

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/11>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/11chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/11chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade11>

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot



للكمال

امتحان مادة : الكيمياء- الحادي عشر
للعام الدراسي 1440/1441 هـ - 2020/2019 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

- زمن الامتحان : (ساعتان ونصف)
- عدد صفحات أسئلة الامتحان: (10) صفحات.
- الإجابة في الدفتر نفسه .

		اسم الطالب
الصف		المدرسة

التوقيع بالاسم		الدرجة		المفردة	السؤال
المصحح الثاني	المصحح الأول	بالحروف	بالأرقام		
					الأول
				1	الثاني
				2	
				3	
				4	
				5	
				6	
				7	
				8	
				9	
				10	
				11	
				12	
				13	
				14	
				15	
				16	
				17	
				18	
مراجعة الجمع	جمعه				المجموع
					المجموع الكلي

تنبيهات

- 1- وضح خطوات الحل عند الإجابة عن الأسئلة المقالية.
2- استعن بالجدول الدوري المرفق عند الحاجة إليه.
أجب عن جميع الأسئلة الآتية

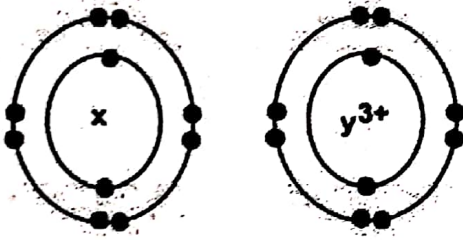
السؤال الأول:

12 درجة

ظلل الشكل (□) المقترن بالإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية:

- 1- ما الاسم العلمي للملح المستخدم في علاج آلام المعدة؟
□ هيدروكسيد الماغنسيوم □ كبريتات الماغنسيوم □ نترات الماغنسيوم □ كلوريد الماغنسيوم
- 2- ما العنصر الأقل في طاقة التأين الأولى من بين العناصر الآتية؟
□ Li □ Be □ Na □ Mg

- 3- يوضح الشكل المقابل التوزيع الإلكتروني لمادتين مختلفتين. ما الاستنتاج الذي ينطبق عليه؟
□ الحجمان متساويان



- لا توجد قيمة للسالبية الكهربائية للذرة (X)
□ يقعان في نفس المجموعة من الجدول الدوري
□ طاقة التأين للذرة (y) أكبر من طاقة التأين للذرة (X)

- 4- أي الجزيئات الآتية يشبه في شكله الهندسي جزيء CO_2 :

□ BF_3 □ OF_2 □ $BeCl_2$ □ SO_2

- 5- ما المركب الذي يوجد بين جزيئاته روابط ثنائية القطب؟

□ CH_4 □ NH_3 □ HCl □ H_2O

- 6- ساهمت نظرية تنافر أزواج الإلكترونات في مستوى التكافؤ في تفسير :

□ أشكال الجزيئات □ الرابطة الفلزية □ الرابطة الهيدروجينية □ البريق المعدني

- 7- ما الغازان المكونان لغاز الطبخ؟

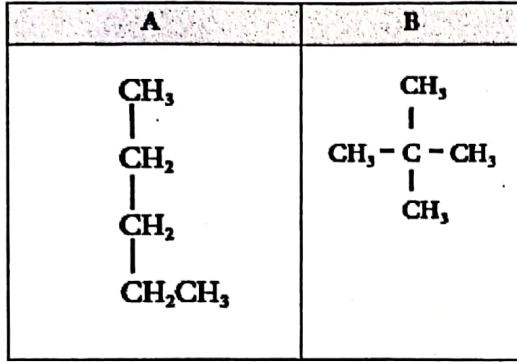
□ البروبان والبنتان □ الإيثان والبروبان □ البروبان والبيوتان □ البنتان والهكسان

(2)

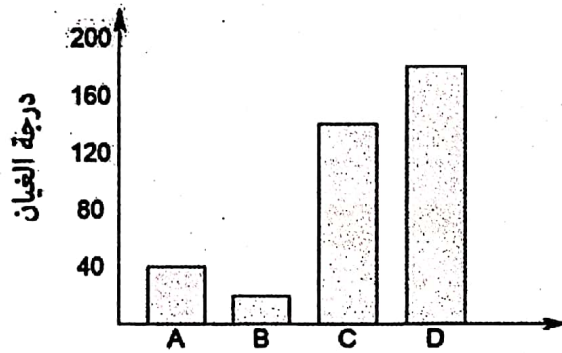
المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

تابع السؤال الأول:

8- الجدول المقابل يمثل صيغتين لمركبين عضويين. ما وجه التشابه بين المركبين (A) و (B)؟

 الصيغة الأولية والصيغة البنائية الكتلة المولية ودرجة الغليان الصيغة الجزيئية والكتلة المولية درجة الغليان والصيغة الجزيئية

9- يدرس المخطط البياني الآتي درجة غليان أربعة مركبات عضوية (A , B , C , D) تحتوي على نفس عدد ذرات الكربون.



ما الإجابة الصحيحة لدلالة اسم كل مركب؟

رمز المركب	A	B	C	D
<input type="checkbox"/>	بنتين	بنتان	بنتانويك	بنتانول
<input type="checkbox"/>	بنتان	بنتين	بنتانول	بنتانويك
<input type="checkbox"/>	بنتين	بنتان	بنتانول	بنتانويك
<input type="checkbox"/>	بنتانول	بنتان	بنتانويك	بنتين

يتبع/3

(3)

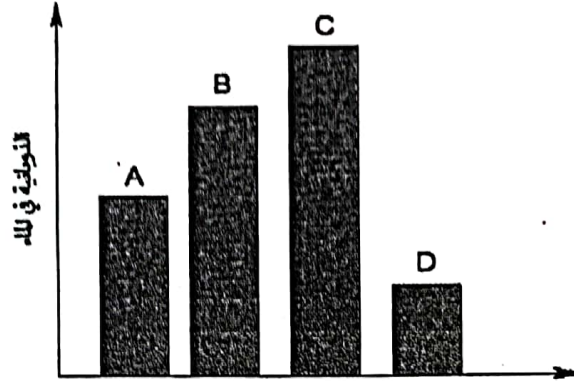
المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

تابع السؤال الأول:

10- ما الاسم العلمي لفيتامين (ج) ؟

حمض السالساليك حمض الخليك حمض الأسكوربيك حمض الفورميك

11- يوضح المخطط البياني الآتي ذوبانية أربعة كحولات (A , B , C , D) في الماء عند نفس درجة الحرارة.



ما البديل الصحيح لصيغة كل كحول؟

الكحول	A	B	C	D
<input type="checkbox"/>	$C_5H_{11}OH$	CH_3OH	$C_{10}H_{21}OH$	$C_6H_{13}OH$
<input type="checkbox"/>	$C_6H_{13}OH$	$C_{10}H_{21}OH$	CH_3OH	$C_5H_{11}OH$
<input type="checkbox"/>	CH_3OH	$C_5H_{11}OH$	$C_6H_{13}OH$	$C_{10}H_{21}OH$
<input type="checkbox"/>	$C_6H_{13}OH$	$C_5H_{11}OH$	CH_3OH	$C_{10}H_{21}OH$

12- ما البوليمر الناتج من بلمرة $CH_2 = CHCl$ ؟

PVC LDPE HDPE Teflon

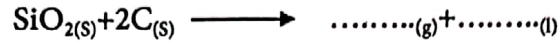
(4)

المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

السؤال الثاني:

2 درجة

1- ادرس معادلة التفاعل الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:



(أ) ما الصيغة الكيميائية للمركب الغازي الناتج؟

(ب) ينتج من التفاعل مادة سائلة تترك لتبرد وتتحول إلى مادة صلبة نقية. اكتب استخدامًا واحدًا لها؟

2 درجة

2- مركب خمسه كتلته هيدروجين والباقي كربون. (أ) أوجد النسبة المئوية للكربون والهيدروجين؟

(ب) ما الصيغة الأولية لهذا المركب؟ موضعا خطوات الحل

3- لديك الأيونات التالية (Al^{3+} , Mg^{2+} , Na^+ , F^-). ادرسها ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

3 درجة

(أ) رتب الأيونات حسب نصف قطرها الأيوني؟

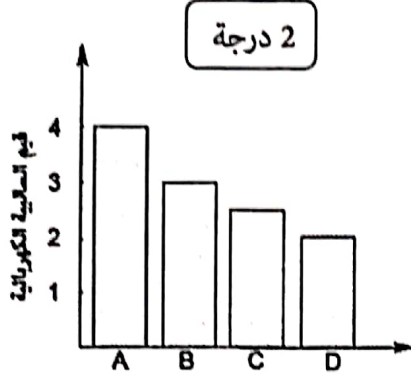
_____ > _____ > _____ > _____

(ب) ما الذرة الأعلى ساليه كهربائية بالأيونات السابقة؟

(5)

المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

تابع السؤال الثاني:



4- يوضح الشكل البياني المقابل قيم السالبة الكهربائية لأربعة عناصر مختلفة مجهولة في مجموعة واحدة، ادرسه ثم أجب عما يلي:

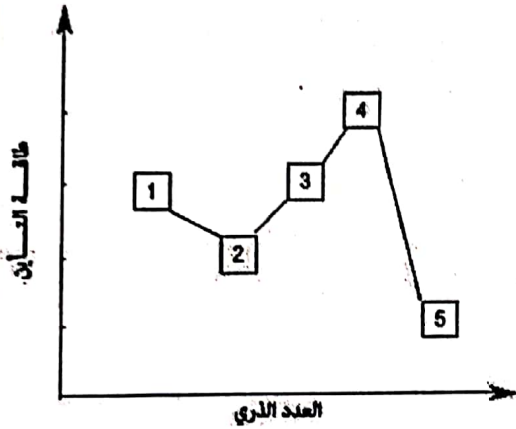
(أ) ما نوع الأيون الذي يكونه العنصر A؟

○ سالب ○ موجب ظلل الإجابة الصحيحة

(ب) ما رمز العنصر الأكبر حجماً أيونياً؟

5- يدرس الشكل المقابل العلاقة بين العدد الذري وطاقة التأين لخمس عناصر متتالية في الجدول الدوري.

3 درجة



(أ) العناصر (1-4) تقع في نفس:

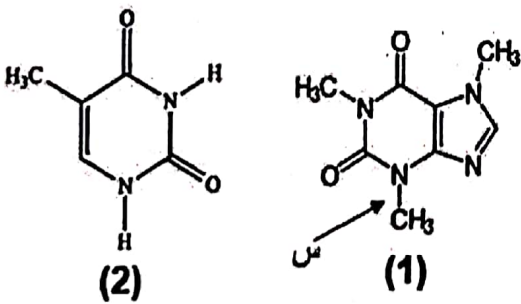
○ الدورة ○ المجموعة ظلل الإجابة الصحيحة

(ب) اكتب رقم العنصر الذي يمثل الغاز الخامل؟

(ج) العنصر رقم (5) طاقة تأينه منخفضة عن طاقة تأين بقية العناصر. فسر ذلك

6- يوضح الشكل المقابل مركبين (1) و (2).

3 درجة



(أ) ما المركب الذي تتكون بين جزيئاته رابطة هيدروجينية؟

(ب) ما نوع الرابطة المُشار إليها بالرمز (س)؟

(ج) ماذا يحدث لدرجة غليان المركبات بزيادة عدد الروابط الهيدروجينية؟

ظلل الإجابة الصحيحة

○ تبقى ثابتة

○ تقل

○ تزداد

(6)

المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

تابع: السؤال الثاني :

7- يوضح الجدول الآتي قيم طاقة التأين الأولى لأربعة عناصر فلزية رموزها الافتراضية (A , B , C , D).

4 درجة

ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

رمز العنصر الافتراضي	A	B	C	D
طاقة التأين الأولى (KJ/mol)	419	376	520	496

(أ) رتب الفلزات السابقة حسب قابليتها للتوصيل الكهربائي.

_____ > _____ > _____ > _____

(ب) ما رمز الفلز الأقوى في الرابطة الفلزية؟



مسمار صفيحة معدن أسلاك

(ج) ماذا تُسمى الخاصية التي يمكن من خلالها تحويل

الفلزات الى الأشكال المبينة في الصورة المقابلة؟

8- يتحد الفلور مع عنصرين افتراضيين (X, Y) ينتميان إلى الدورة الثانية في الجدول الدوري. فإذا علمت أن الذرة المركزية في الجزيء XF_2 تحتوي على زوجين من الإلكترونات غير الرابطة، بينما لا تحتوي الذرة المركزية في الجزيء YF_3 على أزواج غير رابطة من الإلكترونات.

3 درجة

(أ) أكمل الجدول الآتي بما يناسبه:

صيغة الجزيء	XF_2	YF_3
اسم الشكل الهندسي	_____	_____

(ب) وضح المقصود بالذرة المركزية.

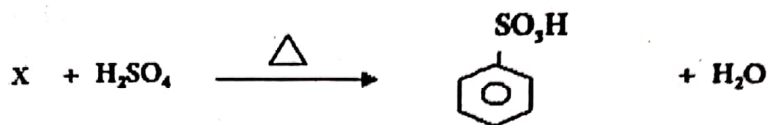
(7)

المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

تابع: السؤال الثاني:

9- ادرس المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:

3 درجة




(أ) نوع الاستبدال في التفاعل السابق (○ سلفنة ○ هلجنة) ظلل الإجابة الصحيحة

(ب) ما اسم المركب الناتج من تفاعل المركب (X) مع جزيء البروم بعيدا عن الضوء المباشر؟

(ج) فسر الروابط المزدوجة في المركب (X) تختلف عن نظيراتها في الألكينات؟

3 درجة

10- من خلال دراستك للجدول الآتي أجب عن الأسئلة أدناه .

A $CH_2CH=CH_2$	C CH_3COONa	E $CH_3CH_2CH_2Cl$
B 	D $CH_3CHClCH_3$	F C_3H_8

(أ) ما رمز المركب الناتج من تفاعل المركب A مع HCl؟

(ب) اكتب الصيغة الجزيئية للمركب B.

(ج) ينتج أحد الغازات من تفاعل المركب C مع الجير الصودي. ما اسم المركب الناتج من استبدال جميع ذرات الهيدروجين الموجودة في الغاز الناتج بذرات الكلور.

يتبع/8

(8)

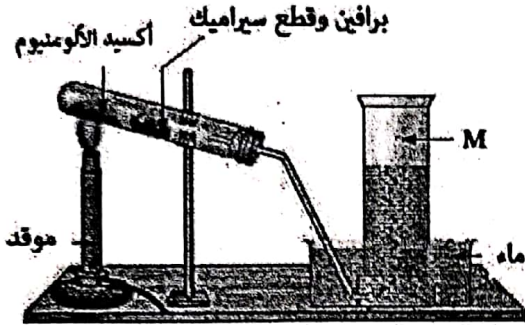
المادة: الكيمياء الصف: الحادي عشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي 2020/2019م

تابع: السؤال الثاني:

3 درجة

11- الشكل المقابل يمثل أحد عمليات الاستفادة من نواتج النفط الثقيلة.

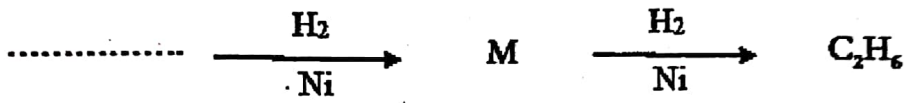
ادرس الشكل جيدا واجب عن الأسئلة الآتية:



(أ) ماذا تسمى هذه العملية؟

(ب) اكتب تطبيقاً واحداً للمركب M.

(ج) أكمل المعادلة الآتية:



3 درجة

12- أكمل الجدول الآتي:

ج	$\text{CH}_3-\text{CH}=\underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{C}}-\text{CH}_3$	أ	الصيغة الكيميائية للمركب
	ب	(5,3) - ثنائي كلورو طولوين	اسم المركب حسب نظام الأيونات
	3- إيثيل - 4,2 - ثنائي ميثيل هكسان		

2 درجة

13- يعتبر الأسبرين من أشهر العلاجات في العالم.

(أ) اكتب أحد هذه العلاجات.

(ب) ما اسم الحمض الذي يشتق منه الأسبرين؟

يتبع/9

تابع: السؤال الثاني:

3 درجة

14- تعتبر الأمينات من القواعد الضعيفة التي تشكل مجموعة الأمين المجموعة الوظيفية فيها.

(أ) ما الصيغة البنائية للأمين الناتج من تفاعل أبسط كحول ثانوي مع الأمونيا؟

(ب) اكتب صيغ المجموعتين الوظيفيتين المكونتين للأحماض الأمينية؟

(ج) ما اسم العملية المستخدمة للكشف عن أعداد وأنواع الأحماض الأمينية في البروتين؟

2 درجة

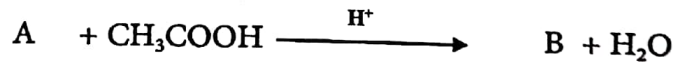
15- تسمى الأسترات في وسط قلوي لتعطي أحد الأملاح.

(أ) ما الغرض الصناعي المستفاد من هذا الملح؟

(ب) اكتب الصيغة الكيميائية للملح الناتج من تميؤ $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ بوجود KOH .

2 درجة

16- ادرس التفاعلين السابقين ثم أجب عن السؤال:



اكتب الصيغة الكيميائية للرمزين (A) و (B).

:A

:B

تابع: السؤال الثاني :

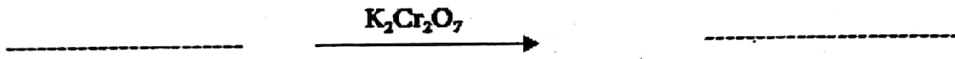
17- وضع مركبان مختلفان صيغتهما الجزيئية C_3H_6O في كأسين، وأضيف إليهما كمية من دايكرومات البوتاسيوم

3 درجة

الكأس (2)	الكأس (1)	
تغير	لم يتغير	لون محلول دايكرومات البوتاسيوم بعد الإضافة

(أ) ما نوع المتشابهة البنائية للصيغة الجزيئية في الكأسين؟

(ب) اكتب التفاعل الحاصل في الكأس (2).



2 درجة

18- لديك الصيغة الجزيئية $C_4H_{10}O$ من خلالها :

(أ) اكتب صيغة بنائية لكحول ثالثي .

(ب) فسر عدم تأكسد الكحولات الثالثية في الظروف الاعتيادية.

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح

