

الأجوبة النموذجية

الدور التمهيدي

— 2023 م —

الكيمياء

— الثالث المتوسط —



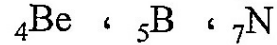


الرقم الامتحاني:

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

(١٢ درجة)

س١: (أ) ما الشيء المشترك بين مواقع العناصر التالية في الجدول الدوري؟



(٨ درجات)

(ب) عرّف اثنين ممّا يأتي:

الكشف الجاف ، المحلول ، قاعدة هوند .

(١٢ درجة)

س٢: (أ) علل كل ممّا يأتي:

(١) يستعمل حجر الصوان والكوارتز في قطع الزجاج وتخديش الحديد الصلب .

(٢) لا يستمر تفاعل الألمنيوم مع كل من حامض النتريك المخفف والمركز .

(٣) اختفاء لمعان قطعة الصوديوم المقطوعة حديثاً بعد فترة .

(٨ درجات)

(ب) املأ الفراغات الآتية بما يناسبها (لاثنين فقط) .

(١) يُشكّل النتروجين حوالي من حجم الغلاف الجوي .

(٢) يُفاد من تفاعل الثرميت في

(٣) المستوى الثانوي (f) يتشعب كحد أقصى بـ إلكترون .

(٨ درجات)

س٣: (أ) أذيب (5g) من كبريتات النحاس في (20g) من الماء المقطر ، احسب النسبة المئوية الكتلية

للمذاب وكذلك للمذيب .

(١٢ درجة)

(ب) أجب عن كل ممّا يأتي:

(١) اكتب عن سبيكة الديورالومين

(٢) عدد فروض النظرية الذرية الحديثة .

(٣) ما الفرق بين كلوريد الصوديوم النقي NaCl وبين NaCl غير النقي؟

(١٢ درجة)

س٤: (أ) وضّح مع رسم الجهاز طريقة تحضير غاز الميثان في المختبر معزراً إجابتك بكتابة المعادلة

الكيميائية الموزونة .

(٨ درجات)

(ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة ، ثم صحح

الخطأ إن وجد:

(١) إنّ الحالة التأكسدية (+ 2) تكون مستقرة في الكاربون والسليكون .

(٢) أملاح الليثيوم تكون أقل ذوباناً من أملاح الفلزات الأخرى .

(١٠ درجات)

س٥: (أ) اختر الأنسب من بين القوسين الذي يكمل التعابير (لاثنين) ممّا يأتي:

(١) يُعد كل من السليكون والجرمانيوم (أشباه فلزات ، فلزات ، لا فلزات) .

(٢) المحاليل المائية لأكاسيد الألمنيوم تكون (حامضية ، قاعدية ، أمفوتيرية) .

(٣) يوجد عنصر الكبريت في الطبيعة بصورة (حرة فقط ، مركبات فقط ، حرة ومركبات) .

(ب) أجب ممّا يأتي:

(٦ درجات)

(١) ما العوامل المؤثرة على قابلية الذوبان ؟ عددها فقط

(٤ درجات)

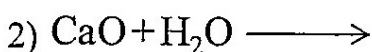
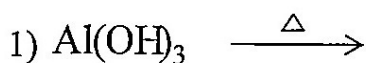
(٢) كيف يمكن الحصول على الكبريت المطاطي أو الكبريت اللدن ؟

(١٠ درجات)

س٦: (أ) كيف يتم الكشف عن الأمونيا معزراً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية الموزونة ؟

(١٠ درجات)

(ب) أكمل ثم وزن (اثنين) من المعادلات الكيميائية الآتية:

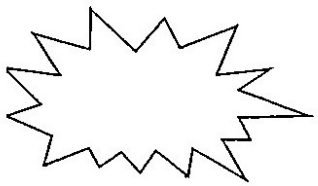




باركود
الملاحظات
وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي



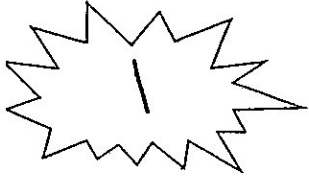
المادة / الكيمياء

اليوم :- السبت
التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٢

الدرجة	فرع ()	جواب السؤال ()	الصفحة
		٤ / الطالب الجدير الفتريات التي يعرضها الطالب الجدير ١ - المسائل الرياضية ٢ - الرسم	
		* ديفاف درجة السؤال الثالث فرع (٤) إلى السؤال الثالث فرع (٥) لتصحيح درجة الفرع (٥) درجة وبالطول الأتي ١ - ٧ درجات ٢ - ٧ درجات ٣ - ٦ درجات	
		* تتم درجة السؤال الرابع فرع (٤) بالمثل الاتي طريقة التصحيح (٥ درجات) وحفظه المعادلة الكيميائية (٥ درجات)	



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي

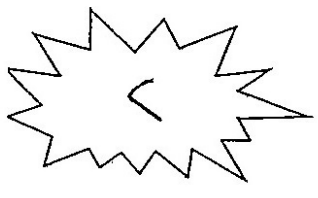


اليوم :- السبت
التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٣
المادة / الكيمياء

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	<p>(P) <u>الذرة</u> <u>الثانية</u></p> <p><u>الذرة</u> <u>الثانية</u></p> <p>Be $1s^2 2s^2$</p>	(٣٤)
(٥) درجة	<p><u>الثالثة</u> <u>الثانية</u></p> <p>B $1s^2 2s^2 2p^1$</p>	
(٦) درجة	<p><u>الرابعة</u> <u>الثانية</u></p> <p>N $1s^2 2s^2 2p^3$</p>	
(٧) درجة	<p>تشارك هذه العناصر في دورة واحدة وهي الدورة الثانية</p>	
(٨) درجة	<p>(B) الإجابة عن اثنين (أكل تعريف (٤ درجات)</p> <p>١- <u>الكسوف الجاف</u> : هي طريقة تستعمل للكشف عن اليون الصوديوم في حاليل من جلاته حيث يلون الصوديوم اللهب باللون الأصفر</p>	(٤٧)
(٩) درجة	<p>٢- <u>المحلول</u> : هو خليط متجانس من مادتين أو أكثر لا يحدث بينهما تفاعل كيميائي تسبب المادة المذوبة بوجرة في المحلول (مذيب) والمادة المذوبة تطلق في المحلول (المذاب)</p>	(٦٦)
(١٠) درجة	<p>٣- <u>قائمة هوند</u> : تمنع على أنه لا يحدث ازدواج بين إلكترونين في مستوى الطاقة الثاني الأبعدان قبل ارتباطها في أولاً</p>	(٤٤)



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي



اليوم :- السبت
التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٣
المادة / الأسماء

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	١٠) لكل تعليمة (٤) درجات	(٨٥)
(٤) درجة	١- لأنها مواد شديدة الصلابة ٢- بسبب تكون طبقة من أوكسيد الألمنيوم (Al ₂ O ₃) التي تغزل الحاضن عن الفلز فيتوقف التفاعل	(٥٩)
(٤) درجة	٢- لأنها يتعد مباشرة مع أوكسجين الجو (الرطب) فيقتضي بطبقة بيضاء من أوكسيد الهيدروجين غير ولسه ينقرها	(٤٦)
(٤) درجة	١) الإجابة عن أسئلة لكل فقرة (٤) درجات	(١٠٥)
(٤) درجة	١- 78%	(٥٨)
(٤) درجة	٢- حجم الاجزء الميسرة الكبيرة وعقضان كل الحديد	(٤٠)
(٤) درجة	٣- الكترول	



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي

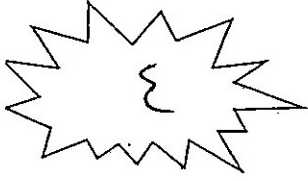


اليوم :- السبت
التاريخ :- ١١ / ٢ / ٢٠٢٣
المادة / الكيمياء

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٢) درجة	<p>فرع (٢)</p> <p>جواب السؤال (الثالث)</p> <p>..... كتلة المناب (٢) $m_1 = 5g$</p> <p>..... كتلة المنزيب $m_2 = 20g$</p> <p>..... كتلة المخلول $m_T = m_1 + m_2$</p> <p>..... $= 5 + 20$</p> <p>..... $= 25g$</p>	(٧٦)
(٤) درجة	<p>..... النسبة الكتلية المناب = $\frac{\text{كتلة المناب } m_1}{\text{كتلة المخلول } m_T} \times 100\%$</p> <p>..... $\frac{5g}{25g} \times 100\% =$</p> <p>..... 20%</p>	
(٤) درجة	<p>..... النسبة الكتلية للمنزيب = $\frac{\text{كتلة المنزيب } (m_2)}{\text{كتلة المخلول } (m_T)} \times 100\%$</p> <p>..... $\frac{20g}{25g} \times 100\% =$</p> <p>..... 80%</p>	
	<p>(تمم درجة واحدة عن الخط الحسابي ولطرفة واحدة)</p> <p>.....</p>	



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي



اليوم :- السبت

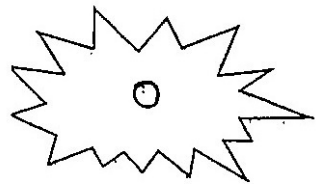
المادة / الكيمياء

التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٢

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	<p>(١) لكل عشرة (٤) درجات</p> <p>(١) تتكون هذه الشبكة من نسبة عالية من الايونات ونسبة قليلة من كل من النحاس والمغنسيوم وقد تحتوي على المنغنيز أيضاً وتمتاز بخصائصها وصلابة وتعمل في بناء بعض أجزاء الطائرات</p>	(٦١)
(٤) درجة	<p>(٢) تتكون النذرة من ذرات تحيط بها إلكترونات ذوات مستويات مختلفة من الطاقة (٣) تتوزع الإلكترونات حول النواة على مستويات بعيدة عنها (نسبة لحجم النذرة) في مستويات الطاقة ويعبر عنها هذه المستويات بالمدارات المدارات الرئيسية وهي عبارة عن أعداد صحيحة موجبة يرمز لها بالحرف (n)</p>	(٦١)
(٤) درجة	<p>(٣) كلوريد الصوديوم غير النقي اللايئة من الرطوبة من الجو (غير نقي) لايئة من الرطوبة من الجو (نقي)</p>	(٤٩)
	<p>٢. يحتوي على شوائب من كلوريد الكالسيوم (CaCl₂) أو كلوريد المغنسيوم أو كلوريد الماغنسيوم (MgCl₂) أو طينها</p>	



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي



المادة / الكيمياء

اليوم :- السبت
التاريخ :- ١٢ / ٢ / ٢٠٢٣

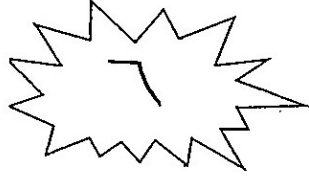
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٢) فرع ()	<p>جواب السؤال (الرابع)</p> <p>يوفر غاز الميثان عند حرق خلايا الصوديوم خنياً سريعاً مع هيدروكسيد الصوديوم وأوكسيداً و هيدروكسيد الكالسيوم (لأن الخليط يكون أقلت تأثيراً على الزجاج وعلى درجة انصافه، هيدروكسيد الصوديوم) في انبوية اختيار مناسبة وجمع الغاز المناج بأزاحة الماء الك الاسفل</p> <p> $CH_3COONa + NaOH \xrightarrow{\Delta} CH_4 \uparrow + Na_2CO_3$ كابرناات الصوديوم ميثان هيدروكسيد الصوديوم خلايا الصوديوم </p>	(٩٥)
(٤) فرع ()	<p>خلايا الصوديوم + هيدروكسيد الصوديوم</p>	



باركود
الملاحظات
وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

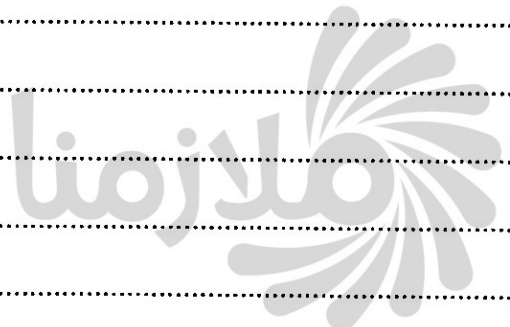
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي



المادة / اَلكِيمِيَا

اليوم :- السبت
التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٢

فرع (ب)		جواب السؤال (الرابع)	الصفحة
الدرجة	الجواب النموذجي		
(٤) درجة	(٤)	١- خطأ	(٨١)
(٤) درجة	(٤)	٢- صح	(٤٤)

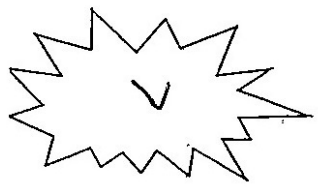




باركود
الملاحظات
وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي



اليوم :- السبت
التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٣
المادة / الأسماء

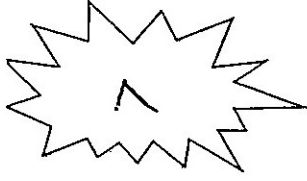
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
فرع (٢ + ٣)	جواب السؤال (الخامس)	
(٥) درجة	٢) الأجابة عن اثنين وكل فقرة (٥) درجات	
(٥) درجة	١- أشباه فلزات	(١٠)
(٥) درجة	٢- أمغونيت	(٥٥)
(٥) درجة	٣- هرة ومركبات	(١٢٤)
(٤) درجة	٣) طبيعة المذاب والمذيب	
(٤) درجة	٤- درجة الحرارة	(٦٨)
(٤) درجة	٥- الضغط	
(٤) درجة	٤) محفوض تسخين الكبريت الح. ١500° وصب	
(٤) درجة	سائل الكبريت في الماء البارد حيث يتكون	(١٢٥)
	الكبريت المظلم	

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢٣ الدور التمهيدي

اليوم :- السبت

التاريخ :- ١١ / ٤ / ٢٠٢٣

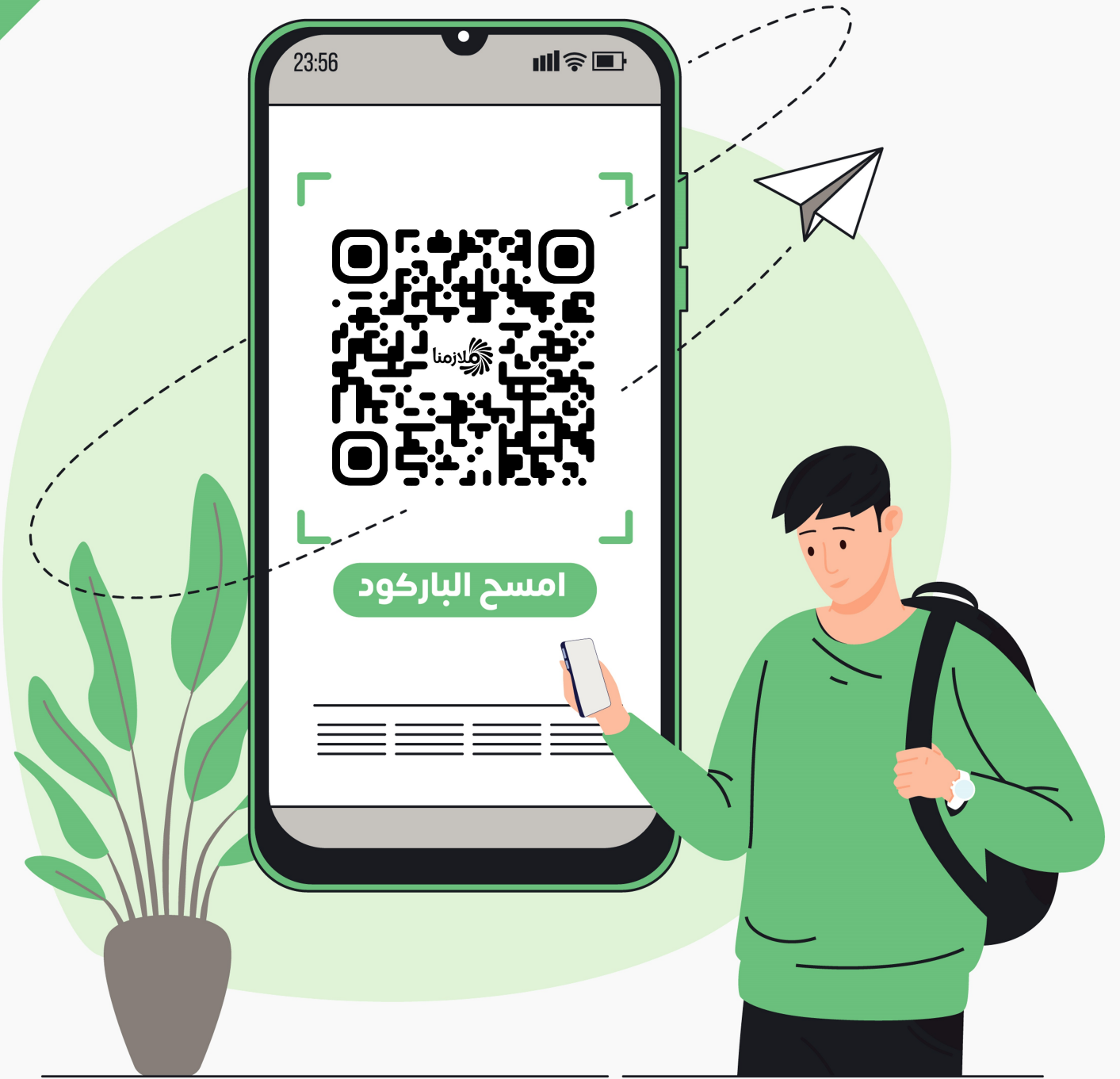
المادة / الكيمياء



فرع (P + C)

جواب السؤال (السادس)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٥) درجة	<p>(P) يمكن الكشف عن الأمونيا والتأكد من وجودها عند احتكاكها مع غاز كلوريد الهيدروجين حيث ينتج ابخرة بيضاء خفيفة تتحون غاز كلوريد الأمونيوم</p>	(١١١)
(٥) درجة	$NH_3 + HCl \uparrow \rightarrow NH_4Cl$ <p>غاز كلوريد الهيدروجين غاز كلوريد الأمونيوم</p>	
(٥) درجة	<p>(C) الاجابة عند اثنين فوق (الكلمة معاملة (٥) درجات)</p>	
(٥) درجة	$1) 2Al(OH)_3 \xrightarrow{\Delta} Al_2O_3 + 3H_2O$	(٦٤)
(٥) درجة	$2) CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$	(٥١)
(٥) درجة	$3) H_2S + CuSO_4 \rightarrow H_2SO_4 + CuS$	(١٣٠)



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