

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← رياضيات متقدمة ← الفصل الأول ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-23 12:41:10

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
رياضيات
متقدمة:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة رياضيات متقدمة في الفصل الأول

نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول	1
الخرائط الذهنية وحل تمارين درس المزيد من المتتاليات الحسابية والهندسية	2
ملخص شرح آخر لدرس تركيب التحويلات الهندسية	3
ملخص شرح ثاني لدرس تركيب التحويلات الهندسية	4
ملخص شرح درس التمديد	5



امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر
الفصل الدراسي الأول _ الدور الأول
للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

▪ زمن الإجابة: ساعتان ونصف	▪ الأسئلة في (١٢) صفحة
▪ تكتب الإجابة بالقلم الأزرق أو الأسود.	▪ الدرجة الكلية للامتحان (٦٠) درجة

اسم الطالب: _____ الصف: _____

رقم الصفحة	المفردة	الدرجة	اسم المصحح	اسم المُراجع
١	٣-١			
٢	٥-٤			
٣	٧-٦			
٤	٩-٨			
٥	١١-١٠			
٦	١٣-١٢			
٧	١٥-١٤			
٨	١٧-١٦			
٩	٢٠-١٨			
١٠	٢٣-٢١			
١١	٢٦-٢٤			
١٢	٢٨-٢٧			
المجموع		جمعه:	راجع الجمع:	
المجموع بالحروف		درجة/درجات فقط		

• استخدم الجدول الدوري المرفق عند الضرورة

٤

أجب عن جميع المفردات الآتية

(١) ما عدد الإلكترونات في الأيون ${}_{12}^{24}\text{Mg}^{2+}$ ؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)

[1] 24 12 10 2

(٢) اكتب التوزيع الإلكتروني الكامل لأيون الكبريتيد (S^{2-}) باستخدام ترميز المربعات.

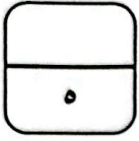
[2]

(٣) ما موقع العنصر الذي ينتهي توزيعه الإلكتروني بـ 4P^4 ؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)

المجموعة	الدورة	
16	الرابعة	<input type="checkbox"/>
14	الرابعة	<input type="checkbox"/>
6	الرابعة	<input type="checkbox"/>
4	الرابعة	<input type="checkbox"/>

[1]



٤) في ما يلي طاقات التأين المتتالية الثلاث الأولى لعنصر الألمنيوم (Al) بوحدة kJ/mol .

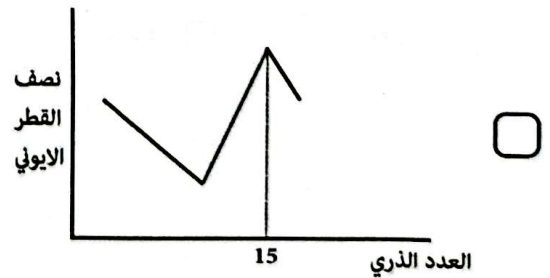
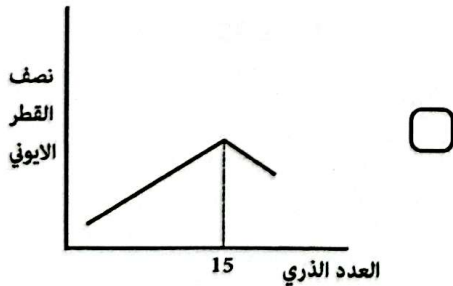
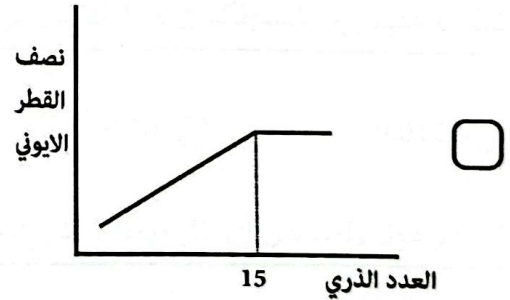
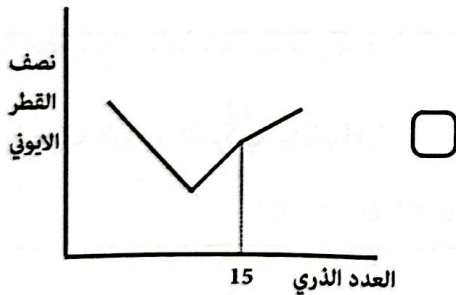
IE3	IE2	IE1
2740	1815	577

اشرح سبب تزايد قيم طاقات التأين المتتالية للعنصر (Al) مُضمناً إجابتك ما يلي:
 -معادلة طاقة التأين الثانية.
 -معادلة طاقة التأين الثالثة.

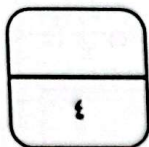
[4]

٥) ما المنحنى الذي يعبر عن تدرج نصف القطر الأيوني للعناصر الواقعة في نفس دورة العنصر الذي عدده الذري يساوي 15؟

(ظل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)



[1]



٦) يوضح الجدول (١-٦) قيم طاقات التأين المتتالية لعدد من العناصر الافتراضية بوحدة (kJ/mol):

IE6	IE5	IE4	IE3	IE2	IE1	
11000	8100	6500	4900	1145	589	A
13300	11000	7450	5320	3390	1310	B
53300	9450	7480	4580	2860	1400	C
47300	37800	6220	4620	2350	1090	D

الجدول (١-٦)

أ. حدّد العنصر الذي سيكون أيون شحنته +2 عندما يتفاعل مع التفسير.

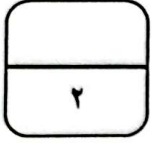
[2]

ب. استنتج العنصر الذي يكون توزيعه الإلكتروني (2,4).

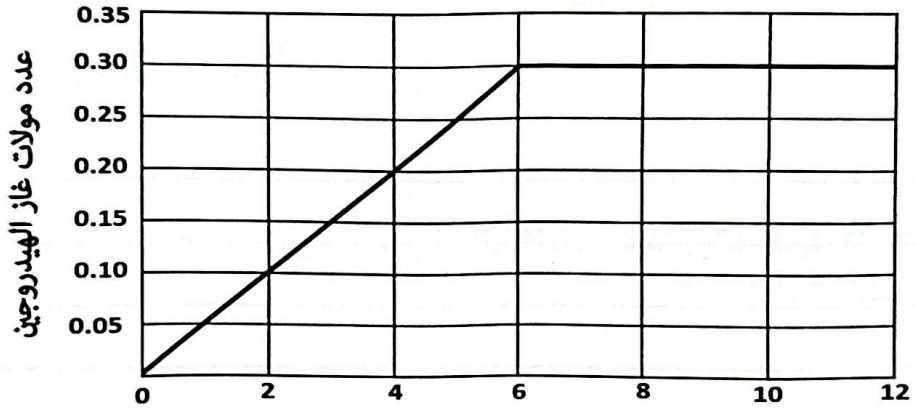
[1]

٧) استنتج الصيغة الأولية للمركب $C_6H_{10}Cl_2$.

[1]



٨) يمثل الشكل (٨-١) معدل التزايد في عدد مولات غاز الهيدروجين الناتج من تفاعل شريط المغنيسيوم مع كمية فائضة من حمض الهيدروكلوريك بمرور الزمن حسب المعادلة الآتية:



الشكل (٨-١)

الزمن بالثواني

٩- ما كتلة المغنيسيوم المستهلكة في هذا التفاعل بوحدة الجرام (g)؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)

- [1] 15.0 7.3 0.30 0.012

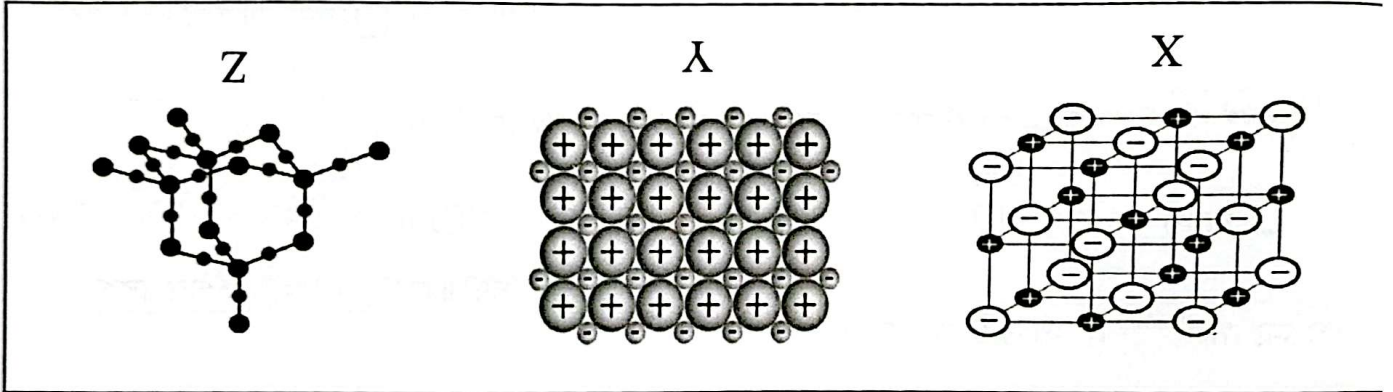
٩) ما حجم مول واحد من أي غاز بوحدة اللتر عند درجة حرارة وضغط الغرفة (r.t.p)؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)

- [1] 24.0 2.40 0.24 0.024

[3]

تمسكوا بحبل الصغار في (X و Y و Z) نكتب تركيبي لكل واحد من الكهرقائلي التوسيل التوسيل فالتاليه 2-3-1 -
الشكل (1-11)



(X و Y و Z) الضميمة التركيب التفاضلية من انواع مختلفة من (1-11) الشكل (11) يوضح

[3]

ب. أوجد تركيز Ca(OH)_2 بوحدة mol/L .

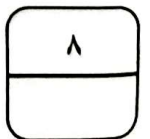
[1]

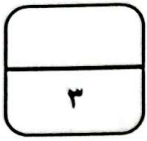
أ. أوجد عدد مولات HNO_3 .



التفاعل الآتية:

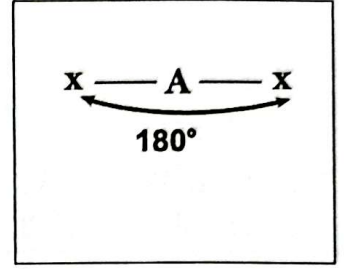
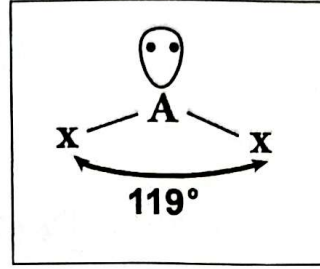
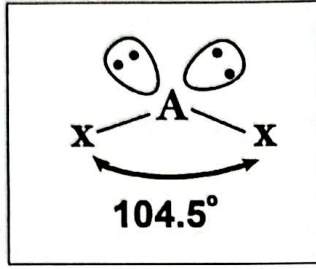
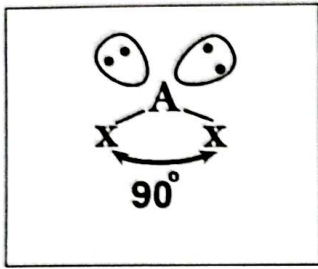
عند معايرة 20ml من محلول Ca(OH)_2 بإضافة 15ml من محلول HNO_3 تركيزه 0.50mol/L حسب معادلة





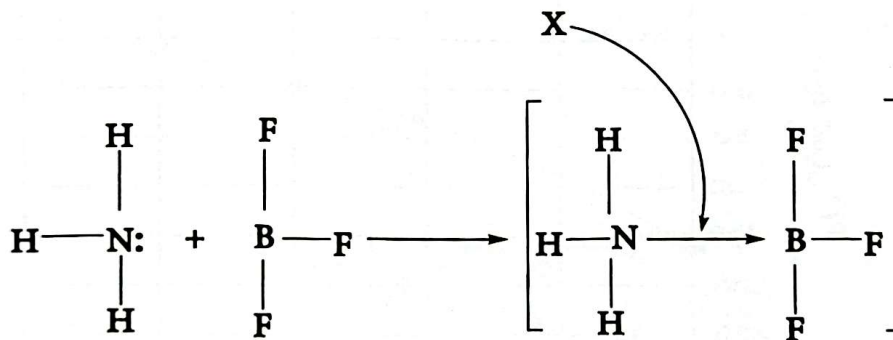
(١٢) أي الأشكال الآتية تطابق الشكل الهندسي لجزيء الماء؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)



[1]

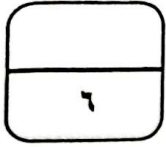
(١٣) يوضح الشكل (١-١٣) طريقة تكون المركب F_3BNH_3 الذي ينتج من اندماج جزيء BF_3 وجزيء NH_3 بنوع من الروابط الكيميائية، والمشار إليها بالرمز X.



الشكل (١-١٣)

- ما نوع الرابطة X مع التفسير.

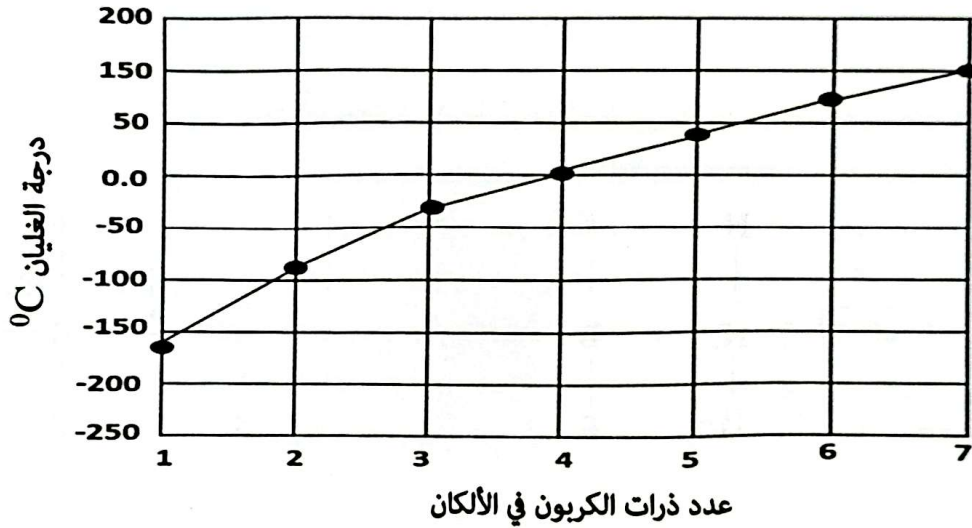
[2]



١٤) تنبأ بالشكل الهندسي لجزيء سداسي كلوريد الكبريت SCl_6 مضمناً إجابتك:
- رسم مخطط التمثيل النقطي.
- قيمة زوايا الروابط Cl - S - Cl

[4]

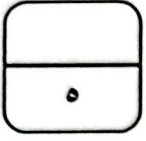
١٥) يوضح الشكل (١٠-١) الارتفاع في درجات غليان الألكانات.



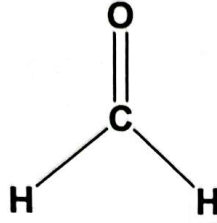
الشكل (١٠-١)

- اشرح سبب الارتفاع في درجات الغليان للألكانات مستنداً على نوع قوى الترابط بين الجزيئات.

[2]



١٦) يوضح الشكل (١-١٦) الصيغة البنائية لجزيء الفورمالدهيد.



الشكل (١-١٦)

أ. وضح على الشكل ما يلي:

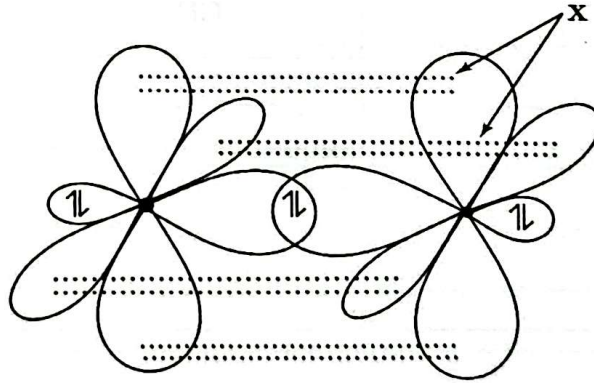
- الشحنات الجزئية على كل ذرة، علماً بأن السالبة الكهربائية للذرات (H=2.20, C=2.55, O= 3.44)
- اتجاه محصلة العزم القطبي للجزيء.

[2]

ب. اشرح سبب اعتبار الفورمالدهيد جزيء قطبي.

[1]

١٧) يوضح الشكل (١-١٧) البنية المهجنة لأحد الجزيئات.

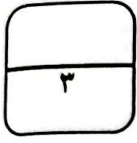


الشكل (١-١٧)

- استناداً الى البنية المهجنة في الشكل (١-١٧)، أكمل الجدول الآتي:

	نوع التهجين
	نوع الرابطة X

[2]



١٨) ما عدد تأكسد النيتروجين في المركب Ca_3N_2 ؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)

- [1] +6 +3 -3 -6

١٩) ما العامل المؤكسد والمختزل الصحيح للتفاعل الآتي؟



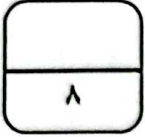
(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)

العامل المختزل	العامل المؤكسد	
H_2O	CO_2	<input type="checkbox"/>
O_2	CH_4	<input type="checkbox"/>
CH_4	O_2	<input type="checkbox"/>
CO_2	CH_4	<input type="checkbox"/>

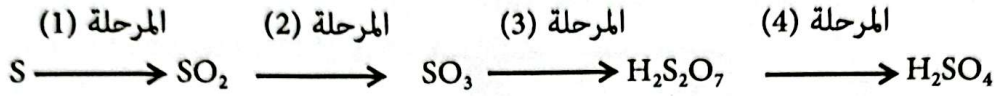
[1]

٢٠) ما المقصود بمصطلح الأكسدة والاختزال الذاتي؟

[1]



(٢١) في عملية التماس الصناعية لإنتاج حمض الكبريتيك، تحدث التغيرات الآتية للكبريت:



أ. سمِّ المركبات الآتية باستخدام النظام الدولي (IUPAC):

[1] _____ SO_2

[1] _____ H_2SO_4

ب. ما العملية التي حدثت في المرحلة (1)؟

أكسدة اختزال المقترون بالإجابة الصحيحة (ظلل الشكل)

[1] _____ فسر إجابتك:

ج. ما مقدار التغير في عدد تأكسد الكبريت في المرحلة (2).

[1] _____

(٢٢) استخدم طريقة التغير في أعداد التأكسد لوزن المعادلة الكيميائية الآتية. موضِّحًا خطوات الحل.



[3] _____

(٢٣) ما المصطلح الذي يطلق على التفاعل الذي تتحول فيه المواد المتفاعلة إلى مواد ناتجة بمعدل السرعة نفسه الذي تتحول فيه المواد الناتجة إلى مواد متفاعلة مرة أخرى؟

(ظلل الشكل المقترون بالإجابة الصحيحة)

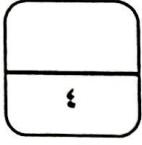
الاتزان الديناميكي

التفاعل المنعكس

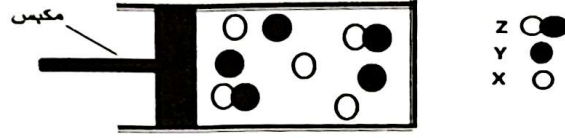
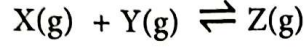
النظام المغلق

معادلة الاتزان

[1]



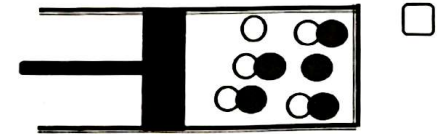
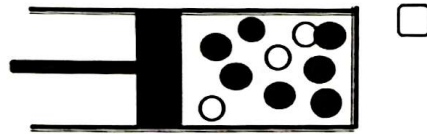
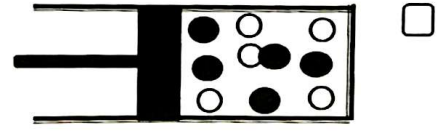
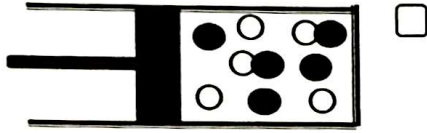
٢٧) يوضح الشكل (١-٢٧) حالة النظام في بداية الاتزان للتفاعل الافتراضي الآتي:



الشكل (١-٢٧)

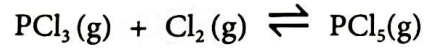
- ما الشكل الصحيح الذي يمثل حالة النظام بعد زيادة الضغط ؟

(ظلل الشكل المقترن بالإجابة الصحيحة)



[1]

٢٨) يوضح الجدول (١-٢٨) قيم ضغوط الاتزان الجزئية للغازات الموجودة في التفاعل المتزن الآتي عند درجة حرارة ثابتة:



قيم الضغوط الجزئية (Pa)			
PCl ₃	Cl ₂	PCl ₅	المادة
2.4 × 10 ⁵	1.01 × 10 ⁵	0.4 × 10 ⁵	القيمة عند الاتزان

الجدول (١-٢٨)

- احسب الكسر المولي للغاز PCl₅. موضحًا جميع الخطوات.

[3]

انتهت الأسئلة مع دعواتنا لكم بالتوفيق والنجاح.