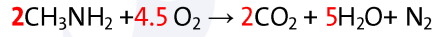
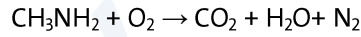


إجابة بعض أسئلة الرخصة المهنية للكيمياء وربطها بالموقع التي وردت به في الملزمة الخاصة بالدورة (مجموعة 1)

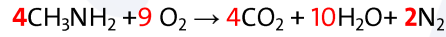
1- يحترق السكر في داخل الجسم عند درجة حراره 37°C في حين انه خارج جسم الانسان يحتاج حراره عالية بسبب وجود :

- أ) فيتامينات ب- انزيمات ج- حمض اميني د- كربوهيدرات
(الملزمة ص 132 , ص135)

2- معامل CO₂ في التفاعل التالي هو ...



نضرب التفاعل ب 2 لجعل المعاملات صحيحة



- أ-1 ب-2 ج-3 د-4

تذكر (في الملزمة وزن المعادلة الخامسة ص 97) يشبه نفس الطريقة بالوزن ونفس العناصر تقريبا

3- المادة المستخدمة في علاج الغدة الدرقية

- أ- كلوريد البوتاسيوم ب- يوديد البوتاسيوم
د- كلوريد الصوديوم د- فلوريد الكالسيوم

ملف التجميعات وتم الإجابة عنه في كثير من الأسئلة في الجروب الدورة

4- ما الاجراء غير لصحيح المتبع عن تسخين مادة متطايرة (ما الذي يجب تجنبه عند تسخين مادة متطايرة)؟

- أ- استخدام حمام مائي ب- استخدام ماسك
ج- استخدام ساق زجاجي للتقليب د- ملء الانبوب لمستوى عالي

الإجراءات المتبعة عند تسخين مادة متطايرة

- لا تسخن السائل مباشرة على اللهب
- استخدم حمام مائي عند التسخين وان يكون قعر الانبوب غير ملامس للسطح السفلي للحمام المائي
- احذر من السوائل المتطايرة
- حرك السائل في الانبوب باستمرار داخل الانبوب الزجاجي
- لا تملأ الانبوب بالسائل لمستوى عالي

الملزمة: مهارات استخدام أدوات المختبر معيار 3

إجابة بعض أسئلة الرخصة المهنية للكيمياء وربطها بالموقع التي وردت به في الملزمة الخاصة بالدورة (مجموعة 1)

كم تكون كتلة (اليود) المتبقية بعد 40 يوم تحلل إذا كان عمر النصف 10 أيام ، إذا كانت كتلة العينة 100 جرام .

أ- 50 ب- 12.5 ج- 25 د- 6.25

الملزمة ص 140 (المراجعة 2) – اخر درس في سرعة التفاعل

5- سعة المستوى الخامس من الالكترونات تساوي

أ- 18 ب- 32 ج- 25 د- 50

سعة المستوى $2n^2$ وبالتعويض $2(5)^2 = 50$

الملزمة ص 54

6- عدد اكسدة النيتروجين يساوي +3 في

أ- NO_2^- ب- NH_4^+ ج- N_2H_4 د- N_2O

$\text{N} + 2 \times 2 = -1$

$\text{N} + 4 = -1$

$\text{N} = +3$

الملزمة ص 186 ونفس المثال في المحاضرة المباشرة و ص 187

7- اقل طاقة تأين اول (4Be , 55Cs , 14Si , 35Br)

أ- Br ب- Si ج- Cs د- Be

ملزمة ص 67 ومراجعة نهائية مجانية (س8) محاضرة يوتيوب المجانية نفس العنصر السيزيوم Cs + س 17 ملف

تجميعات و هو العنصر الأكبر حجما والاقل شحنة نواة فعالة

8- زيت الزيتون يذوب في

أ- الماء ب- الايثانول ج- الميثانول د- الهكسان

الملزمة ص 222 الخواص الفيزيائية للهيدروكربونات + اختبار معيار 12

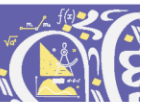
(المواد تذوب في اشباهها، والزيت غير قطبية تذوب في الهكسان لأن الالكانات غير قطبية)

9- عند القيام بتجربة ذوبان الملح في كمية محددة من ماء الساخن وذوبانه في نفس الكمية من الماء البارد يكون

المتغير المستقل هو..

أ- سرعة الذوبان ب- درجة الحرارة ج- كمية الملح الذائبة د- كمية المذيب

الملزمة (مثال 1 ص 4) + س 18 ص 357 + تجميعات المختبرات س 11



إجابة بعض أسئلة الرخصة المهنية للكيمياء وربطها بالموقع التي وردت به في الملزمة الخاصة بالدورة (مجموعة 1)

10- الأيونات المسببة لعسر الماء هي

- أ- أيونات الصوديوم والمغنيسيوم
ب- أيونات الكبريت والكالسيوم
ج- أيونات المغنيسيوم والكالسيوم
د- أيونات الألومنيوم والمغنيسيوم

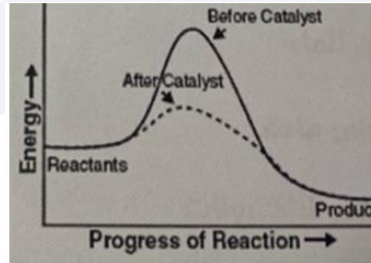
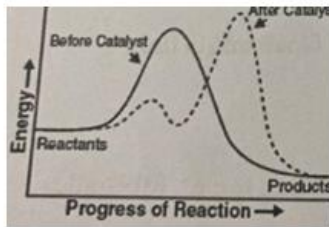
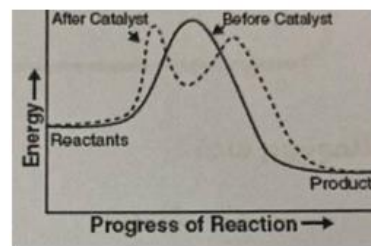
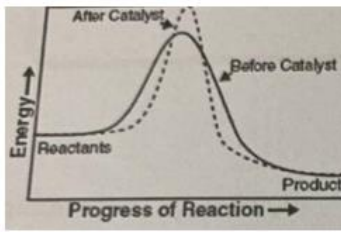
الملزمة ص 308 اول سطر

11- إذا كان عندك بالمختبر سوائل تحتوي على مواد مشعة كيف تحتفظ فيها

- أ- خزانه الغازات
ب- خزانه من الرصاص
ج- سكبها في المغسلة
د- عدم مل المخبار بالكامل

الملزمة ص 37 (انواع الاشعاعات)

12- اي الاشكال البيانية تبين اثر العامل الحفاز (المادة الحافزة) على سرعة التفاعل



الملزمة ص 134+135 (المور حسب ما وردت من المصدر)

المادة الحافزة تزيد سرعة التفاعل بان تجد مسار جديد للتفاعل يحتاج طاقة اقل من طاقة التنشيط التي يحتاجها التفاعل وتم توضيحها في عمل الانزيم أيضا في الكيمياء الحيوية ص 291

إجابة بعض أسئلة الرخصة المهنية للكيمياء وربطها بالموقع التي وردت به في الملزمة الخاصة بالدورة (مجموعة 1)

13- عدد ذرات الهيدروجين **الكحل** في ... (C=12,H=1,N=14,O=16, Cl=35.5)

أ- 17 جرام NH_3 **السكر**

ب- 18 جرام H_2O

ج- 32 جرام CH_4

د- 36.5 جرام HCl

عند حساب المولات لكل مادة = الكتلة تقسم الكتلة المولية = 1 مول في كل الحالات

عدد الذرات = عدد الهيدروجين في الصيغة X عدد المولات X عدد افوجادرو

(ولا نحتاج إيجاد الرقم النهائي للمقارنة)

ف (أ) = 1×3 مول X عدد افوجادرو = $3 \times$ افوجادرو

في (ب) = 1×2 X عدد افوجادرو = $2 \times$ افوجادرو

في (ج) = 2×4 مول X عدد افوجادرو = $8 \times$ افوجادرو

في (د) = 1×2 مول X عدد افوجادرو = $2 \times$ افوجادرو

الملزمة س5 ص 94 نفس الفكرة تماما

14- تتضمن قسم كبير من العلم استعمال أفكار او تخمينات لم تثبت بعد؟

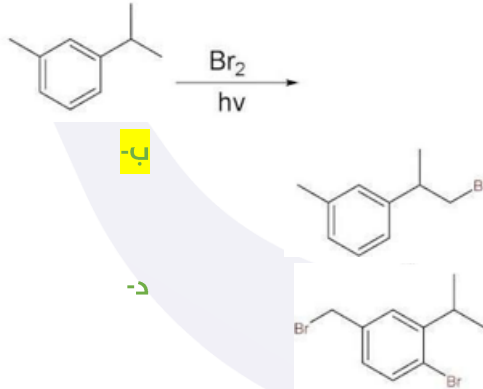
أ- النماذج

ب- القوانين

د- النظريات

ج- الفرضيات

15- الناتج الرئيسي عند حدوث التفاعل التالي



أ-

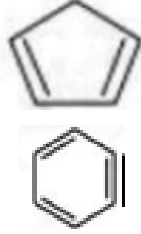
ج-

الملزمة (ص241)

مراجعة 4 معيار 13 التجميعات (س71)

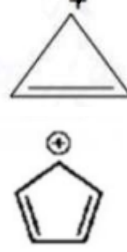
إجابة بعض أسئلة الرخصة المهنية للكيمياء وربطها بالموقع التي وردت به في الملزمة الخاصة بالدورة (مجموعة 1)

16- أي مما يلي يعتبر مركب اروماتي



ب-

د-



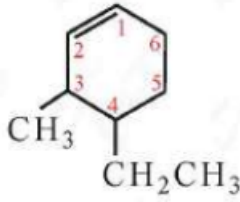
أ-

ج-

الملزمة (ص 235) س71 + مراجعة 4 س 39 + مراجعة يوتيوب

الملزمة معيار (1) ص 347

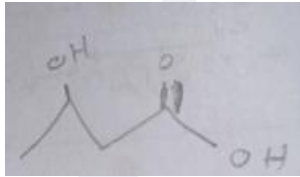
17- الاسم النظامي للجزيء في الشكل المجاور



- a) 4-ethyl – 3 – methyl cyclohexene
b) 4-ethyl – 3 – methyl cyclohexane
c) 5-ethyl – 6 – methyl cyclohexene
d) 3-methyl – 4 –ethyl cyclohexene

الملزمة: نفس المثال ص ٢٢٠ معيار ١٢

18- الاسم النظامي للمركب



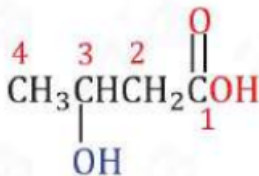
- a) 2-hydroxy butanoic acid
b) 3-hydroxy butanoic acid
c) 2-hydroxy pentatonic acid
d) 3-hydroxy pentasomic acid

لملزمة: الصورة من الملزمة ص 266

نفس الجزيء بالصيغة البنائية المكثفة والصيغة

البنائية المختصرة مع العلم ان جميع التسميات تقريبا

كتبت بالصيغتين



إجابة بعض أسئلة الرخصة المهنية للكيمياء وربطها بالموقع التي وردت به في الملزمة الخاصة بالدورة (مجموعة 1)

19- المركب الأعلى حمضية هو.....

Cl_2CHCOOH	ب-	CH_3COOH	أ-
Cl_3CCOOH	د-	ClCH_2COOH	ج-

الملزمة : س 64 مراجعة 4

كل الأمنيات بالتوفيق والتميز
بإذن الله لمشاركتي منصة همّة