

الأجوبة النموذجية

الدور الاول (1)

— 2022 م —

الكيمياء

— الثالث المتوسط —

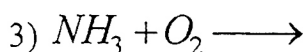
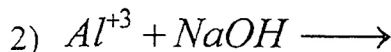
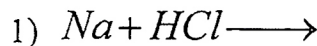




الرقم الامتحاني :

ملاحظة : أجب عن خمسة أسئلة فقط ، ولكل سؤال (٢٠) درجة .

- س١ : (أ) ذرة عنصر مرتبة فيها الإلكترونات كالاتي : $1S^2 2S^2 2P^5$ (١٢ درجة)
- (١) ما العدد الذري للعنصر ؟
(٢) ما عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالإلكترونات ؟
(٣) ما عدد الإلكترونات غير المزدوجة ؟
(٤) اكتب رمز لويس لهذه الذرة .
- (ب) عرّف (اثنين) ممّا يأتي : (قاعدة هوند ، المحلول المشبع ، الثرميت) . (٨ درجات)
- س٢ : (أ) علل (ثلاثاً) ممّا يأتي :
(١) استخدام الكوارتز في قطع الزجاج وتخشيش الحديد الصلب .
(٢) الألمنيوم فلز يقي نفسه من التآكل .
(٣) عند تحضير غاز النتروجين مختبرياً ، تضاف كمية قليلة من الماء مع المواد المستخدمة .
(٤) عدم حصول التنافر الإلكتروني بين إلكتروني الأوربتال الواحد .
- (ب) املا (اثنين) من الفراغات الآتية بما يناسبها :
(١) يستخدم في تعقيم بعض الجروح الخفيفة .
(٢) يحفظ الصوديوم في سوائل لا يتفاعل معها مثل لكونه يشتعل عند تعرضه للهواء .
(٣) للسليكون صورتان أحدهما متبلورة وفيها يكون لون مسحوقه
- س٣ : (أ) وضّح كيف يمكن تحضير غاز الأستيلين في المختبر معزراً إجابتك بالمعادلة الكيميائية الموزونة مع رسم الجهاز مؤشراً على الأجزاء . (١٢ درجة)
- (ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة مع تصحيح الخطأ إن وجد : (أجب عن اثنتين فقط)
(١) الأمونيا غاز أثقل من الهواء .
(٢) الهالوجينات هي عناصر الزمرة السابعة (VII A)
(٣) النقود المعدنية محلول نوع صلب في صلب .
- س٤ : (أ) نموذج من الخل يحتوي نسبة كتلية مقدارها (4%) من حامض الخليك ، ما كمية الخل التي نحتاجها لكي نحصل على (20g) من حامض الخليك ؟ (١٠ درجات)
- (ب) أجب عن (اثنين) ممّا يأتي :
(١) ما الفرق بين كلوريد الصوديوم النقي $NaCl$ وبين $NaCl$ غير النقي ؟
(٢) ما تأثير الضغط على قابلية ذوبان الغازات في السوائل ؟
(٣) يسلك حامض الكبريتيك المركز كعامل مجفف عند تفاعله مع المركبات العضوية ، اثبت ذلك معزراً إجابتك بمعادلة كيميائية موزونة .
- س٥ : (أ) اختر من بين الأقواس ما يناسب (اثنين) من التعابير الآتية : (٨ درجات)
- (١) يُنسب اكتشاف نواة العنصر للعالم (رذرفورد ، بور ، ثومسون)
(٢) عناصر الزمرة الثالثة فلزات عدا (الكالسيوم ، البورون ، الألمنيوم) فهو شبه فلز .
(٣) تُعد السليكا غير فعّالة تجاه الحوامض ما عدا حامض (الكبريتيك ، الهيدروفلوريك ، النتريك) .
- (ب) أجب عن (اثنين) ممّا يأتي :
(١) عدّد أهم الصفات العامة لعناصر الزمرتين (IA) و (II A) .
(٢) اكتب بإيجاز عن سبيكة الديورالومين .
(٣) أعط مثلاً لكل ممّا يأتي : (أ) مركب عضوي حلقي ثلاثي الشكل .
(ب) مركب عضوي (سلسلة متفرعة) .
- س٦ : (أ) كيف يمكنك الكشف عن أيون الكبريتات في محاليله المائية؟ معزراً إجابتك بمعادلة كيميائية موزونة. (١٠ درجات)
- (ب) أكمل ووازن (اثنين) من التفاعلات الآتية : (١٠ درجات)



مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول

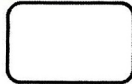


باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨ / ٧ / ٢٠٢١

المادة / الكيمياء
اليوم / السبت

الدرجة	الجواب النموذجي	صفحة
()	()	جواب السؤال
	م / الطالب الجبير	
	الفقرات التي يعنى عنها الطالب الجبير	
	١- المائل الرياضي	
	٢- الرسم	
	* تسمية درجة السؤال الثالث فرع (٤) بالمثل	
	التي هي درجة المتغير (ست درجات) وكما يلي:	
	المعادلة الكيميائية (ست درجات)	
	* تسمية درجة السؤال الرابع فرع (٤) التي	
	السؤال الرابع فرع (ب) لتصبح درجة النوع	
	(٤) (٤) (٤) درجة	



مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨ / ٦ / ٢٠٢٢

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

فرع (٢)

جواب السؤال (الاول)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٣ درجات	١- تسعة	٤٠
(٣)	٢- أشنان (١٥ و ٢٥)	
(٣)	$1s^2$ $2s^2$ $2p^5$ ١٦ ١٦ ١٦ ١٦ ١	٣ و ١٥
(٣)	٤- : : عنصر : أو : :	

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ :- ١٨ / ٦ / ٢٠٢٢

فرع (ب)

جواب السؤال (الاول)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	<p>١- عرف <u>أثنين</u> فقط (لكل تعريف (٤) درجة)</p> <p>١- قاعدة هوند : تنص على انه لا يحدث ازدواج بين الالكترونات في مستوى الطاقة المتنازعة الا بعد ان تشغل اوسىها إلكترونات فراوان اولاً</p>	٤٤ ص
(٤) درجة	<p>٢- <u>المحلول المشبع</u> : هو المحلول الذي يحتوي على أكبر قدر ممكن من المذاب واذ لمذيب لا يستطيع أن يذيب أي زيادة أخرى من المذاب عند درجة حرارة وضغط معين</p>	٦٧ ص
(٤) درجة	<p>٣- <u>تفاعل الترميم</u> : هو تفاعل مسجوق الاكسجين والأكسجين الحديد III تفاعل شديد أسه حويلاً بانبعاث كمية كبيرة من الحرارة وينتج سائل مع ظواهر شرر وينتج عن هذا التفاعل تكون منضهر الحديد نتيجة قيام الاكسجين باختزال اوكسيد الحديد III وتحرير الحديد الذي ينضهر بفعل الحرارة العالية</p> <p>* أي تعبير يفي بالترين تعين الطالب درجة كاملة</p>	٥٨ ص

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ: ١٨ / ٦ / ٢٠٢١

فرع (٢)

جواب السؤال (الثاني)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	١- <u>علقت شرايت فقط</u> (لكل تحليل (٤) درجة) ١- لانه مادة سميكة للملادة	٥٥ ص
(٤) درجة	٢- لان عند تحرقها الايثيوم الى الهواء يتأكسد سطحه الى ارجح فقط فيكتسب الايثيوم بطبقة رقيقة جداً من اوكسيده الذي يكون شديد الالتصاق بسطح القلتر	٥٨ ص
(٤) درجة	٣- لمنع حدوث الانفجار	٥٦ ص
(٤) درجة	٤- لان كل الكتروليت يبرم حول محوره في نفس الوقت الذي يدور فيه حول اللواة فعند ازدياد الجهد في اذر بيتال واحد [١١] فان اهدهما سوف يبرم حول محوره باتجاه دوران عقرب الساعة ويعطيه المر [١] اما الاخر فيكون برمه يتسبب دوران عقرب الساعة ويعطيه المر [١٢] اي ان اهدهما يبرم عكس الاخر مما يلحق تنافرهما	٥٧ ص

مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

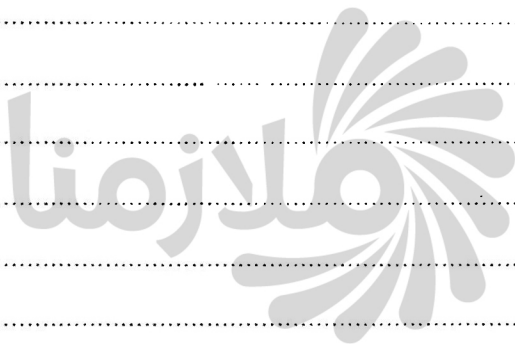
التاريخ: ٢٠٢٢/٦/١٨

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

جواب السؤال (الماكين) فرع (س)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	١- اصلاً اثنين فقط (لكل فقرة (٤) درجات)	٦٢
(٤) درجة	١- النسب (سبب لوتاسس)	٦٥
(٤) درجة	٢- البنزين النقي أو النحل الابيض (الكبروسين)	٦٤
(٤) درجة	٣- سبب عامق	٦٤



مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢

الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨ / ٦ / ٢٠٢١

المادة / كيمياء

اليوم / السبت

فرع (٢)

جواب السؤال (الثالث)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	<p>يحضر غاز الاستيلين في المختبر بوضع كاربيد الكالسيوم في دورق التحضير ويضاف اليه الماء من خلال أسبوب يتفتح ببطء وبسهولة تدريجية ثم يطفأ. حدوث تفاعل وفروج غاز الاستيلين الذي يجمع من القنينة بأزاحة الماء إلى الأسفل.</p>	٧٦
(٤) درجة	$\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_2\uparrow + \text{Ca}(\text{OH})_2$	
(٤) درجة		

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨/٦/٢٠٢١

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

فرع (ب)

جواب السؤال (الثالث)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٤ درجات	الإجابة عن أسئلتك فقط (لكل فقرة (٤) درجات)	
٤ درجات	١- خطأ (أضعف من الهواء)	١٠٨ ص
٤ درجات	٢- صح	٢٩ ص
٤ درجات	٣- صح	٦٧ ص

مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨/٦/٢٠٢٢

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	النسبة الكتلية للمذاب = $\frac{\text{كتلة المذاب } m_1}{\text{كتلة المحلول } m_T} \times 100\%$	٤
(٤) درجة	$4\% = \frac{20g}{m_T} \times 100\%$ $\frac{2000}{4} = m_T$	
(٤) درجة	كمية المحل (m _T) = 500 g	
	* تخضع درجة واحدة عن خطأ الحاسب ودرجة واحدة فقط.	

مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨ / ٦ / ٢٠٢١

المادة / الكيمياء
اليوم / السبت

الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
	<p>جواب السؤال (الرابع) فرع (ب)</p> <p>الإجابة عن أسئلة صفحاً لكل فقرة (٥) درجات</p>	
٤٩	<p>١- كلوريد ليهوريون لثني ٢- لا يستعمل ليهوريون من الجو (غير متمم)</p> <p>٣- كلوريد الهوريون غير لثني ١- يستعمل ليهوريون من الجو (متمم)</p> <p>٤- لا يحتوي على سوايب ١- كالتاليوم $CaCl_2$ أو كلوريد بلقيسوم ٢- $MgCl_2$ أو كلاهما</p>	٥ درجات
٦٩	<p>٥- تزداد قابلية ذوبان المواد الغازية كلما ازداد الضغط المزك للغاز فوقه سطح المعلقول</p>	٥ درجات
١٣١	<p>٦- يعتبر حامض الكبريتيك كعامل مخفف حسب يمتلك ميلاً تتسبب لانتزاع الماء من المركبات العضوية واللاخط والسك عند غمره معار ملعقة من سكر في وعاء كالمين الكبريتيك السكر سلا حظ بروز مادة كاربونية سوداء في الوعاء نتيجة تفحم السكر $C_{12}H_{22}O_{11} \xrightarrow[\text{السكر}]{H_2SO_4} 12C + 11H_2O$ ماء كاربون سكر</p>	٥ درجات

* اية نصير أفرغين بالعرض بعبارة صيغة كاملة

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ٢٠٢١/٧/١٨

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	الإجابة عند أثنين فقط لكل فقرة (٤) درجات	
(٤) درجة	١- رزورفور	١٥
(٤) درجة	٢- البوروف	١٥
(٤) درجة	٣- السبروفلوريك	١٦

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨ / ٦ / ٢٠٢٢

المادة / الكيمياء
اليوم / السبت

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٦) درجة	<p>الإجابة عند أسئلتنا فقط لكل فقرة (٦) درجات</p> <p>١- عناصرها من الزمرتين ذات كهروليت والطاقة وطاقة تآكل والطاقة.</p> <p>٢- جميع عناصر الزمرتين خلافها رجب كيو على على الكروني واحد بالنسبة لعناصر الزمرة الأولى (IA) وعلى الكروني بالنسبة لعناصر الزمرة الثانية (IIA).</p> <p>٣- لا توجد عناصر الزمرتين مرة في الطبيعة لعدة فئاتها</p>	٤٤
(٦) درجة	<p>٤) سببها الدور الوهمي، هي سببها تتكون من نسبة عالية من الألمنيوم وسببها قليلة من الكل من الفاس والمغنسيوم وقد يحتوي على المنغنيز أيضاً وتشارك في حفزها وهلايتها وتعمل في بناء جدران جهاز الهضام الطائرات.</p>	٦١
(٦) درجة	<p>٥- $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$</p> <p>٦) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{H}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$</p>	٩٢

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



التاريخ: ١٨/٦/٢٠٢١

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

فرع (٢)

جواب السؤال (السادس)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٥) درجة	يمكن أكسفا علة أيونات الكبريتات في حالها المائيه بما حاقه محلول حموضه على أيونات الباريم مثل كلوريد الباريم اليها حيث يتكون راسب من كبريتات الباريم البيضاء	١٢٢
(٥) درجة	$BaCl_2 + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2Cl^-$ <p>أيونات كلوريد أيونات الكبريتات</p> <p>كبريتات الباريم راسب ابيض</p>	
	* إذا أختص الطالب بتأدية المعادلة فقط مع تسمية المواد المتفاعلة والناتجة يعطى له درجة كاملة	

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الاول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١٨ / ٦ / ٢٠٢١

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

فرع (ب)

جواب السؤال (السادس)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
	<u>الإجابة عند أسئلة فقط (لكل فقرة (٥) درجة)</u>	
(٥) درجة	١) $2Na + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2 \uparrow$	٤٦
(٥) درجة	٢) $Al^{+3} + 3NaOH \rightarrow Al(OH)_3 + 3Na^+$	٦٢
(٥) درجة	٣) $4NH_3 + 3O_2 \rightarrow 2N_2 + 6H_2O$	١١١



مع نظام الباركود تستطيع الوصول بشكل سريع ومباشر لما يلي:

- صورة الأسئلة
- ملف الأجوبة
- ملاحظات الأساتذة
- تقسيم الدرجة
- وكل ما يسهل لك التفوق وتحقيق أعلى الدرجات



موقع باركود
ملازمنا

موقع ملازمنا
www.malazemna.com

ملازمنا