

الأجوبة النموذجية

الدور التمهيدي

— 2026 م —

الكيمياء

— الثالث المتوسط —



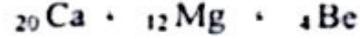


الرقم الامتحاني :

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

(١٢ درجة)

س١ : أ) رتب العناصر الآتية حسب زيادة أنصاف أقطارها الذرية :



(٨ درجات)

ب) أكمل (اثنتين) من العبارات الآتية بما يناسبها :

- ١) ملح مزدوج من كبريتات البوتاسيوم و كبريتات الألمنيوم .
- ٢) مركبات الصوديوم تُؤن لهب مصباح بنزن بلون
- ٣) يُعد حامض من أهم الحوامض الأوكسجينية للنتروجين .

(١٠ درجات)



باركود الاسئلة والاجوبة والملاحظات

س٢ : أ) عزف (اثنين) منا يأتي :

المحلول ، الكربولايت ، التآلق الكيميائي .

(٦ درجات)

(٤ درجات)

ب) أجب عما يأتي :

١) ما صفات المركبات العضوية ؟ اذكرها .

٢) ما الفرق بين المحلول الإلكتروليتي والمحلول غير الإلكتروليتي ؟

(١٢ درجة)

(٨ درجات)

س٣ : أ) وضح كيف يمكن تحضير غاز الإستيلين في المختبر؟ معززا إجابتك بالمعادلة الكيميائية الموزونة ، مع رسم الجهاز مؤشرا على الأجزاء .

ب) اختر الأنسب من بين القوسين الذي يكمل التعابير الآتية (لاثنتين فقط) :

١) يُغطى رأس عود النقاب بعجينة تتكون من عدة مواد منها مادة مؤكسدة هي :

(كبريتيد الإنتيمون Sb_2S_3 ، كلورات البوتاسيوم $KClO_3$ ، مسحوق الزجاج)

٢) في المستوى الثانوي d يوجد : (ثلاثة ، سبعة ، خمسة) أوربيبتالات .

٣) يُستعمل (كلوريد الصوديوم ، كلوريد البوتاسيوم ، كلوريد المغنيسيوم) في دباغة الجلود .

(١٠ درجات)

س٤ : أ) ما النسبة المئوية الحجمية لحامض الهيدروكلوريك وكذلك للماء عند إضافة (25 ml) من الحامض إلى (75 ml) من الماء .

ب) أجب عما يأتي :

(٦ درجات)

(٤ درجات)

١) ما استعمالات ماء الزجاج ؟

٢) لماذا فشل تصور نموذج (رذرفورد) للبناء الذري ؟

(١٠ درجات)

(١٠ درجات)

س٥ : أ) كيف يمكنك الكشف عن الكلوريدات ؟ معززا إجابتك بكتابة معادلة كيميائية موزونة واحدة .

ب) علل (اثنتين) منا يأتي :

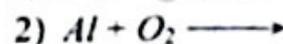
١) أغلب مركبات السليكون تساهمية .

٢) أملاح الليثيوم تكون أقل ذوبانية من أملاح عناصر الزمرة الأولى .

٣) إستعمال حامض الكبريتيك في صناعة بطاريات الخزن الرصاصية .

(١٠ درجات)

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



(١٠ درجات)

(٦ درجات)

(٤ درجات)

ب) أجب عما يأتي :

١) ما السليكون عالي النقاوة ؟ وكيف يحضر ؟

٢) عند فقط سبائك الألمنيوم .

التاريخ: 2026 / 2 / 11



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

مواضيع السؤال (الاول)

الفرع (٢)

| الدرجة | المواضيع الفرعية | الصفحة |
|----------|--|--------|
| (3) درجة | Ca $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ الدورة الرابعة، الزمرة الثانية | 34 |
| (3) درجة | Mg $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ الدورة الثالثة، الزمرة الثانية | |
| (3) درجة | Be $1s^2 2s^2$ الدورة الثانية، الزمرة الثانية جميع العناصر من زمرة واحدة | |
| (3) درجة | $Ca > Mg > Be$ أو $Be < Mg < Ca$ | |

التاريخ : 2026 / 2 / 11



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (ب)

مواضيع السؤال (الاول)

| الصفحة | المواضيع النموذجية | الصفحة |
|----------|--|--------|
| | <u>الاجابة عن اثنين فقط لكل خضرة (٤) درجات</u> | |
| (٧) درجة | ١- السب أو سب البوتاس | 62 ص |
| (٧) درجة | ٢- أصفر براق ذهبي | ٤3 ص |
| (٧) درجة | ٣- حامض النتريك | ١١ ص |



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (٢)

مواضيع المثلث (الثاني)

| الدرجة | المواضيع الفرعية | الصفحة |
|----------|--|--------|
| (5) درجة | الإجابة عن اثنين فقط لكل تعريف (5) درجة <u>المحلول / خليط متجانس من مادتين أو أكثر لا يحدث بينهما تفاعل كيميائي تسبب المادة الموجودة بوفرة في المحلول مذيب والمادة الأقل مناب</u> | 66 ص |
| (5) درجة | ٢- الكربولايت / هو فلوريد مزدوج من الصوديوم والالمنيوم وهو من المصادر المهمة المستعملة لاستخراج الالمنيوم وصيغته Na_3AlF_6 | 56 ص |
| (5) درجة | ٣- التألق الكيميائي / هو عملية توهج الفسفور الأبيض في الظلام بلون أخضر باهت عند تعرضه للرطوبة مع انبعاث رائحة تشبه رائحة لنوم | ١١٤ ص |

التاريخ: 2026 / 2 / 11

2026-2025



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (ب)

جواب السؤال (الثاني)

| الصفحة | الجواب النموذجي | الدرجة |
|--------|---|----------------------------------|
| 56 | <p>1- كل المركبات العضوية تحتوي على الكربون في تركيبها وهي قابلة للاحتراق أو التفاعل بالسخن ولا سيما إذا تم تسخينها بدرجة حرارة عالية.</p> <p>2- غالباً ما ترتبط الذرات في المركبات العضوية بأواصر تساهمية تجعلها تتفاعل بكل بطن.</p> <p>3- الكثير من المركبات العضوية لا تذوب في الماء ولكنها تذوب في بعض السوائل العضوية كالكحول والايثر والاسيتون وربما على حلويد الكربون.</p> | (2) درجة (2) درجة (2) درجة |
| 57 | <p>المحلول الاكثر ذوبان / هو المحلول الذي تتأين جزئياً المناسب فيه.</p> <p>المحلول غير الاكثر ذوبان / هو المحلول الذي لا تتأين جزئياً المناسب فيه.</p> | (2) درجة (2) درجة |

التاريخ: 2026 / 2 / 11



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / كيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (٢)

مواضيع السؤال (الثالث)

| الصفحة | المواضيع الفرعية | الصفحة |
|-------------|--|--------|
| (٤) درجة | يحدث غاز الإستيلين في المختبر من تفاعل كاربيد الكالسيوم CaC_2 مع الماء حيث يوضع كاربيد الكالسيوم في دورق التحضير ويضاف اليه الماء من خلال الأنبوب المقنع ببطء ثم لاحظ حدوث تفاعل وفروج غاز الإستيلين ويخرج بازاحة الماء الى الأسفل | ٩٧ |
| (٤) درجة | $CaC_2 + 2H_2O \rightarrow C_2H_2 \uparrow + Ca(OH)_2$ | |

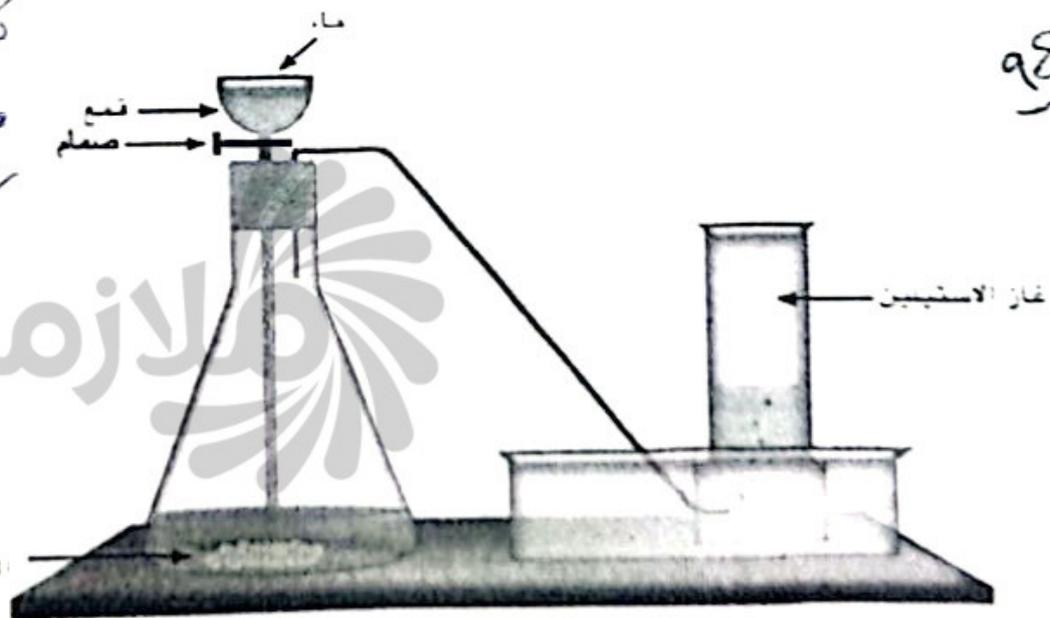
كوارتز

خفة

كوريد (كربيد الكالسيوم)

درجة

كربيد الكالسيوم



٩٨

الطبخ: 2026 / 2 / 11



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور الشمهدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (ب)

موضوع السؤال (الثالث)

السعة

البرامج الفرعية

الصفحة

الاجابة عن أسئله فقط لكل فقرة (٣) درجات

١- طورات البوتاسيوم $KClO_3$

١١6 ص٦

٢- حمض

٣- كلوريد الصوديوم

(٣) درجة
(٣) درجة
(٣) درجة



التاريخ: 2026 / 2 / 11



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (أ)

مراجعة السؤال (سراج)

| السؤال | الجواب النموذجي | الصفحة |
|----------|---|--------|
| (2) درجة | 7.4 اسئلة الفصل $V_1 = 25 \text{ ml}$ $V_2 = 75 \text{ ml}$ $V_T = V_1 + V_2$ $= 25 \text{ ml} + 75 \text{ ml}$ $= 100 \text{ ml}$ | 76 |
| (4) درجة | النسبة المئوية الحجمية كما مضى $\% 100 \times \frac{V_1}{V_T} =$ $\% 100 \times \frac{25 \text{ ml}}{100 \text{ ml}} =$ $\% 25 =$ | |
| (4) درجة | النسبة المئوية الحجمية للماء $\% 100 \times \frac{V_2}{V_T} =$ $\% 100 \times \frac{75 \text{ ml}}{100 \text{ ml}} =$ $\% 75 =$ نقص درجة واحدة على الناتج ولحرة واحدة فقط | |



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (ب)

مواضيع السؤال (الرابع)

| الدرجة | الجواب الفردي | الصفحة |
|----------|---|--------|
| (2) درجة | 1- حماية بعض الأقمشة والورق من الحرائق | 87 من |
| (2) درجة | 2- مادة لامعة رخيصة | |
| (2) درجة | 3- في السبائك المعوية الأسمت | |
| (4) درجة | <p>(أ) الافتراض الأول: الإلكترونات السالبة ساكنة فأنظر سوف تجذب إلى النواة الخالفة لها الشحنة لذا يجب أن تكون في حالة حركة</p> <p>(ب) الافتراض الثاني: الإلكترونات السالبة تتحرك وعما أن الشحنات الكهربائية المتحركة تحت تأثير قوة جذب تطلق طاقة إذن سوف ينتج فقدان في طاقة الإلكترون المتحرك فتبطأ حركته مما يبطئه يلف لولبياً وبالتالي يكون غير قادر على مقاومة جذب النواة ويسقط في النواة لذا ففي كلتا الفرضيتين نجد أن الذرة سوف تنهار، وعما أن الذرات لا تنهار لذلك لا بد أن يكون هناك خطأ حسب المفاهيم المذكورة أعلاه</p> | 15 من |



| الصفحة | الجواب النموذجي | الصفحة |
|----------|---|-----------|
| (5) درجة | <p>٢) يمكن الكشف عن الكوربيدات وذلك بإضافة محلول نترات الفضة إلى أيهما المرادفة حتى يحلول NaCl ومحلول حامض النيتريك. حيث يتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة القابل للذوبان بسهولة في محلول الأمونيا.</p> $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$ <p>راسه أبيض</p> | ١٤٥ |
| (5) درجة | <p>٣) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{HNO}_3$</p> <p>راسه أبيض</p> | |
| (5) درجة | <p>ب) الإجابة عن أسئلة فقط لكل فقرة (5) درجة</p> <p>١- لأنه مختزن على أربعة إلكترونات في غلافه الخارجي وبما أنه من الصعب على العناصر أن يفقد أربعة إلكترونات ويمكنه لذلك ببساطة فيها فتكون أغلب مركباته السكونية الهببية ويكون تكافؤه رياضياً</p> <p>٢- وذلك لضعفه قوة الجذب الكبيرة للنواة على الإلكترونات</p> <p>٣- بس نقل الإلكترونات للتبار الكهربائي</p> | ٤٤ ١٣٢ |

التاريخ : 2026 / 2 / 1



الأجوبة النموذجية / الدراسة المتوسطة
للعام الدراسي 2025 - 2026 الدور التمهيدي

المادة / الكيمياء

اليوم / الأربعاء

الفرع (أ)

مواضيع السزاج (السادس)

| الصفحة | المواضيع الفرعية | الصفحة |
|-----------|---|----------|
| | <u>(الاجابة عن أسئلة فقط لكل معادلة (5) درجات)</u> | |
| (5) درجات | 1- $CO_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O$ | 49 ص |
| (5) درجات | 2- $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3 + \text{حرارة}$ | 58 ص |
| (5) درجات | 3- $H_2S + CuSO_4 \rightarrow H_2SO_4 + CuS \downarrow$ راسب | 130 ص |





| الصفحة | المواضيع الفروض | الدرجة |
|---------------|--|----------------------------|
| 83 صفحة | <p>(أ) السليكون عاى النقاوة : هو السليكون الحامى عاى نسبة قليلة جداً من الشوائب واستخدم فى صنائه اشباه الموصلات او الرقائق الدقيقة او الخلايا الشمسية . يحضر : وذلك بطرحته ونظفه التكرير وفى هذه الطريقة يحل السليكون عاى شكل قالب اسطوانى تم يسخن من احدى نهاياتة بواسطة مصدر حرارى جلفى متحرك هذا يؤدي الى تكوين طبقة خفيفة من السليكون المنصهر وعند سحب المصدر الحرارى الى الخلف تدريجياً يؤدي الى تحريك المنصهر الى الخلف فتتفضل الشوائب عن المنصهر السليكون وتبقى فى الطرف البعيد عن المصدر الحرارى .</p> | (4) درجة |
| 84-83 صفحة | <p>(ب) 1- سبيكة الديور الومين . 2- سبيكة برونز الالمنيوم .</p> | (2) درجة (2) درجة |



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