شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الاختبار النهائي الموحد الدور الاول

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-01-02 07:53:04

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	اختبار عملي حديث نموذج خامس
2	اختبار عملي حديث نموذج رابع
3	اختبار عملي حديث نموذج ثالث
4	اختبار عملي حديث نموذج ثاني
5	اختبار عملي نموذج حديث

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر للعام الدراسي ١٤٤٥/١٤٤٦هـ - ٢٠٢٣/٢٠٢٤م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء. **الدرجة الكلية: (٦٠) درجة.**

تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (١٠) صفحات.

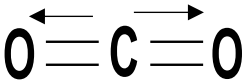
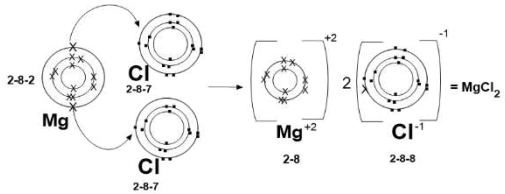
السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١	-	١) في الشكل (١-١)، كم عدد الإلكترونات الموجودة في الفلك الفرعي $_{3}P$؟(ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) 2 ■ 3 ☐ 4 ☐ 6 ☐ شكل (١-١)	١	-	٢٧	1.8	AO1
٢	-	عدد النيوكليونات = 52	١	**لا تقبل** العدد الكتلي.	٢٤	1.4	AO1
	-	18	١	-	٢٥	1.4	AO2
	-	p^{3-}	١ [٣]	**تقبل :** - ايون الفوسفور الثلاثي - ايون الفوسفور السالب	٣٧	1.21	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٣	-	**Cu:** مختصرا : $[Ar]4s^1\ 3d^{10}$ أو كاملا : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1\ 3d^{10}$ **:Cu^{2+}** مختصرا : $[Ar]\ 3d^9$ أو كاملا :$1s^2 2s^2 2p^6\ 3s^2 3p^6 3d^9$	١ ١ [٢]	**لا تقبل** الخطأ في توزيع او ترتيب أي من المستويات الفرعية.	٣٤-٣٠	1.11 1.9	AO2 + AO1
٤	-	Ne :X – Na :D -	١ ١ [٢]	**تقبل:** - النيون - الصوديوم	٤٣	1.18	AO2
٥	-	طاقات التأين المتتالية	١	-	٣٨	1.17	AO1
٦	-	$Li\,(g) \longrightarrow Li^{+}(g) + e^-$ $IE_1 = 519\ kJ/mol$ $Li^{+}\,(g) \longrightarrow Li^{2+}(g) + e^-$ $IE_2 = 7300\ kJ/mol$ $Li^{2+}\,(g) \longrightarrow Li^{3+}(g) + e^-$ $IE_3 = 11800\ kJ/mol$	١ ١ ١ [٣]	- **لا تقبل** كتابة المعادلات بدون الحالة الفيزيائية. - **لا تقبل** قيم طاقات تأين غير صحيحة. - **لا تقبل** كتابة المعادلات الأيونية بصورة غير صحيحة.	٣٨	1.17	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٧	_	C_5H_{11} - CH_2 -	١ ١ [٢]	**لا تقبل** C_2H_4	٥٤	2.2	AO2
٨	_	٨) ما النسبة المئوية الكتلية للأكسجين في المركب $AgNO_3$؟ (ظلل الشكل☐ أمام الإجابة الصحيحة) 7.3% ☐ 14.2% ☐ 28.2% ■ 56.8% ☐	١	-	٦٠	2.3	AO2
٩	-	$Fe(s)+S(s) \longrightarrow FeS(s)$ عدد المولات = 8/56 Fe = **<u>0.1</u>** mol عدد المولات =11/32 S = **<u>0.3</u>** mol قسمه عدد مولات الكبريت والحديد على المعامل الأصغر0.1 المادة المحددة هي **الحديد** عدد مولات المادة الفائضة 0.3 – 0.1 = **<u>0.2</u>** mol	١ ١ ١ ١ [٤]	**ملاحظة:** في حالة اوجد الطالب عدد مولات الحديد او الكبريت بصورة صحيحة يعطى درجة واحدة. **تقبل** الحسابات بطرق حل أخرى مع الخطوات.	٥٨	2.3	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٠	-	عدد روابط(σ) للجزيء: 2 نوع التهجين: SP نوع التداخل لروابط π: جانبي	١ ١ ١ [٣]	-	٩١-٩٦	3.9 ، 3.8 3.10	A01
١١	أ	١١) يوضح الجدول (١١-١) قيم طاقة الرابطة في جزيئات تساهمية افتراضية. الجدول (١١-١) أ- ما المقصود بأن طاقة الرابطة M=M تساوي 610 kJ/mol؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) ■ يلزم طاقة مقدارها 610 kJ/mol لكسر مول واحد من الرابطة M=M في الحالة الغازية. ☐ يلزم طاقة مقدارها 610 kJ/mol لكسر جرام واحد من الرابطة M=M في الحالة الغازية. ☐ يلزم طاقة مقدارها 610 kJ/mol لتكوين مول واحد من الرابطة M=M في الحالة الصلبة. ☐ يلزم طاقة مقدارها 610 kJ/mol لكسر مول واحد من الرابطة M=M في الحالة الصلبة.	١	-	٩٧	3.11	A01
	ب	الثالث ، الثاني ، الأول **أو** Z≡Z ، M=M ، M-N أقل نشاطا ← أكثر نشاطا	١	-	٩٧	3.12	A02
	ج	الثالث	١	**تقبل** اذا كتب Z≡Z	٩٧	3.11	A01

الجزيء التساهمي	الأول	الثاني	الثالث
الرابطة	(M-N)	(M=M)	(Z≡Z)
طاقة الرابطة	360 kJ/mol	610 kJ/mol	994 kJ/mol

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٢	أ	أ- في الشكل (١٢-١)، ما نوع الرابطة (C — Cl) من حيث القطبية؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) ☐ أيونية ☐ هيدروجينية ■ تساهمية قطبية ☐ تساهمية غير قطبية	١	-	٩٩ ، ١٠٠	3.17	A02
	ب	ثنائيات الأقطاب في اتجاهات متعاكسة وبالتالي تلغي تأثير بعضها بعضا. 	١ 1 [٢]	**تقبل** محصلة العزم القطبي تساوي صفر.	١٠٠	3.17	A02
١٣	أ	خماسي كلوريد الفسفور	١	**تقبل** PCl_5	٨١	3.4	A01
	ب	بسبب زيادة في عدد الكترونات مستوى طاقة التكافؤ لذرة الفسفور عن ثمانية الكترونات (قاعدة الثمانيات).	١	-	٨١	3.4	A01
١٤	—	 - رسم التوزيع الالكتروني لذرة الماغنيسيوم. - رسم التوزيع الالكتروني لذرة الكلور. - رسم ذرتي الكلور. - كتابة الشحنات على الايونات في الرسم.	١ ١ ١ ١ [٤]	**تجاهل** كتابة الطالب شحنة احد الايونات بصورة خاطئة.	٧٧	3.3	A02

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٥	_	الرمز E لأن قوىid-id بين ذرات الغازات النبيلة تزداد بإزدياد عدد الالكترونات وبالتالي تزداد درجات الغليان، والرمز E يمتلك أكبر عدد من الإلكترونات.	١ ١ [٢]	**تقبل** Xe أو الزينون للتعبير عن الرمز E .	١٠٤	3.20	A02
١٦	_	١٦) المعادلة الآتية تمثل تفاعل (أكسدة – اختزال). $Cu(s) + 2Ag^+(aq) \longrightarrow Cu^{2+}(aq) + 2Ag(s)$ ما العبارة الصحيحة التي تصف التفاعل السابق؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) ☐ يعتبر عامل مؤكسد – حدث له اختزال ☐ يعتبر عامل مختزل – حدث له أكسدة ☐ حدث له اختزال – يعتبر عامل مختزل ■ حدث له أكسدة – يعتبر عامل مؤكسد	١	-	132	4.5	AO2
١٧	_	-1	١	-	١٢٤	4.7	AO1
	_	-2=x+ (-2)*4 X= +6	١	**تقبل** الإجابة بدون خطوات الحل.	١٢٤	4.2	AO2
	_	Al_2O_3	١ [٣]	-	١٢٩	4.4	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٨	_	التفسير: حدث للكلور أكسدة و اختزال متزامنين.	١	**تقبل** الإجابة التالية: $Cl_2 \longrightarrow Cl^-$ التغير في عدد التأكسد من صفر الى -١ -1=-صفر – ١- $Cl_2 \longrightarrow ClO_3^-$ التغير في عدد التأكسد من صفر الى+٥ 5+ =صفر – ٥	+ ١٣٣ ١٣٦	4.7	AO2
١٩	_	١*كتابة المعادلة غير الموزونة صحيحة. $Sn + HNO_3 \longrightarrow SnO_2 + NO_2 + H_2O$ ٢*وتحديد الذرات التي تغيرت اعداد تأكسدها . $\underline{Sn} + H\underline{N}O_3 \longrightarrow \underline{Sn}O_2 + \underline{N}O_2 + H_2O$ 0 +5 +4 +4 ٣*حساب التغيرات في اعداد التأكسد *التغير في رقم التأكسد للقصدير: 4 - 0 = +4 *التغير في رقم التأكسد للنيتروجين : 4 -5 = -1	١ ١ ١	**الملاحظة:** في حالة كتب الطالب المعادلة النهائية فقط دون خطوات يمنح درجة واحدة فقط. **تجاهل** حساب الطالب للتغير في عدد التأكسد لأحدى الذرتين بصورة خاطئة.	+ 132 ١٣٤	4.7	AO1 + AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٩		٤* وزن التغيرات في اعداد التاكسد بالضرب التبادلي ضرب القصدير Sn في (1) نضرب النيتروجين N في(4) $Sn + 4HNO_3 \longrightarrow SnO_2 + 4NO_2 + H_2O$ ٥*وزن الشحنات والذرات وكتابة المعادلة موزونة صحيحة $Sn + \underline{4}HNO_3 \longrightarrow SnO_2 + \underline{4}NO_2 + \underline{2}H_2O$	١ ١ [٥]				

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٠	–	١- يزيد ٢- يقل ٣- يقل	١ ١ ١ [٣]	-	١٦٢	5.5	AO1
٢١	–	٢١) يتم انتاج غاز ثلاثي أكسيد الكبريت المستخدم في انتاج حمض الكبريتيك حسب التفاعل الآتي: $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$ $\Delta Hr = -197\ kJ/mol$ - كلا مما يلي يزيد انتاجية ثلاثي اكسيد الكبريت **ما عدا**: (ظلل الشكل☐ أمام الإجابة الصحيحة) ☐ زيادة الضغط. ☐ ازالة ثالث اكسيد الكبريت. ■ رفع درجة الحرارة. ☐ تقليل حجم الاناء الذي يحدث فيه التفاعل.	١	-	١٧٠	5.13	AO1
٢٢	–	$Kc = \frac{[H_2]^4[CS_2]}{[CH_4]\ [H_2S]^2}$ $Kc = \frac{(mol/L)^4 . (mol/L)}{(mol/L) . (mol/L)^2}$ mol^2/L^2	١ ١ ١ [٣]	**تقبل** كتابة علاقة ثابت الاتزان كاملة.	١٥٧	5.6	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٣	–	**تعريف الضغط الجزئي:** الضغط الذي يبذله غاز ما في مخلوط من عدة غازات قيم الضغوط الجزيئية (Pa) المادة | الهيدروجين H_2 | الكلور Cl_2 | كلوريد الهيدروجين HCl الضغط الابتدائي | $7.3x\ 10^6$ | $4.3x\ 10^6$ | 0 الضغط عند الاتزان | $7.3x\ 10^6 - X$ | $4.3x\ 10^6 - X$ | 2X | 3.4 x 10^6 | Y | 7.8 x 10^6 $2X = 7.8 \times 10^6$ $X = 3.9 \times 10^6$ Y عند الاتزان $= P_{Cl2} = 4.3x\ 10^6 - X$ $Y = (4.3\times10^6) - (3.9 \times 10^6)$ $Y = 400 \times 10^3$ Pa $K_p = \frac{[7.8\times10^6]^2}{[400\times10^3][3.4\times10^6]}$ $K_p = 44.7$ $\frac{Pa^2}{Pa \times Pa}$ لا يوجد وحدة قياس	١ ١ ١ ١ ١ ١ ١ [٧]	-	١٦٦	5.10 + 5.11 + 5.12	AO2

نهاية نموذج الإجابة