نستنتج أن:

() الحمض قوي والقاعدة قوية

() pH تساوي 7 عند 25°C

() القاعدة ضعيفة والحمض قوي

() الحمض ضعيف والقاعدة قوية



13- عند معايرة حمض الهيدروكلوريك بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم فإن العبارة غير الصحيحة هي:

() نقطة التكافؤ تكون عند pH تساوي (7) عند 25°C

() في نهاية المعايرة يتكون ملح متعادل

() ينقسم المنحنى لأربع أقسام

() تزداد قيمة pH ببطيء في بداية منحنى المعايرة



14- وضع (50 mL) من حمض HA تركيزه (0.1 M) في ورق مخروطي وتمت معايرته بإضافة محلول قاعدة BOH تركيزه (0.1 M) والجدول التالي يوضح قيمة pH عند 25°C للمحلول عند كل إضافة للقاعدة نستنتج مما سبق أن:

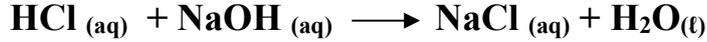
حجم القاعدة المضافة	0	40	49.95	50	50.05
pH للمحلول في الدورق	1	1.95	4.3	7	9.7

() الحمض ضعيف والقاعدة قوية () الحمض قوي والقاعدة ضعيفة
() الحمض قوي والقاعدة قوية () الحمض ضعيف والقاعدة ضعيفة

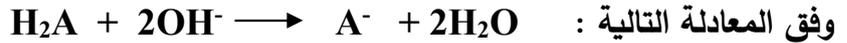
السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً :

- 1- عند نقطة التكافؤ لتفاعل حمض مع قاعدة يتكون في المحلول مركب أيوني يسمى
- 2- عند تفاعل حمض قوي مع قاعدة قوية تماماً يكون المحلول عند نقطة التكافؤ.
- 3- يكون المحلول حمضي التأثير عند نقطة التكافؤ عند معايرة حمض قوي مع قاعدة
- 4- عند معايرة حمض ضعيف مع قاعدة قوية تكون قيمة الأس الهيدروجيني (pH) للمحلول عند نقطة التكافؤ من 7 عند 25°C.

5- حجم محلول NaOH الذي تركيزه (0.5 M) اللازمة لكي تتعادل تماماً مع (200 mL) من حمض HCl تركيزه (0.2 M) يساويmL إذا كان التفاعل يتم وفق المعادلة التالية :

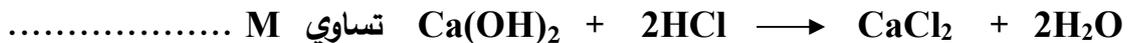


6- إذا تعادلت كمية من حمض ثنائي البروتون مع (500 mL) من محلول قاعدي تركيزه (0.1 M) وفق المعادلة التالية :

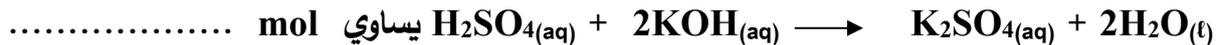


فإن عدد مولات الحمض تساوي mol

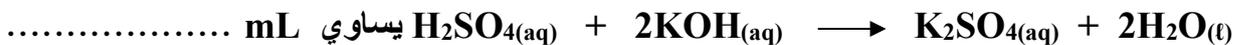
7- تركيز محلول هيدروكسيد الكالسيوم الذي حجمه (0.5 L) والتي تتفاعل تماماً مع 1L من محلول حمض الهيدروكلوريك الذي تركيزه (1 M) وفق المعادلة التالية :



8- عدد مولات هيدروكسيد البوتاسيوم التي تلزم للتفاعل تماماً مع نصف لتر من محلول حمض الكبريتيك الذي تركيزه (0.2 M) وفق المعادلة التالية:



9- حجم محلول حمض الكبريتيك الذي تركيزه (0.25 M) اللازم للتفاعل تماماً مع (50 mL) من هيدروكسيد البوتاسيوم النقي تركيزه (0.3 M) وفق المعادلة التالية :



10- ينتج ملح صيغته NaHSO₄ عند تفاعل (100 mL) من محلول NaOH تركيزه (0.1 M) مع حمض الكبريتيك (H₂SO₄) حجمه (100 mL) وتركيزه يساوي M

11- عدد مولات هيدروكسيد البوتاسيوم التي تلزم لتفاعل مع مول من حمض الفوسفوريك (H_3PO_4) لتكوين

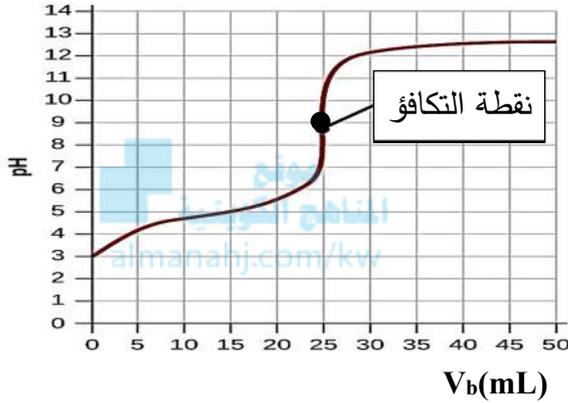
ملح فوسفات البوتاسيوم أحادي الهيدروجين (K_2HPO_4) تساوي مول.

12- تفاعل 750 mL من محلول حمض الفوسفوريك (H_3PO_4) مع 250 mL من محلول هيدروكسيد الصوديوم



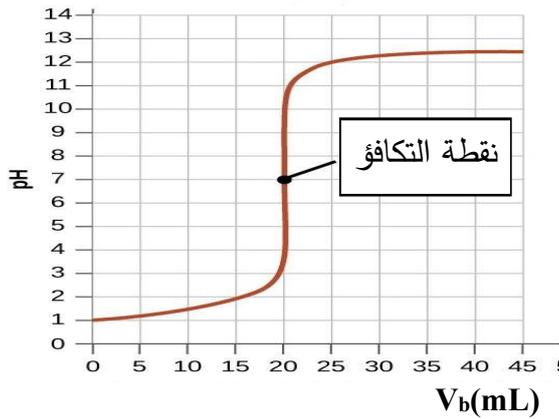
فيكون تركيز حمض الفوسفوريك يساوي M

13- الطريقة التي تستخدم لتحديد نقطة التكافؤ من منحنى المعايرة تسمى



14- المنحنى التالي يمثل معايرة حمض مع قاعدة:

فإن قيمة pH عند نقطة التكافؤ تساوي تقريباً



15- طبقاً للمنحنى المرفق الذي يمثل معايرة حمض قوي مع قاعدة

قوية فإن القيمة التقريبية لحجم القاعدة المضاف عند نقطة

التكافؤ تساوي mL

السؤال الخامس: ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب؟

1- لقيمة الأس الهيدروجيني pH عند 25°C عند نقطة التكافؤ للمحلول الناتج من معايرة حمض قوي و قاعدة قوية

التوقع:

التفسير:

2- لقيمة الأس الهيدروجيني pH عند 25°C عند نقطة التكافؤ للمحلول الناتج من معايرة حمض قوي و قاعدة ضعيفة

التوقع:

التفسير:

3- لقيمة الأس الهيدروجيني pH عند 25°C عند نقطة التكافؤ للمحلول الناتج من معايرة حمض ضعيف و قاعدة قوية

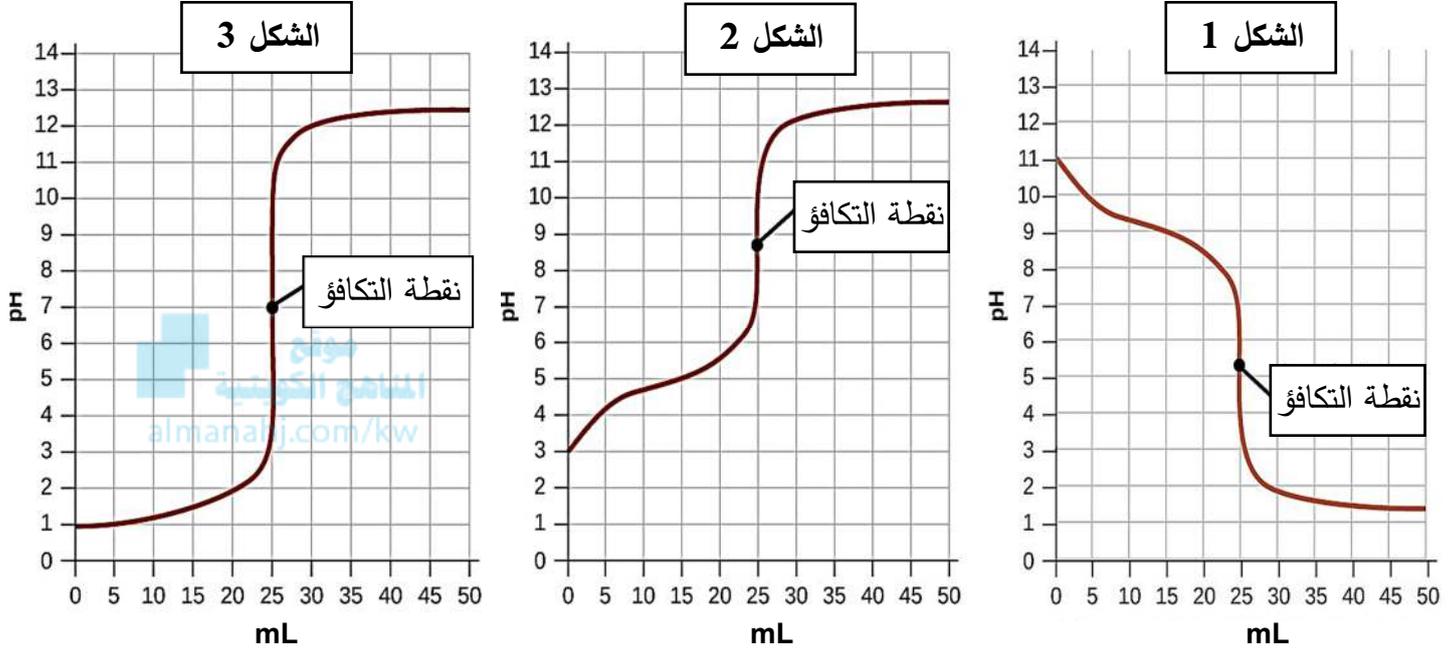
التوقع:

التفسير:

السؤال السادس: أجب عن السؤال التالي

يمثل كل منحنى مما يلي عملية معايرة محلول حمض (أحادي البروتون) مع محلول قاعدة

(أحاديه الهيدروكسيد) بتراكيز متساوية (0.1 M)



قارن بين المنحنيات كما هو مبين بالجدول التالي :

م	وجه المقارنة	شكل (1)	شكل (2)	شكل (3)
1	قوة كل من الحمض والقاعدة المستخدمين في عمليتي المعايرة
2	pH للمحلول عند نقطه التكافؤ عند 25°C 7 أو اقل من 7 أو اكبر من 7
3	نوع المحلول في الدورق قبل بدء المعايرة (حمضي ، قاعدي ، متعادل)
4	نوع المحلول في السحاحة (حمضي ، قاعدي ، متعادل)
5	حجم المحلول المضاف من السحاحة عند انتهاء المعايرة



السؤال السابع : أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

1- تمت معايرة بين محاليل الاحماض و القواعد التي بين الأقواس كل على حده كالآتي :

(NaOH بواسطة HNO₃) , (NH₃ بواسطة HCl) , (HCl بواسطة KOH)

كانت احدى المعايرات مختلفة عند نقطة التكافؤ و هي :

السبب :

2- تمت معايرة بين محاليل الاحماض و القواعد التي بين الأقواس كل على حده كالآتي :

(CH₃COOH بواسطة NaOH) , (NaOH بواسطة HCl) , (CH₃COOH بواسطة KOH)



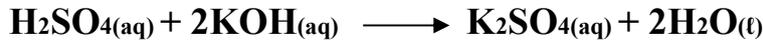
كانت احدى المعايرات مختلفة عند نقطة التكافؤ و هي :

السبب :

السؤال الثامن : حل المسائل التالية:

1- تعادل (10 mL) من محلول حمض الكبريتيك تماما مع (25 mL) من هيدروكسيد البوتاسيوم تركيزه (0.4 M)

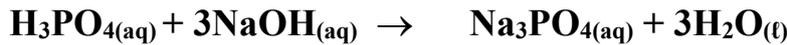
احسب تركيز حمض الكبريتيك بالمولار إذا تم التفاعل حسب المعادلة التالية:



.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

2- احسب تركيز محلول حمض الفوسفوريك إذا تعادل (30 mL) منه مع (75 mL) من محلول هيدروكسيد

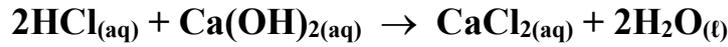
الصوديوم تركيزه (0.4 M) ، إذا تم التفاعل حسب المعادلة التالية:



.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....



3- أجريت معايرة (20 mL) من محلول هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)_2 باستخدام حمض الهيدروكلوريك تركيزه (0.5 M) وعند تمام التفاعل استهلك (25 mL) من الحمض . احسب تركيز محلول هيدروكسيد الكالسيوم بالمولار إذا تم التفاعل حسب المعادلة التالية:



4- أضيف (50 mL) من محلول حمض الفوسفوريك (H_3PO_4) إلى (100 mL) من محلول (NaOH) تركيزه (0.1M) احسب التركيز المولاري لمحلول الحمض للحصول على ملح فوسفات ثنائي الصوديوم الهيدروجينية Na_2HPO_4 موضعاً ذلك بالعلاقات الرياضية .

5- أضيف (10 mL) من محلول حمض الفوسفوريك (H_3PO_4) تركيزه (1M) إلى (20 mL) من محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) تركيزه (1M) والمطلوب : كتابة صيغة الملح الناتج و كتابة معادلة التفاعل الحادث .



الوحدة الخامسة

المشتقات الهيدروكربونية

الفصل الأول: المجموعات الوظيفية

الدرس 1-1 : المجموعات الوظيفية

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- ذرة أو مجموعة ذرية ، تمثل الجزء النشط التي تتركز إليه التفاعلات الكيميائية للمركب الذي يحتويها ، وتحدد الصيغة البنائية والخواص الكيميائية لعائلة من المركبات العضوية. (.....)
- 2- تفاعلات تحل فيها ذرة أو مجموعة ذرية محل ذرة أو مجموعة ذرية أخرى متصلة بذرة الكربون. (.....)
- 3- تفاعلات يتم فيها نزع ذرتين أو ذرة ومجموعة ذرية من ذرتي كربون متجاورتين لتكوين مركبات غير مشبعة. (.....)
- 4- تفاعلات يتم فيها اضافة ذرات أو مجموعات ذرية الى ذرتي كربون متجاورتين ترتبطان برابطة تساهمية ثنائية أو ثلاثية غير مشبعة. (.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- الهيدروكربونات المشبعة خاملة كيميائياً نسبياً في معظم التفاعلات الكيميائية العضوية ()
- 2- تتشابه الخواص الفيزيائية و الكيميائية للمركبات العضوية ذات المجموعة الوظيفية نفسها ()
- 3- المجموعة الوظيفية في الكحولات هي مجموعة الكربوكسيل ()
- 4- عائلة المركبات العضوية التي تحتوي على مجموعة كربونيل طرفية تسمى الألدهيدات ()
- 5- الإسترات تحتوي على مجموعة الكوكسي كربونيل كمجموعة وظيفية ()
- 6- في تفاعلات الانتزاع يكون المركب العضوي الناتج مركب مشبع دائماً ()

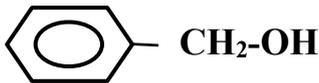
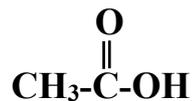
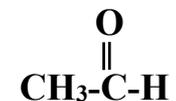
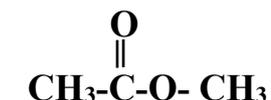
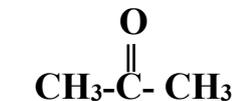
السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

- 1- اسم المجموعة الوظيفية لعائلة الإثيرات :
() الهيدروكسيل () الأوكسي () الأمين () الكربوكسيل
- 2- أحد المركبات التالية يحتوي على مجموعة كربونيل غير طرفية :
() ايثيل أمين () ميثانال () بروبانون () ميثانول
- 3- جميع عائلات المركبات العضوية التالية تحتوي على مجموعة كربونيل عدا عائلة واحدة هي :
() الالدهيدات () الكيتونات () الإسترات () الكحولات
- 4- يعتبر التفاعل التالي $CH_4 + Cl_2 \xrightarrow{UV} CH_3Cl + HCl$ من تفاعلات :
() الاستبدال () الانتزاع () الإضافة () الهدرجة

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً :

- 1- المجموعة الوظيفية في الأمينات صيغتها
- 2- الصيغة العامة للهيدروكربونات الهالوجينية هي
- 3- الصيغة العامة للدهيدات هيبينما الصيغة العامة للكيتونات
- 4- تنقسم التفاعلات الكيميائية في المركبات العضوية إلى ثلاثة أنواع أساسية هي تفاعلات و و
- 5- تفاعل غاز الهيدروجين مع الايثين في وجود النيكل كمادة حفازة يعتبر من تفاعلات -----

السؤال الخامس : اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب

الرقم المناسب	المجموعة (أ)	الرقم	المجموعة (ب)
.....	مركب عضوي ينتمي لعائلة الأحماض الكربوكسيلية	1	
.....	مركب عضوي يحتوي علي مجموعة الهيدروكسيل كمجموعة وظيفية	2	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -Br
.....	الصيغة العامة R-X	3	CH ₃ -O-CH ₃
.....	من الإيثرات	4	CH ₃ -CH ₂ -NH ₂
.....	مركب عضوي يحتوي علي مجموعة كربونيل طرفية كمجموعة وظيفية	5	
.....	مركب عضوي ينتمي لعائلة الأمينات	6	
.....	مركب عضوي ينتمي لعائلة الكيتونات	7	
.....	مركب عضوي يحتوي علي مجموعة ألكوكسي كربونيل كمجموعة وظيفية	8	

الفصل الأول: المجموعات الوظيفية

الدرس 1-2 : الهيدروكربونات الهالوجينية

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- مركبات عضوية مشتقة من الهيدروكربونات الأليفاتية أو الأروماتية باستبدال ذرة هالوجين أو أكثر محل ما يماثل عددها من ذرات الهيدروجين. (.....)
- 2- هيدروكربون هالوجيني متصل فيه ذرة هالوجين واحدة بشق ألكيل. (.....)
- 3- هيدروكربون هالوجيني متصل فيه ذرة هالوجين واحدة بشق الفينيل. (.....)
- 4- الجزء المتبقي من الألكان بعد نزع ذرة هيدروجين واحدة فقط منه . (.....)
- 5- الجزء المتبقي من البنزين بعد نزع ذرة هيدروجين واحدة. (.....)
- 6- هاليد الألكيل الذي له الصيغة العامة $R-CH_2-X$ وفيه ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون أولية متصلة بذرتي هيدروجين ومجموعة ألكيل أو بذرات هيدروجين. (.....)
- 7- هاليد الألكيل الذي له الصيغة العامة R_2-CH-X وفيه ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون ثانوية متصلة بذرة هيدروجين ومجموعتي ألكيل. (.....)
- 8- هاليد الألكيل الذي له الصيغة العامة R_3-C-X وفيه ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون ثالثة متصلة بثلاث مجموعات ألكيل. (.....)
- 9- طريقة تستخدم لتحضير الإيثرات المتماثلة وغير المتماثلة ويتم ذلك بتفاعل هاليد الألكيل $R-X$ مع الكوكسيد الصوديوم $R-ONa$. (.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- تعتبر هاليدات الألكيل و هاليدات الفينيل من المركبات الهيدروكربونية الهالوجينية. ()
- 2- بروميد الفينيل يعتبر من الهاليدات الأروماتية. ()
- 3- هاليدات الألكيل أكثر نشاطاً من هاليدات الفينيل ()
- 4- (2- برومو-2- ميثيل بيوتان) يعتبر هاليد ألكيل ثالثي. ()
- 5- (1- برومو-2- ميثيل بروبان) يعتبر هاليد ألكيل ثانوي . ()
- 6- درجة غليان بروميد البروبيل أعلى من درجة غليان بروميد الايثيل. ()
- 7- درجة غليان بروميد الإيثيل أقل بكثير من درجة غليان الإيثان. ()
- 8- كلورو ميثان كثافته أعلى من كثافة الماء . ()
- 9- تتفاعل هاليدات الألكيل بالانتزاع كما تتفاعل بالاستبدال ولا تتفاعل بالإضافة. ()
- 10- يتفاعل كلوريد الإيثيل بالاستبدال مع ميثوكسيد الصوديوم ويتكون إيثيل ميثيل إيثر. ()
- 11- يتفاعل كلوريد الإيثيل مع المحلول المائي لهيدروكسيد الصوديوم وينتج كلوريد الصوديوم وكحول الميثيل. ()
- 12- يتفاعل 1- برومو بروبان مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم وينتج بروميد البوتاسيوم و 1- بروبانول. ()

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

1- جميع الهيدروكربونات الهالوجينية التالية أروماتية ما عدا واحداً هو :

() يوديد الفينيل () كلوريد الثينيل

() كلوريد الفينيل () بروميد الفينيل

2- المركب (2- كلورو-3- ميثيل بنتان) يعتبر هاليد ألكيل:

() أولي () ثانوي

() ثالثي () ثنائية الهالوجين

3- كلوريد أيزوبوتيل يعتبر هاليد ألكيل :

() أولي () ثانوي

() ثالثي () ثنائية الهالوجين

4- أعلى مركب في درجة الغليان من الهيدروكربونات الهالوجينية التالية هو :

() CH_3-Br () CH_3-CH_2-Br

() $CH_3-CH_2-CH_2-Br$ () $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-Br$

5- المركب الذي له أعلى درجة غليان هو :

() CH_3-F () CH_3-Cl

() CH_3-Br () CH_3-I

6- إحدى العبارات التالية لا يعتبر من خواص الهيدروكربونات الهالوجينية أحادية الهالوجين (هاليدات الألكيل) :

() شحيجة الذوبان في الماء () مركبات غير قطبية

() مركبات غير مستقرة () مركبات نشطة كيميائياً

7- يتفاعل بروميد الإيثيل مع ايثوكسيد الصوديوم وينتج:

() ثنائي إيثيل إيثر وبروميد الصوديوم () بروميد الصوديوم وكحول الإيثيل

() الايثين والماء وبروميد الصوديوم () البيوتانال وبروميد الصوديوم

8- عند تفاعل هاليد الألكيل مع المحلول المائي لهيدروكسيد الصوديوم نحصل علي :

() ألكين () ألكين

() كحول () كيتون

9- عند تفاعل (1- كلورو بروبان) مع محلول هيدروكسيد الصوديوم يتكون كلوريد الصوديوم و مركب عضوي يسمى :

() 1- بروبانول () 2- بروبانول

() البروبين () 2- كلورو بروبان

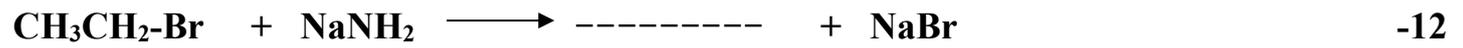
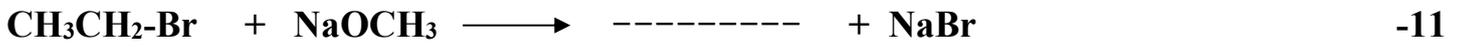
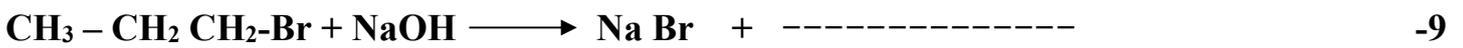
10- ينتج المركب (2- بروبانول) عند تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع :

() CH_3-CH_2-Br () $CH_3-CHBr-CH_3$

() CH_3-COOH () $CH_3-CH_2-CH_2-Br$

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علميا :

- 1- الصيغة العامة لهاليد الألكيل الثانوي هي -----
- 2- الاسم الشائع للمركب العضوي 1- كلورو-2- ميثيل بروبان -----
- 3- يصنف 2- برومو بروبان على أنه هاليد ألكيل -----
- 4- الصيغة الكيميائية لمركب بروميد أيزوبوتيل هي -----
- 5- الصيغة الكيميائية للمركب العضوي الناتج من تفاعل البروم مع الإيثان في وجود UV هي -----
- 6- درجة غليان بروميد الميثيل ----- درجة غليان كلوريد الميثيل.
- 7- تفاعل هاليدات الألكيل بالاستبدال مع الألكوكسيدات و يستخدم لتحضير الإيثرات المتماثلة وغير المتماثلة يسمى -----



السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا سليما:

- 1- يعتبر المركب (2- برومو بيوتان) هاليد ألكيل ثانوي .

- 2- لا يمكن استخدام طريقة الهلجنة المباشرة للالكانات للحصول على هاليدات الألكيل النقية .

- 3- الهيدروكربونات الهالوجينية شحيحة الذوبان في الماء على الرغم من أنها قطبية.

- 4- درجة غليان هاليدات الألكيل أعلى بكثير من درجة غليان الالكانات التي حضرت منها



5- درجة غليان (CH₃-CH₂-CH₂-Br) أعلى من درجة غليان (CH₃-CH₂-Br)

6- درجة غليان يوديد الإيثيل أعلى من درجة غليان كلوريد الإيثيل.

7- تعتبر هاليدات الألكيل مواد نشطة غير مستقرة تتفاعل بسهولة.

السؤال السادس : اكتب أسماء وصيغ المركبات العضوية كما هو مبين بالجدول التالي:

م	الصيغة الكيميائية	الاسم حسب نظام الأيوباك	الاسم الشائع
1	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{Cl} \end{array}$
2	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
3	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{Cl} \end{array}$
4	كلورو بنزين
5	إيثيل أمين
6	2- برومو-2-ميثيل - بروبان

السؤال السابع: أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

1- [CH₃CH₂Cl] , [(CH₃)₂CHCH₂Cl] , [CH₃CHCH₃]
|
Cl

هاليد الألكيل الذي لا ينتمي للمجموعة هو :

السبب :



2- [(1- كلورو بنتان) , (2- كلورو بنتان) , (3- كلورو بنتان)]

هاليد الألكيل الذي لا ينتمي للمجموعة هو :

السبب :

3- [CH_3Br] , [$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$] , [$(\text{CH}_3)_3\text{C-Br}$]

هاليد الألكيل الذي لا ينتمي للمجموعة هو :

السبب :



السؤال الثامن : وضع بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط ماذا يحدث في الحالات التالية

1- تفاعل الإيثان مع غاز الكلور في وجود الأشعة فوق البنفسجية:

.....

2- تفاعل البنزين مع البروم في وجود الحديد كعامل حفاز:

.....

3- تفاعل كلورو إيثان (كلوريد الإيثيل) مع محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم

.....

4- تفاعل 2- كلورو - 2- ميثيل بروبان مع محلول هيدروكسيد الصوديوم:

.....

5- تفاعل بروميد البنزائل مع هيدروكسيد الصوديوم :

.....

6- تفاعل إيثوكسيد الصوديوم مع بروميد الإيثيل :

.....

7- تفاعل كلوريد الميثيل مع أميد الصوديوم :

.....

السؤال التاسع : وضع بكتابة بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط كيفية الحصول على كل من:

1- كلورو ايثان من الايثان :

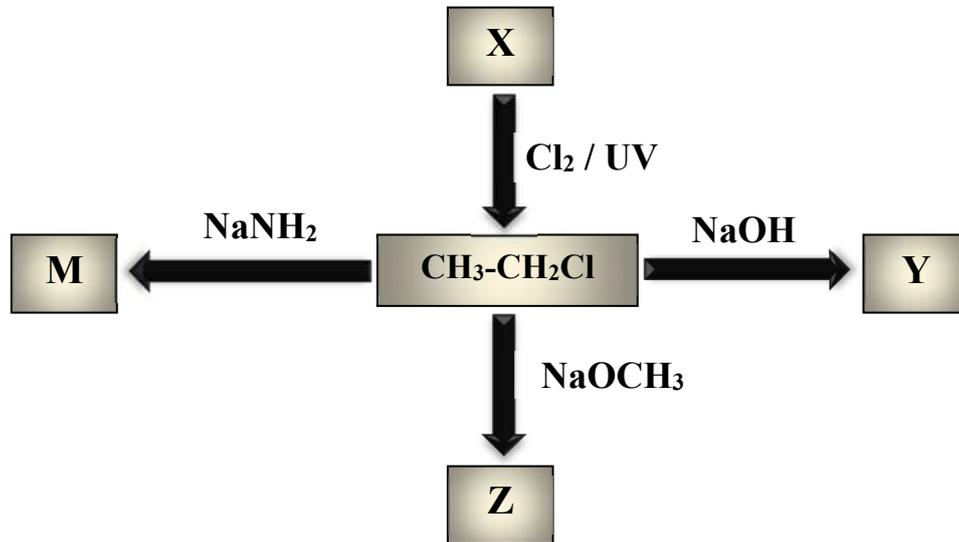
2- الايثانول (كحول الايثيل) من كلورو ايثان:

3- ثنائي ايثيل ايثر من برومو ايثان

4- ايثيل ميثيل ايثر من بروميد الايثيل:

5- ايثيل أمين من برومو ايثان

السؤال العاشر : ادرس خريطة المفاهيم التالية ثم أجب عن الأسئلة



❖ اسم المركب العضوي X والصيغة الكيميائية

❖ اسم المركب العضوي Y والصيغة الكيميائية

❖ اسم المركب العضوي Z والصيغة الكيميائية

❖ اسم المركب العضوي M والصيغة الكيميائية

الفصل الأول: المجموعات الوظيفية

الدرس 1-3 الكحولات و الإثيرات

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل واحدة أو أكثر كمجموعة وظيفية مرتبطة بذرة كربون مشبعة. (.....)
- 2- الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على سلسلة كربونية أليفاتية. (.....)
- 3- الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين لا تتصل مباشرة بمجموعة الهيدروكسيل. (.....)
- 4- الكحولات التي تتميز بوجود مجموعة هيدروكسيل واحدة في الجزيء. (.....)
- 5- الكحولات التي تتميز بوجود مجموعتين من الهيدروكسيل في الجزيء. (.....)
- 6- الكحولات التي تتميز بوجود ثلاثة مجموعات هيدروكسيل أو أكثر في الجزيء. (.....)
- 7- الكحولات التي لها الصيغة العامة $R - CH_2 - OH$ وفيها ترتبط مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون (أولية) متصلة بذرتي هيدروجين ومجموعة ألكيل أو بذرات هيدروجين. (.....)
- 8- الكحولات التي لها الصيغة العامة $R_2 CH - OH$ وفيها ترتبط مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون (ثانوية) متصلة بذرة هيدروجين ومجموعتي ألكيل. (.....)
- 9- الكحولات التي لها الصيغة العامة $R_3 C - OH$ وفيها ترتبط مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون (ثالثة) متصلة بثلاثة مجموعات ألكيل. (.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

1- جميع المركبات التي تحتوي على مجموعة الهيدروكسيل تعتبر من الكحولات. ()

2- عند إحلال أو استبدال ذرة هيدروجين من حلقة البنزين بمجموعة هيدروكسيل مباشرة يسمى المركب فينول. ()

3- الصيغة التركيبية (البنائية) للجليكول إيثيلين $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-OH}$ ()

4- الجليسرول يعتبر من الكحولات الأليفاتية الثالثية. ()

5- المركب الذي له الصيغة $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ يسمى 1، 2 - إيثان ثنائي أول. ()

6- المركب الذي له الصيغة $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ يسمى 1- بروبانول ()

7- يسمى المركب $\text{CH}_2\text{-OH}$  تبعاً لنظام الايوباك فينيل ميثانول. almanahj.com/kw ()

8- يسمى المركب $\text{C}_2\text{H}_5\text{-C(CH}_3\text{)}_2\text{-OH}$ تبعاً لنظام الايوباك 2- إيثيل-2- بروبانول. ()

9- التسمية الشائعة للمركب $\text{CH}_3\text{CH(OH)CH}_2\text{CH}_3$ هي كحول البيوتيل الثانوي. ()

10- تتميز الكحولات الأولية باحتوائها على مجموعة هيدروكسيل متصلة بذرة كربون غير طرفية. ()

11- درجة غليان الكحولات أعلى بكثير من درجة غليان الهيدروكربونات ذات الكتل المولية المتقاربة معها. ()

12- درجة غليان كحول الإيثيل أعلى من درجة غليان كحول البروبيل. ()

13- تقل ذوبانية الكحولات في الماء التي تحتوي على نفس عدد مجموعات الهيدروكسيل بزيادة كتلتها المولية. ()

14- عند إضافة الماء إلى البروبين في وجود حمض الكبريتيك المخفف يكون الناتج الأساسي 1-بروبانول. ()

15- عند تفاعل كلوريد الإيثيل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم يتكون الإيثانول وكلوريد الصوديوم. ()

16- يتفاعل كحول الميثيل مع الصوديوم ويتكون ميثوكسيد الصوديوم ويتصاعد غاز الهيدروجين. ()

17- الكحولات تحتوي على الرابطة القطبية (O-H) لذلك تسلك سلوك الأحماض الضعيفة جداً. ()

18- عندما يتفاعل حمض الإيثانويك مع الميثانول يتكون إستر ميثانوات الإيثيل والماء. ()



- () 19- الصيغة الكيميائية لإستر ايثانوات الميثيل هي $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
- () 20- يستخدم حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز في تفاعل الأسترة كمادة محفزة لنزع الماء ومنع حدوث التفاعل العكسي لأن التفاعل بطيء و يحدث في الاتجاهين .
- () 21- تعتمد نواتج تسخين حمض الكبريتيك H_2SO_4 مع الإيثانول على درجة حرارة التفاعل.
- () 22- يعتمد ناتج تسخين كلاً من الإيثانول و الميثانول مع حمض الكبريتيك المركز على درجة حرارة التفاعل.
- () 23- عند أكسدة الإيثانول باستخدام برمنجنات البوتاسيوم KMnO_4 المحمضة ينتج الفورمالدهيد ثم حمض الفورميك.
- () 24- عند أكسدة كحول الميثيل تماماً يتكون حمض الأسيتيك.
- () 25- عند أكسدة 1-بروبانول باستخدام برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك ينتج البروبانال و الماء وباستمرار الأكسدة يتكون حمض البروبانويك.
- () 26- عند أكسدة 2-بروبانول ينتج البروبانول.
- () 27- تتأكسد الكحولات الأولية والثانوية ولا تتأكسد الكحولات الثالثية.
- () 28- عند أكسدة الإيثانول تماماً باستخدام برمنجنات البوتاسيوم المحمضة يتكون الأسيتالدهيد.

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها:

- 1- المركب (2- بروبانول) يعتبر من الكحولات:
- () الأولية أحادية الهيدروكسيل () ثنائية الهيدروكسيل
- () عديدة الهيدروكسيل () الثانوية أحادية الهيدروكسيل
- 2- الجليسرول يعتبر من الكحولات:
- () أحادية الهيدروكسيل () عديدة الهيدروكسيل
- () الأولية () الثالثية
- 3- احد الكحولات التالية يعتبر من الكحولات الثانوية هو:
- () الإيثانول () جليكول الايثيلين
- () 3- بنتانول () 1- بروبانول
- 4- يعتبر كحول الأيزوبوتيل من الكحولات:
- () الأولية () الثانوية
- () الثالثية () ثنائية الهيدروكسيل
- 5- أحد الكحولات التالية يعتبر من الكحولات الثالثية وهو:
- () 2- ميثيل - 1- بيوتانول () ميثانول
- () 2- ميثيل - 2- بروبانول () 2- بروبانول

6- الاسم الشائع للمركب الذي له الصيغة الكيميائية $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$ هو :

- () الفورمالدهيد
() كحول الايثيل
() كحول البنزائل
() الفينول

7- من الطرق العامة لتحضير الكحولات الأولية :

- () اختزال الكيتون المقابل
() اكسدة الالدهيد المقابل
() اكسدة الكيتون المقابل
() تميؤ هاليد الألكيل المقابل

8- أحد المشتقات الهيدروكربونية التالية يتفاعل مع فلز الصوديوم و يتصاعد غاز الهيدروجين وهو:

- () $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$
() $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{OH}$



- () $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3$
() $\text{CH}_3 - \text{Cl}$

9- عند تفاعل فلز الصوديوم مع الايثانول يتصاعد غاز :

- () CO_2
() H_2
() O_2
() Cl_2

10- تنتج الإسترات من تفاعل:

- () الكحول مع الحمض الكربوكسيلي
() الكحول مع الكيتون
() الالدهيد مع الحمض الكربوكسيلي

11- ينتج استر اسيتات الايثيل من تفاعل:

- () الميثانول و الايثانول
() اسيتات الصوديوم و الايثانول
() حمض الأسيتيك و الايثانول
() الايثانول و حمض الفورميك

12- يتأكسد المركب (2- بروبانول) بإمرار ابخرته على النحاس المسخن لدرجة 300°C الى :

- () $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3 + \text{H}_2$
() $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
() $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
() $\text{CH}_3\text{OH} + \text{H COOH}$

13- عند امرار ابخرة كحول الايثيل على النحاس المسخن لدرجة 300°C نحصل على غاز الهيدروجين و :

- () $\text{CH}_3 - \text{CHO}$
() CH_3COOH
() $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
() CH_3CH_3

14- عند أكسدة الايثانول تماما باستخدام عامل مؤكسد قوي مثل (KMnO_4) في وسط حمضي نحصل على الماء و:

- () $\text{CH}_3 - \text{CHO}$
() CH_3COOH
() $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
() CH_3CH_3

15- تتأكسد الكحولات الثانوية باستخدام برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك وينتج:

- () الالدهيد المقابل والماء
() الكحول مع الكيتون
() الكيتون المقابل والماء
() الاستر المقابل والماء



16- أحد الكحولات التالية لا يتأكسد بيرمنجنات البوتاسيوم المحمضة هو :

- () 1- بروبانول
() 2- ميثيل -2- بروبانول
() 2- بروبانول
() 2- ميثيل -1- بروبانول

17- عند تفاعل الايثانول مع كلوريد الهيدروجين HCl يتكون الماء و مركب عضوي يُسمى:

- () أسيتالدهيد
() كلورو ميثان
() كلوريد الايثيل
() كلوروفورم

18- عند تفاعل بروميد الإيثيل (C₂H₅ - Br) مع هيدروكسيد الصوديوم ثم إضافة قطعة من فلز الصوديوم إلى المركب العضوي الناتج يتكون:

- () الإيثانول
() الإيثين
() ايثوكسيد الصوديوم
() الألكايد

19- عند تسخين الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز لدرجة 140°C فإن صيغة المركب العضوي الناتج هي:

- () CH₃ - CH = CH₂
() C₂H₅ - O - C₂H₅
() CH₃ - CO - CH₃
() CH₃ - O - CH₃

20- عند نزع جزئ من الماء من جزئين كحول أولي وذلك بتسخين الكحول مع حمض الكبريتيك المركز عند درجة 140° C يتكون الماء و :

- () ألكايد
() كيتون
() حمض كربوكسيلي
() إيثر

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علميا :

- 1- تتميز الكحولات بأنها تحتوي على مجموعة ----- كمجموعة وظيفية.
- 2- إذا ارتبطت مجموعة الهيدروكسيل مباشرة بشق الفينيل فإن المركب الناتج يُسمى -----
- 3- المركبات العضوية الاروماتية التي ترتبط بها مجموعة الهيدروكسيل (OH-) قد تكون ----- أو -----
- 4- الجليسرول من الكحولات الأليفاتية ----- الهيدروكسيل وصيغته البنائية هي -----
- 5- الصيغة الكيميائية البنائية لكحول جليكول الإيثيلين -----
- 6- يتفاعل 2- بيوتين مع الماء في وجود H₂SO₄ كمادة محفزة وينتج مركب صيغته الكيميائية-----
- 7- درجة غليان الميثانول ----- من درجة غليان الإيثانول.
- 8- عند تسخين 1- بروبانول مع حمض الكبريتيك المركز لدرجة (180° C) ينتج مركب عضوي يُسمى-----

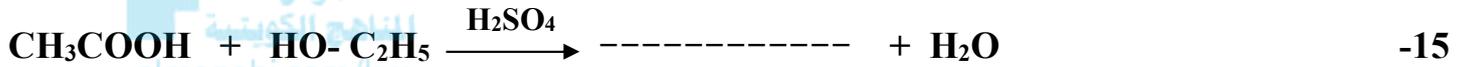


9- عند تفاعل كحول الإيثيل مع غاز يوديد الهيدروجين يتكون الماء ومركب صيغته -----

10- يمكن الحصول على الإيثانول بتميؤ بروميد ----- في وجود -----



14- المركب الذي له الصيغة الكيميائية $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ يسمى حسب نظام الايوباك -----



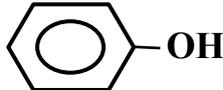
17- تتأكسد الكحولات الأولية بالعوامل المؤكسدة تماماً إلى ----- المقابلة، بينما تتأكسد الكحولات

الثانوية إلى ----- المقابلة .

18- عند أكسدة 1- بروبانول تماماً ينتج ----- وعنده أكسدة 2- بروبانول ينتج -----



السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- لا يعتبر الفينول  من الكحولات على الرغم من احتوائه على مجموعة الهيدروكسيل

2- يعتبر المركب 1- بروبانول من الكحولات الأولية .

3- يعتبر المركب 2- بيوتانول من الكحولات الثانوية.

4- يعتبر المركب 2- ميثيل-2- بروبانول (كحول أيزوبروبيل) من الكحولات الثالثية .



5- درجة غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الهيدروكربونات ذات الكتل المولية المتقاربة.

6- درجة غليان 1-بروبانول $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ أعلى من درجة غليان الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.

7- درجة غليان جليكول إيثلين $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ أعلى من درجة غليان الإيثانول.



8- تذوب الكحولات ذات الكتل المولية المنخفضة بسهولة في الماء.

9- تقل ذوبانية الكحولات في الماء بزيادة الكتلة المولية.

10- تزداد ذوبانية الكحولات في الماء مع زيادة عدد مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء.

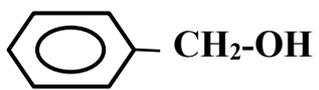
11- يسلك الكحول سلوك الأحماض الضعيفة جداً وأيضاً سلوك القواعد الضعيفة جداً.

12- الكحولات الثالثية لا تتأكسد.

13- يجب أن يضاف حمض الكبريتيك المركز عند تفاعل الحمض العضوي مع الكحول لتكوين الإستر.



السؤال السادس : اكتب أسماء وصيغ المركبات العضوية كما هو مبين بالجدول التالي:

م	الصيغة الكيميائية	الاسم حسب نظام الايوباك	الاسم الشائع
1	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$
2	
3	2- بروبانول
4	2- ميثيل-1- بروبانول	كحول أيزوبوتيل
5	2- فينيل-1- إيثانول
6	استر إيثانوات الإيثيل
7	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

السؤال السابع : أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

1- (الفينول ، الميثانول ، فينيل ميثانول)

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو

- السبب:

2- (إيثانول ، 2- ميثيل-1-بروبانول ، 2- بروبانول)

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو

- السبب:

3- [$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$ - $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ - $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$]

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو

- السبب:



السؤال الثامن : وضع بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط ماذا يحدث في الحالات التالية:

1- تميؤ كلوريد الميثيل في وجود هيدروكسيد الصوديوم :

2- إضافة الماء إلى بروبين في وجود حمض الكبريتيك :

3- إماهة 2- بيوتين في وجود حمض كبريتيك:

4- تفاعل فلز الصوديوم مع الإيثانول ثم تفاعل المركب العضوي الناتج مع الماء :



5- تسخين الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز إلى 140°C :

6- تسخين كحول البروبيل مع حمض الكبريتيك المركز إلى (180°C) :

7- أكسدة كحول الايثيل تماماً باستخدام برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك:

8- إمرار أبخرة 1- بروبانول على نحاس مسخن لدرجة (300°C) :

9- أكسدة 2- بيوتانول باستخدام برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك:

10- تفاعل الميثانول مع غاز بروميد الهيدروجين ثم تفاعل الناتج مع ميثوكسيد الصوديوم:



السؤال التاسع: وضح بكتابة بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط كيفية الحصول على كل من:

1- الميثانول (كحول الميثيل) من كلورو ميثان:

2- (2- بروبانول) من بروميد الألكيل المقابل:

3- (2- بروبانول من البروبين):

4- ميثوكسيد الصوديوم من الميثانول:

5- حمض الإيثانويك (الأسيتيك) من الايثانول :

6- ميثانال من الميثانول باستخدام نحاس مسخن لدرجة (300 °C):

7- حمض البروبانويك من 1-بروبانول:

8- حمض الأسيتيك من كلوريد الايثيل:

9- البروبانون (الأسيتون) من 2- بروبانول باستخدام العوامل المؤكسدة :

10- ايثانوات الايثيل من حمض الإيثانويك :

11- ثنائي ايثيل ايثر من الايثانول :

12- الايثين من الايثانول :

13- بروميد البروبيل من 1- بروبانول :



السؤال العاشر: أجب عن الأسئلة التالية:

1-مركب هيدروكربوني مشبع (A) ينتج عند تفاعله مع الكلور في وجود الأشعة فوق البنفسجية مركب عضوي (B) وعند تفاعل المركب (B) مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ينتج المركب العضوي (C) وعند أكسدة المركب (C) تماماً بعامل مؤكسد قوي ينتج حمض الأسيتيك. اكتب المعادلات الكيميائية الدالة على التفاعلات السابقة مع ذكر اسم المركبات (A)، (B)، (C).

.....

.....

.....

.....

.....

.....



2-مركب (A) له الصيغة الجزيئية C_2H_6O يتفاعل مع فلز الصوديوم فيتصاعد غاز الهيدروجين ويتكون ملح (B) الذي يتفاعل مع يوديد الايثيل فينتج المركب (C) اكتب المعادلات الكيميائية الدالة على التفاعلات السابقة مع ذكر اسم المركبات (A)، (B)، (C).

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3-اكتب الصيغة البنائية المكثفة لكحول أولي، كحول ثانوي، كحول ثالثي على أن تجمع بينها الصيغة الجزيئية (C_4H_9OH) . مع كتابة الاسم الشائع لكل منها والاسم تبعاً لنظام الايوباك.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

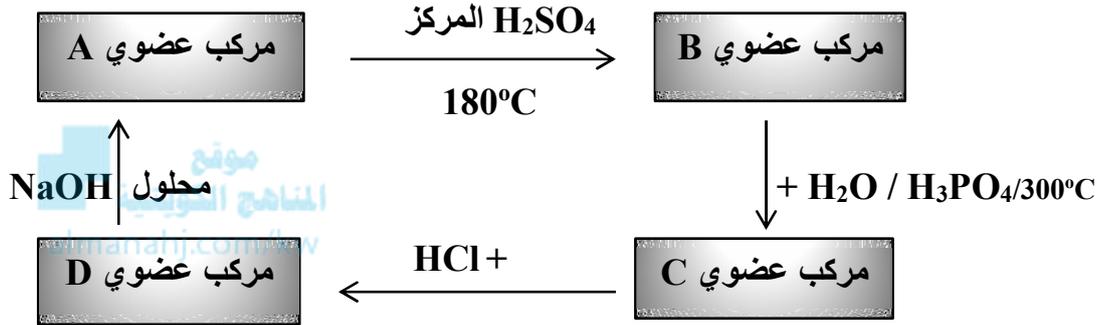


4- أي المركبين في كل مجموعة من المجموعات التالية له أعلى درجة غليان؟ ولماذا؟



التفسير:

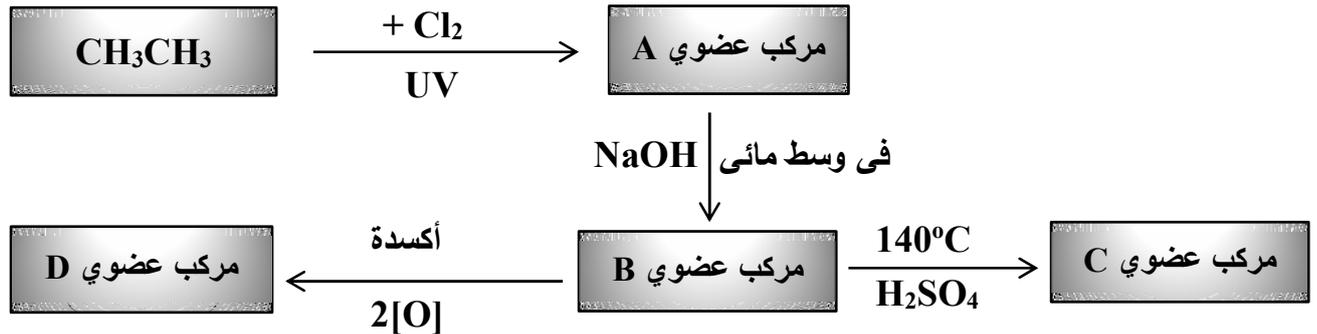
5- ادرس الشكل التخطيطي التالي الذي يحتوي علي رموز افتراضية لمركبات عضوية و يمثل تفاعلات كيميائية



• المركب العضوي (A) كحول اليفاتي (أحادي الهيدروكسيل) يحتوي على ذرتين كربون والمطلوب:

- اسم المادة A هي والصيغة الكيميائية
- اسم المادة B هي والصيغة الكيميائية
- اسم المادة C هي والصيغة الكيميائية
- اسم المادة D هي والصيغة الكيميائية

6- ادرس الشكل التخطيطي التالي الذي يحتوي علي رموز افتراضية لمركبات عضوية و يمثل تفاعلات كيميائية



➤ الصيغة الكيميائية للمركب (A) و الصيغة الكيميائية للمركب (B)

➤ اسم المجموعة الوظيفية للمركب (C)

➤ المركب الأعلى درجة غليان من بين المركبات (A , B) هو

➤ اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية الحقيقية التي يتفاعل فيها المركب (B) مع المركب (D)

7- قارن بين كل مما يلي :

 $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$	وجه المقارنة
.....	تصنيف الكحول تبعاً لنوع الشق العضوي (اليقاتي - أروماتي)
.....	تصنيف الكحول تبعاً لنوع ذرة الكربون (أولي - ثانوي - ثالثي)
	جليكول ايثيلين	وجه المقارنة
.....	تصنيف الكحول تبعاً لعدد مجموعات الهيدروكسيل (أحادي - ثنائي - عديد)
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	CH_3OH	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
.....	الذوبان في الماء (أعلى - أقل)
.....	قطبية مجموعة الهيدروكسيل (أعلى - أقل)
$\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
.....	الذوبان في الماء (أعلى - أقل)
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)

الفصل الثاني : مجموعة الكربونيل والامينات

الدرس 1-2 الأدهيدات والكيونات

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- المجموعة الوظيفية في الادهيدات و الكيونات . (.....)
- 2- مركبات عضوية تكون فيها ذرة كربون مجموعة الكربونيل طرفية متصلة بذرة هيدروجين واحدة على الأقل . (.....)
- 3- مركبات عضوية تكون فيها ذرة كربون مجموعة الكربونيل غير طرفية متصلة بذرتي كربون . (.....)
- 4- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الأدهيد CHO - متصلة بذرة هيدروجين أو بشق ألكيل . (.....)
- 5- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الأدهيد CHO - متصلة مباشرة بشق فينيل (آريل) . (.....)
- 6- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربونيل متصلة بشقي ألكيل . (.....)
- 7- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربونيل متصلة بشقي فينيل أو بشق فينيل وشق ألكيل . (.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- تتميز الأدهيدات و الكيونات باحتوائهما على مجموعة الكربونيل الوظيفية. ()
- 2- تتشابه الأدهيدات و الكيونات الأليفاتية في الصيغة العامة $C_nH_{2n}O$. ()
- 3- الصيغة العامة $C_nH_{2n}O$ تنطبق على الأدهيدات الاروماتية. ()
- 4- يُسمى الأسيئالدهيد تبعاً لنظام الايوباك باسم ميثانال. ()
- 5- عند إمرار أبخرة كحول البروبيل على نحاس مسخن ($300^\circ C$) ينتج البروبانال ويتصاعد غاز الهيدروجين. ()
- 6- جميع الأدهيدات و الكيونات توجد في الحالة السائلة . ()
- 7- تسلك الكحولات و الأدهيدات سلوك العوامل المختزلة . ()
- 8- درجة غليان الإيثانال أعلى من درجة غليان البروبانال. ()
- 9- درجة غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الأدهيدات و الكيونات المتقاربة معها في الكتلة المولية. ()
- 10- تتفاعل الأدهيدات بالإضافة و الأكسدة . ()
- 11- تتأكسد الأدهيدات بسهولة بسبب وجود ذرة هيدروجين نشطة مرتبطة بمجموعة الكربونيل. ()
- 12- جميع الكيونات الاروماتية يكون فيها مجموعة الكربونيل مرتبطة بشقي فينيل. ()
- 13- تتأكسد الكيونات بالعوامل المؤكسدة الضعيفة مثل محلول تولن. ()
- 14- يمكن التمييز عملياً بين الايثانال و البروبانال باستخدام محلول فهلنج. ()
- 15- تتكون مرآة لامعة من الفضة على الجدار الداخلي لأنبوبة الاختبار عند تسخين البروبانول مع محلول تولن في حمام مائي. ()

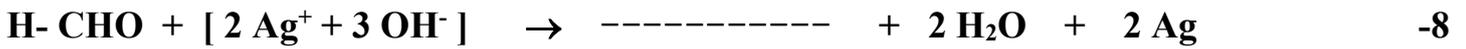
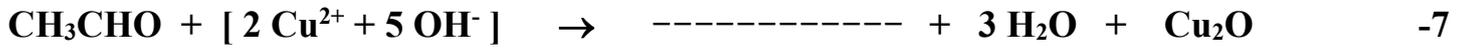


4- تحضر الألدهيدات من اكسدة الكحولات ----- بينما تحضر الكيتونات من اكسدة الكحولات -----

5- الألدريد الوحيد الذي يوجد في الحالة الغازية هو -----

6- تتكون مرآة لأمعة من الفضة على جدار انبوبة الاختبار الداخلي عند تفاعل مركب عضوي ينتمي لعائلة -----

مع محلول تولن ويتكون راسب احمر طوبي عند تفاعله مع -----



9- عند اكسدة الإيثانال ينتج مركب عضوي يسمى ----- و عند اختزال الإيثانال ينتج مركب عضوي صيغته

الكيميائية -----

10- عند أكسدة 1-بروبانول ($\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$) بإمرار أبخرته على نحاس مسخن لدرجة حرارة (300°C)

ينتج مركب صيغته الكيميائية هي -----

11- المركب الناتج عن اختزال البروبانال يُسمى ----- والمركب الناتج عن اختزال البروبانول يُسمى -----

السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا سليما:

1- مجموعة الكربونيل في الألدهيدات و الكيتونات قطبية.

.....

2- يعتبر الفينيل ميثانال (البنزالدهيد) ألدريد أروماتي بينما الفينيل إيثانال يعتبر ألدريد اليقاتي.

.....

.....

3- درجات غليان الألدهيدات و الكيتونات أعلى من درجات غليان الهيدروكربونات المقاربة لها في الكتل المولية.

.....

.....

4- تذوب الألدهيدات و الكيتونات ذات الكتل المولية الصغيرة في الماء.

.....

5- درجات غليان الألدهيدات و الكيتونات أقل من درجة غليان الكحولات المقاربة لها في الكتل المولية.

.....

.....



6- تتفاعل الأدهيدات و الكيتونات بالإضافة.

7- تتأكسد الأدهيدات بسهولة بمعظم العوامل المؤكسدة.

8- لا تتأكسد الكيتونات عند الظروف العادية .



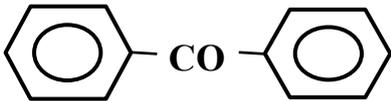
9- تتكون مرآة لامعة على الجدار الداخلي لأنبوبة الاختبار عند تسخين الادهيد مع محلول تولن في حمام مائي.

10- يتكون راسب أحمر طوبي عند تسخين الأسيتالدهيد مع محلول فهلنج.

11- يُفضل عند تحضير الادهيد بأكسدة الكحول الأولي أن تتم عملية الأكسدة بواسطة إمرار أبخرة الكحول الأولي على نحاس مسخن لدرجة (300° C) عن أكسدته بالعوامل المؤكسدة .

12- يمكن التمييز بين الأدهيدات و الكيتونات بأكسدتها بالعوامل المؤكسدة الضعيفة .

السؤال السادس : اكتب اسماء وصيغ المركبات العضوية كما هو مبين بالجدول التالي:

م	الصيغة الكيميائية	الاسم حسب نظام الايوباك	الاسم الشائع
1	فينيل ايثانول
2	البنزالدهيد
3	C_2H_5-CHO
4	3- فينيل بروبانال
5	بروبانول
6	$CH_3-CH_2-CO-CH_2-CH_3$	ثنائي ايثيل كيتون
7	$CH_3- CO-CH_2-CH_3$
8	
9	فورمالدهيد
10	$CH_3-CH-CO-CH_2-CH_3$ CH_3

السؤال السابع : أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب:

1- (CH_3OH ، C_2H_5OH ، CH_3CHO)

- المركب العضوي الذي لا ينتمي للمجموعة هو

- السبب:

.....



السؤال الثامن : وضع بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط ماذا يحدث في الحالات التالية :

1- إمرار أبخرة الميثانول على نحاس مسخن لدرجة (300 °C)

2- إمرار أبخرة 2- بيوتانول على نحاس مسخن لدرجة (300 °C)

3- تفاعل الايثانال (الأسيطالدهيد) مع الهيدروجين في وجود النيكل الساخن:

4- اختزال البروبانول (الأسيتون) في وجود البلاتين الساخن:

5- تسخين الأسيطالدهيد مع محلول فهلنج :

6- تسخين الفورمالدهيد مع كاشف تولن:

7- إمرار أبخرة الايثانول على نحاس مسخن لدرجة (300 °C) ثم تسخين المركب العضوي الناتج مع محلول فهلنج:

السؤال التاسع: وضع بكتابة بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط كيفية الحصول على كل من:

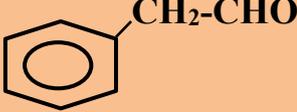
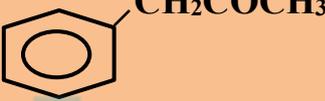
1- ثنائي ميثيل كيتون من 2- بروبانول:

2- الأسيطالدهيد من الايثانول باستخدام نحاس مسخن لدرجة (300 °C):

3- ميثانال من الميثانول باستخدام نحاس مسخن لدرجة (300 °C):

4- الفضة من الفورمالدهيد:

السؤال العاشر: قارن بين كل مما يلي :

		وجه المقارنة
.....	تصنيف الألدheid تبعاً لنوع الشق العضوي (اليقاتي - أروماتي)
		وجه المقارنة
..... ...almanahi.com/kw....	تصنيف الكيتون تبعاً لنوع الشق العضوي (اليقاتي - أروماتي)
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$	CH_3CHO	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
.....	الذوبان في الماء (أعلى - أقل)
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$	CH_3COCH_3	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
.....	الذوبان في الماء (أعلى - أقل)
CH_3CHO	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$	CH_3COCH_3	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)

الفصل الثاني : مجموعة الكربونيل والأمينات

الدرس 2-2 الاحماض الكربوكسيلية والامينات

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- مركبات عضوية تتميز باحتوائها على مجموعة كربوكسيل أو أكثر كمجموعة وظيفية .
(.....)
- 2- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربوكسيل (-COOH) متصلة بسلسلة كربونية أو بذرة هيدروجين .
(.....)
- 3- مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الكربوكسيل (-COOH) متصلة مباشرة بشق الفينيل .
(.....)

السؤال الثاني : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين

المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي :

- 1- بعض الأحماض العضوية تحتوي على أكثر من مجموعة كربوكسيل .
()
- 2- الحالة الفيزيائية لحمض البالمتيك عند درجة حرارة الغرفة هي الصلبة .
()
- 3- درجة غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الأحماض الكربوكسيلية المتقاربة معها في الكتلة المولية .
()
- 4- لا يصلح فلز الصوديوم أو البوتاسيوم للتمييز بين الكحولات و الأحماض الكربوكسيلية .
()

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في القوس المقابل لها :

1- يتصاعد غاز CO₂ عند تفاعل كربونات الصوديوم مع :

- | | |
|-----|--------------|
| () | الأسيتون |
| () | ميثيل أمين |
| () | الأسيتالدهيد |
| () | حمض الفورميك |

2- يعتبر المركب الذي صيغته الكيميائية C1=CC=CC=C1CC(=O)O من :

- | | |
|-----|---------------------------------|
| () | الأحماض الكربوكسيلية الاروماتية |
| () | الكيتونات الأليفاتية |
| () | الأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية |
| () | الألدهيدات الاروماتية |

3- نوع المركب CC(=O)O هو :

- | | |
|-----|------------------------|
| () | كحول أحادي الهيدروكسيل |
| () | حمض كربوكسيلي |
| () | ألدهيد |
| () | كيتون اليقاتي |

4- يمكن الحصول على حمض كربوكسيلي بإحدى الطرق التالية وهي :

() اختزال الالدهيد

() أكسدة الألدهيدات

() أكسدة الكحولات الثانوية

() بإمرار أبخرة الكحول الأولي على النحاس المسخن لدرجة 300°C

5- المركب الذي له أعلى درجة غليان من بين المركبات العضوية التالية هو :

() $\text{CH}_3\text{-COOH}$

() $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$

() $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$

() $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

6- المركب الأليفاتي من بين المشتقات الهيدروكربونية التالية هو :

() 2 - فينيل إيثانول

() الفينول

() فينيل إيثانال

() حمض فينيل ميثانويك

7- أحد المركبات التالية لا يتفاعل مع الصوديوم وهو :

() حمض الميثانويك

() الأسيتون (ثنائي ميثيل كيتون)

() الإيثانول

() كحول البروبيل

السؤال الرابع: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً :

1- الصيغة الكيميائية لخل الطعام ----- و يسمى -----

2- عند تعرض النمل للخطر تفرز حمض النمليك و صيغته الكيميائية -----

3- تتميز الأحماض الكربوكسيلية باحتوائها على مجموعة ----- كمجموعة وظيفية والتي لها الصيغة الكيميائية -----

4- الصيغة الجزيئية العامة للأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية -----

5- يُصنف حمض البنزويك على أنه من الأحماض ----- أحادية الكربوكسيل.

6- درجة غليان الكحولات ----- من درجة غليان الأحماض الكربوكسيلية المقاربة لها في الكتلة المولية.

7- عند تفاعل حمض البنزويك مع ملح كربونات الصوديوم يتصاعد غاز ----- الذي يعكر ماء الجير.



9- الأحماض الكربوكسيلية الأليفاتية التي تحتوي ما بين (1-4) ذرات كربون سوائل ----- بينما الأحماض

الكربوكسيلية الأليفاتية التي تحتوي ما بين (5-9) ذرات كربون سوائل -----



السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا سليما:

1- حمض فينيل ميثانويك أروماتي، بينما حمض فينيل إيثانويك اليقاتي.

2- تذوب الأحماض الكربوكسيلية التي تحتوي على (1 - 4) ذرات كربون تماماً في الماء .

3- تقل ذوبانية الأحماض الكربوكسيلية في الماء بزيادة الكتلة المولية.



4- درجات غليان الأحماض الكربوكسيلية أعلى من درجات غليان الكحولات ذات الكتل المولية المتقاربة.

السؤال السادس : اكتب أسماء وصيغ المركبات العضوية كما هو مبين بالجدول التالي:

م	الصيغة الكيميائية	الاسم حسب نظام الأيوباك	الاسم الشائع
1	حمض بيوتانويك
2	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_3 \end{array}$
3	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
4	حمض البالمتيك
5	حمض ميثانويك
6	
7	حمض الأسيتيك



السؤال السابع: وضح بالمعادلات الكيميائية الرمزية فقط ماذا يحدث في الحالات التالية :

1- أكسدة الفورمالدهيد بالأكسجين ثم تفاعل المركب العضوي الناتج مع كربونات الصوديوم:

.....
.....

2- تفاعل حمض البروبانويك مع الصوديوم:

.....
.....

3- تفاعل حمض الإيثانويك مع هيدروكسيد الصوديوم:

.....
.....



السؤال الثامن : وضح بكتابة المعادلات الكيميائية الرمزية فقط كيفية الحصول على كل من:

1- حمض البروبانويك من 1- بروبانول:

.....
.....

2- حمض البنزويك من البنزالدهيد:

.....
.....

3- حمض الأسيتيك من كلوريد الايثيل:

.....
.....

4- ميثانوات الصوديوم من الميثانال:

.....
.....

5- أسيتات الصوديوم من حمض الأسيتيك :

.....
.....

السؤال التاسع: أجب عن الأسئلة التالية:

1- عند أكسدة 1- بروبانول تماماً بالعوامل المؤكسدة ينتج المركب العضوي (A) وعند تفاعل المركب (A) مع الصوديوم ينتج المركب (B). اكتب المعادلات الكيميائية الدالة على التفاعلات السابقة مع ذكر اسم كل من المركبات (A) و(B).

.....
.....



2- أي المركبين في كل مجموعة من المجموعات التالية له أعلى درجة غليان؟ ولماذا؟



أم



التفسير:

3- أكمل الجدول التالي ، ثم اجب عن المطلوب:

م	اسم المركب (الشائع / الأيوباك)	الصيغة الكيميائية للمركب	اسم المجموعة الوظيفية
1	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$	ذرة هالوجين
2	كحول الإيثيل / إيثانول	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-OH}$
3	ثنائي إيثيل الإيثر	أوكسي
4	الأسيتالدهيد / إيثانال	كربونيل (طرفي)
5	ثنائي ميثيل كيتون / بروبانون	$\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
6	CH_3COOH
7	إيثانوات الإيثيل	الكوكسي كربونيل
8	ميثيل أمين	CH_3NH_2

أ) يمكن تحضير المركب العضوي رقم (7) في الجدول أعلاه من تفاعل المركب رقم (2) مع المركب رقم (6) .

- ما مدى صحة العبارة:

- أثبت بالمعادلات الكيميائية كيفية الحصول على المركب رقم (7):

ب) يختزل المركب رقم (4) ليعطي المركب رقم بينما يختزل المركب رقم (5) ليعطي مركب صيغته



التوجيه الفني العام للعلوم - بنك أسئلة الكيمياء (الفترة الدراسية الثانية) - الصف (12 علمي) - 2024 / 2025 م - (70)

4- اختر من المجموعة (B) ناتج أكسدة المركب (ما يناسبها من المجموعة (A)) (مرحلة أكسدة واحدة) للمركب:

المجموعة (B)	الرقم	المجموعة (A)	الرقم
$\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$	1
$\text{C}_6\text{H}_5\text{-COOH}$	$\text{CH}_3\text{-OH}$	2
$\text{CH}_3 - \text{CHO}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-OH}$	3
$\text{C}_6\text{H}_5\text{-CHO}$	$\text{CH}_3\text{-CHO}$	4
$\text{CH}_3 - \text{COOH}$	$\text{C}_6\text{H}_5\text{-CHO}$	5
H- COOH	H-CHO	6
H-CHO	$\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_3$	7

5- كيف يمكن التمييز بين كل من:

أ- الإيثانال ، حمض الإيثانويك: (باستخدام فلز نشط مثل الصوديوم) مع التوضيح بالمعادلات

.....

.....

.....

ب- بروبانون، إيثانال : (باستخدام محلول فهلنج) مع التوضيح بالمعادلات.

.....

.....

.....

ج- (1- بروبانول) ، (2- ميثيل-2- بروبانول) : (بإمرار أبخرة كل منهما على نحاس مسخن لدرجة 300°C) مع التوضيح بالمعادلات.

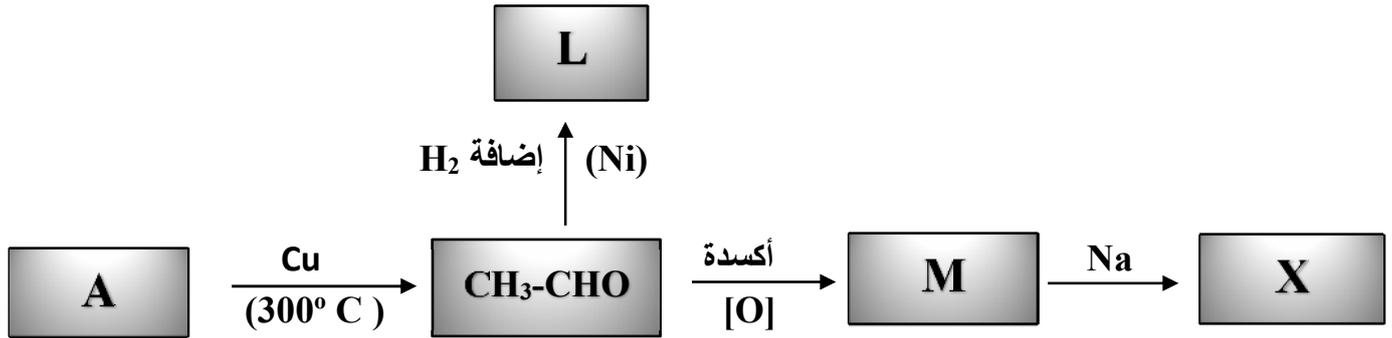
.....

.....

.....

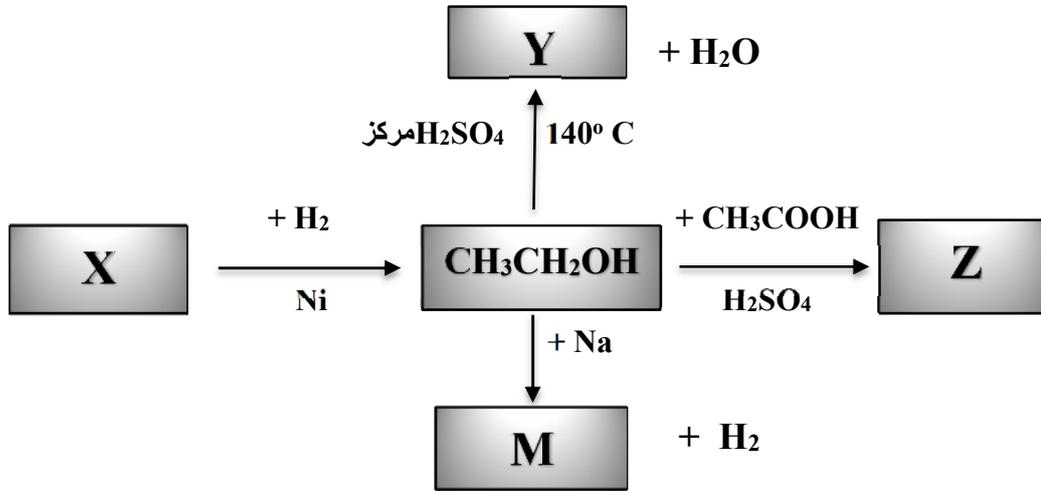
السؤال العاشر : أجب عن الأسئلة التالية:

(1) ادرس الشكل التخطيطي التالي الذي يحتوي على رموز افتراضية لركبات عضوية ويمثل تفاعلات كيميائية :



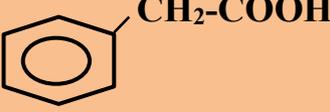
- اسم المادة A هي والصيغة الكيميائية.....
- اسم المادة L هي..... والصيغة الكيميائية.....
- اسم المادة M هي..... والصيغة الكيميائية.....
- اسم المادة X هي..... والصيغة الكيميائية.....

(2) ادرس الشكل التخطيطي التالي الذي يحتوي على رموز افتراضية لركبات عضوية ويمثل تفاعلات كيميائية :



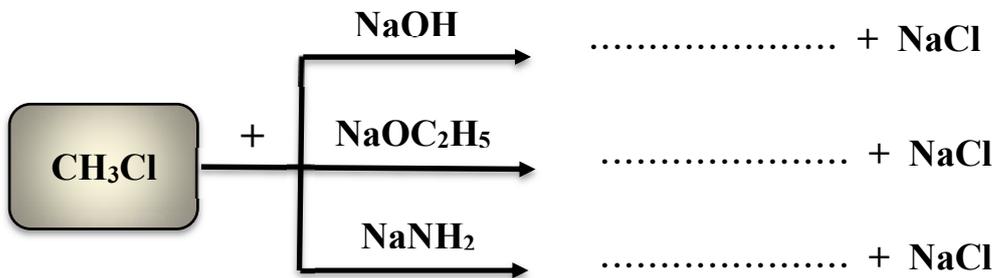
- اسم المادة X هي والصيغة الكيميائية.....
- اسم المادة Y هي والصيغة الكيميائية.....
- اسم المادة Z هي والصيغة الكيميائية.....
- اسم المادة M هي والصيغة الكيميائية.....

(3) قارن بين كل مما يلي :

		وجه المقارنة
.....	نوع الحمض علي حسب نوع الشق العضوي (اليقاتي - أروماتي)
CH₃CH₂CH₂CH₂COOH	CH₃COOH	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
.....	الذوبان في الماء (أعلى - أقل)
.....	قطبية مجموعة الكربوكسيل (أعلى - أقل)
.....	الحالة الفيزيائية للحمض (سائل خفيف - سائل ثقيل - صلب)
CH₃CH₂OH	CH₃COOH	وجه المقارنة
.....	درجة الغليان (أعلى - أقل)
.....	الذوبان في الماء (أعلى - أقل)
CH₃ (CH₂)₁₄COOH	CH₃CH₂COOH	وجه المقارنة
.....	الحالة الفيزيائية للحمض (سائل خفيف - سائل ثقيل - صلب)

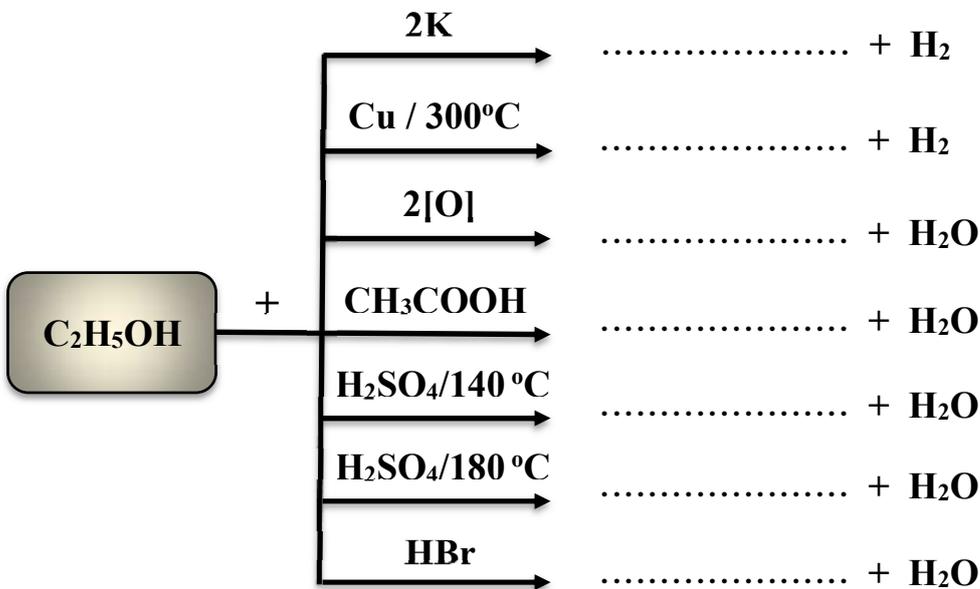
السؤال الحادي عشر : اختر من المركبات التالية المناسب وضعه في الفراغ كنتاج عضوي للتفاعلات التالية

$\text{CH}_3\text{OC}_2\text{H}_5$, CH_3NH_2 , CH_3OH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$ -1

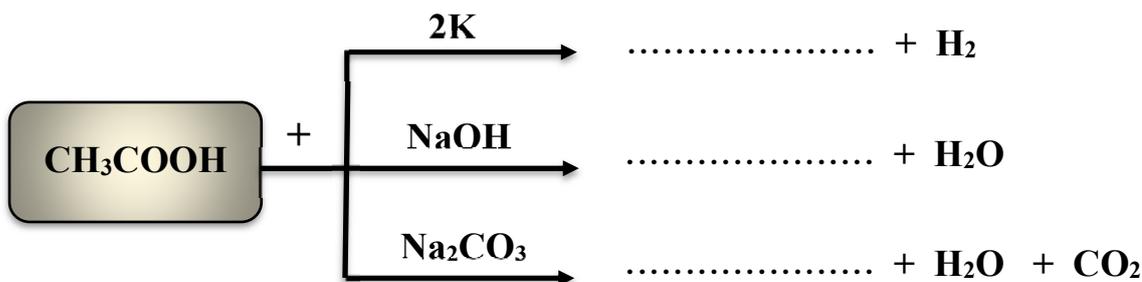


$\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$, CH_3CHO , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$, CH_3COOH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$ -2

$2\text{C}_2\text{H}_5\text{OK}$, $\text{CH}_2=\text{CH}_2$



$2\text{C}_2\text{H}_5\text{OK}$, $2\text{CH}_3\text{COONa}$, CH_3COONa , $2\text{CH}_3\text{COOK}$ -3



انتهت الأسئلة مع خالص التمنيات لطلابنا بالتوفيق ،،،