

# الأجوبة النموذجية

الدور الاول (1)

— 2024 م —

## الكيمياء

— الثالث المتوسط —





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

س١: أ) وضح كيف يمكن تحضير غاز الأستيلين في المختبر ؟ معزراً إجابتك بالمعادلة الكيميائية الموزونة

( ١٢ درجة )

مع رسم الجهاز مؤشراً على الأجزاء .  
ب) ضع كلمة ( صح ) أمام العبارة الصحيحة وكلمة ( خطأ ) أمام العبارة غير الصحيحة ، ثم صحح الخطأ إن وجد : ( لاثنتين فقط )

( ٨ درجات )

- ١) يمتلك الكبريت الصيغة (  $S_6$  ) وهي من أنشط صور الكبريت .
- ٢) يشكل النتروجين حوالي ( 78 % ) من حجم الغلاف الجوي .
- ٣) أغلب مركبات السليكون تكون أيونية .

( ١٢ درجة )

س٢: أ) عنصر يقع في الزمرة الخامسة والدورة الثالثة ، جد كل مما يأتي :  
١) الترتيب الإلكتروني .  
٢) عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالإلكترونات .  
٣) عدد الإلكترونات غير المزدوجة .  
٤) اكتب رمز لويس لهذه الذرة .

( ٨ درجات )

- ب) املأ ( اثنين ) من الفراغات الآتية بما يناسبها :
- ١) يخلط كحول الأثيل مع قليل من ..... ليكون محلول يستخدم لتعقيم الجروح وهو سام .
  - ٢) في المستوى الثانوي ( f ) يوجد ..... أوربياتلات .
  - ٣) أكثر أنواع السليكات شيوعاً واستعمالاً هي ..... القابلة للذوبان في الماء .

( ١٢ درجة )



باركود الاجوبة والملاحظات وتقسيم الدرجة

- س٣: أ) علل ( ثلاثاً ) مما يأتي :
- ١) الهالوجينات مواد ملونة .
  - ٢) استعمال حامض الكبريتيك في صناعة بطاريات الخزن الرصاصية .
  - ٣) حامض الهيدروفلوريك مذاب إلكتروني ضعيف .
  - ٤) يُستفاد من كلوريد الصوديوم في حفظ المواد الغذائية .

( ٨ درجات )

- ب) اختر من بين الأقواس ما يناسب كل من التعابير الآتية :
- ١) تُسمى عملية إحراق خليط من مسحوق الألمنيوم مع أكسيد الحديد ( III ) بعملية :  
( كشف الذهب ، الكشف الجاف ، الترميت ) .
  - ٢) أحد مركبات السليكون الذي يستعمل في صناعة حجر الكوسرة هو :  
( هيدريد السليكون ، كاربيد السليكون ، السليكا المائية ) .

( ١٠ درجات )

س٤: أ) نموذج من الخل يحتوي على نسبة كتلية مقدارها ( 4 % ) من حامض الخليك ، ما كمية الخل التي نحتاجها لكي نحصل على ( 20 g ) من حامض الخليك ؟  
ب) أجب عما يأتي :

( ٦ درجات )

١) اذكر فوائد السماد الفوسفاتي على السنبليات .

( ٤ درجات )

٢) ما الفرق بين كلوريد الصوديوم النقي NaCl وبين NaCl غير النقي ؟

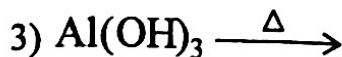
( ٤ درجات )

س٥: أ) عرّف ( اثنين ) مما يأتي : ( البوكسايت ، التآلق الكيميائي ، الكهرسلبية ) .

ب) كيف يمكنك الكشف ( الاستدلال ) عن الكلوريدات ؟ معزراً إجابتك بمعادلة كيميائية موزونة .

( ٦ درجات )

س٦: أ) أكمل ووازن ( اثنتين ) من المعادلات الآتية :



ب) أجب عما يأتي :

١) اكتب بإيجاز عن سبيكة الديورالومين .

٢) ما الخواص الفيزيائية لعنصر الصوديوم ؟



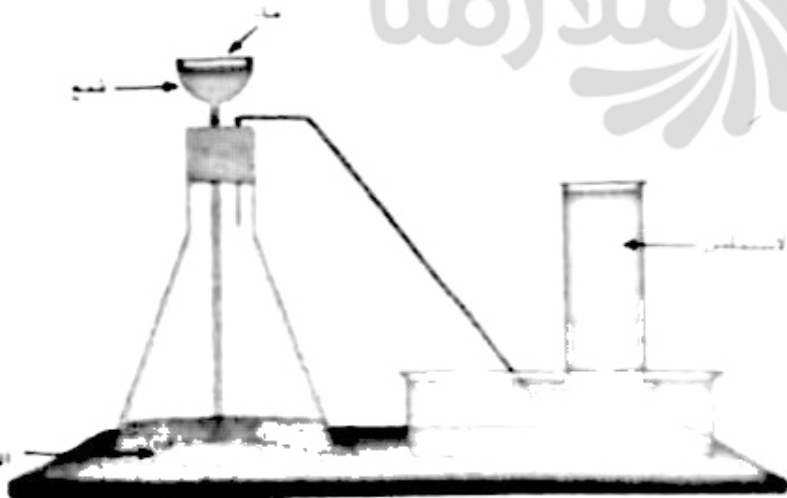
مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الأول

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

المادة / الأحياء

اليوم / السبت

التاريخ :- ٢٠٢٤ / ٦ / ١

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	<p>يحضر غاز الاستيلين في المختبر حيث يوضع حاربيد الكالسيوم في دوزقة القضيرو يضاف اليه الماء من خلال الأنبوب المقمع بطء و بصورة تدريجية تلاحظ حدوث تفاعل و خروج غاز الاستيلين الذي يجمع من القنينة بالراحة الماء الخ المرسفل .</p>	٢٤ ٢٥
(٤) درجة	$CaC_2 + 2H_2O \longrightarrow C_2H_2 \uparrow + Ca(OH)_2$	
(٤) درجة		



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

التاريخ: ٢٠٢٤ / ٧ / ١

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

الفرع (U)		جواب السؤال (الاول)
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجة	(الاجابة عن اثنين فقط) ١- خطأ $S_8$	١٤٦ ص١
(٤) درجة	٢- صح	١٥١ ص١
(٤) درجة	٣- تساهمية	١٤٦ ص١
	* في حالة ضابحة إشارة (ك)	
	أو إشارة (X) غير صحيحة	





باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الأول

المادة / الكيمياء  
اليوم / السبت

التاريخ: ٢٠٢٤ / ١١ / ١١

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٢) درجة	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^3$	-١
(٤) درجة	$1S$ $2S$ $2P$ $3S$ $3P$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">١٧</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">١٧</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">١٧   ١٧   ١٧</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">١٧</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">١   ١   ١</div> </div>	-٢
(٢) درجة	<p>المستويين النانويين المطلوبين للإلكترونات هي (١S) و (٢S) و (٢P) و (3S) وعدددهما أربعة مستويات فقط.</p> <p>٢- عدد الإلكترونات غير المزدوجة ثلاثة فقط</p> <div style="text-align: center;"> <math>3P</math>  <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">١   ١   ١</div> </div>	العنصر الذري
(٢) درجة	<p>٤- <math>\times</math> : أو : العنصر</p>	



مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ٢٠٢٤ / ٧ / ١

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
	الإجابة عن أسئلة من كل فقرة في درجة	
(٤) درجة	١- اليود	٧٦
(٤) درجة	٢- سبيكة	٧٦
(٤) درجة	٣- سيليكات الصوديوم	٧٦





باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الاجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ: - ٢٠٢٤ / ٧ / ١

الفرع (٩) + (ب)		جواب السؤال (الثالث)
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
	٢) علك (ثلاثاً) لكل فترة (٤) درجات	
(٤) درجة	١- لانها تتمدد جزء من الاشعة المرئية التي تنعكس عليها.	٢٧ ص
(٤) درجة	٢- سب نقل محاليله للتيار الكهربائي	١٢ ص
(٤) درجة	٣- سب ان هريانه تتأين بدرجة غير تامة واعياناً بدرجة بسيطة جداً	٦ ص
(٤) درجة	٤- لان محلوله المركز يقتل البكتريا التي تسبب التحمض	٤٨ ص
(٤) درجة	(٥) ١- الترسب	٥٨ ص
(٤) درجة	٢- كارسيد السليكون	٥٧ ص



مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الأول

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ٢٠٢٤ / ٦ / ١

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

الفرع ( ٢ )		جواب السؤال ( الرابع )
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٤) درجتان	النسبة الكتلية للمذاب = $100 \times \frac{m_1}{m_2} \%$	
(٤) درجة	$100 \times \frac{20 \text{ g}}{m_2} = 4 \%$	٤٢
(٤) درجة	$\frac{2000}{4} = m_2$	
(٤) درجة	$500 \text{ g} = m_2$	
	* في حالة وجود أي خطأ حسابي يتقدم الطالب درجة واحدة ولمرة واحدة فقط	





باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ: - ٢٠٢٤ / ٦ / ١

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٦) درج	<p>(١) ١- يمتد - يمتد ٢- يعجل نمو بذورها ٣- يزيد من مقاومتها للأمراض</p>	١١٨
(٤) درج	<p>(٢) <u>NaCl غير نقي</u>   <u>NaCl نقي</u></p> <p>١- يحتوي على شوائب مثل كلوريد الكالسيوم أو كلوريد المغنيسيوم أو كليهما ٢- لا يمتد الرطوبة منها ٣- يمتد الرطوبة منها (يتمتع)</p>	٥٢



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الاجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ: - / ١ / ٦ / ٢٠٢٤

الفرع ( ٩ )

جواب السؤال ( الخامس )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
	س٥ / ٢ / عرف ( اثنان فقط )	
(٥) / ٤	١- اليوكسايت :- هو اوكسيد اللانثيوم المطايع ، الخام الرئيسي لللانثيوم ، فهو اهم خام يستعمل لاستخلاص فلز اللانثيوم $Al_2O_3$ و $Al$ .	٥٦ ٥٧
(٥) / ٤	٢- التآلق كيميائي :- هو توهج الفسفور الابيض في الظلام ليبدو بلون اخضر باهت عند تعرضه لهواء رطب ويصحب هذه العملية انبعاث رائحة تشبه رائحة الثوم.	١١٥-١١٤ ٥٧
(٥) / ٤	٣- الكهروسلبية :- هي قدرة القوة على جذب الكترولونات المتأخر نحوها في اي مركب كيميائي .	٣٥-٣٦ ٥٧



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الاجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ :- ١ / ٦ / ٢٠٢٤

الفرع (ب)

جواب السؤال (الخامس)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٦) درجة	<p>س / ب / (الكسئق عن الكلوريدات)</p> <p>يتم الكسئق عن الكلوريدات وذلك بإضافة محلول نترات الفضة إلى محاليلها الرائفة مثل محلول NaCl ومحلول حامض الهيدروكلوريك حيث يتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة . القابل للذوبان بسهولة في محلول الامونيا كما في المعادلات التالية</p> <p>(أما)</p> $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl \downarrow + NaNO_3$ <p>راسب أبيض</p>	١٤٥ ٥٢
(٤) درجة	<p>(أ)</p> $AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl \downarrow + HNO_3$ <p>راسب أبيض</p>	



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الأول

المادة / الكيمياء

اليوم / السبت

التاريخ: - / ١ / ٦ / ٢٠٢٤

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
	س١ / ٢ / اكمل ووازن ( اثنتين ) فقط	
(٥) / ١٠ م	$CO_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O$ - ١	٥٩
(٥) / ١٠ م	$H_2S + CuSO_4 \rightarrow H_2SO_4 + CuS \downarrow$ - ٢	٥٩
(٥) / ١٠ م	$2Al(OH)_3 \xrightarrow{\Delta} Al_2O_3 + 3H_2O$ - ٣	٥٩
	* خصم درجة واحدة عن الخطأ في الموازنة	



مركز فحص الدراسة المتوسطة / بغداد  
 الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة  
 للعام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤ الدور الاول

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ١ / ٦ / ٢٠٢٤

المادة / الكيمياء  
 اليوم / السبت

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(٥) درجة	<p>س / ب / اجب عما يأتي .</p> <p>١- سبيكة الديورالومين . تتكون هذه السبيكة من نسبة عالية من الالمنيوم ونسبة قليلة من كل من النحاس والماغنسيوم وقد تحتوي على المغنيز أيضاً وتمتاز بخفتها وهلايتها . وتعمل في سداد بعض اجزاء الطائرات .</p>	٦١ ص
(٥) درجة	<p>٢- الخواص الفيزيائية لعنصر الهيدروجين</p> <p>فلز لين . وله بريق فضي اذا قطع حديثاً . كثافته اقل من كثافة الماء . وينمهر بدرجة ٧.٨١ °C ويغلي منمهر الهيدروجين بدرجة ٢٠٠.٢ °C .</p>	٤٥ ص



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