

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 08:04:47 2023-05-16

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



## روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

|   |   |
|---|---|
| <a href="#">نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي</a>                       | 1 |
| <a href="#">إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار</a>            | 2 |
| <a href="#">اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار</a>                        | 3 |
| <a href="#">نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار</a> | 4 |
| <a href="#">امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار</a>               | 5 |



نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر  
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م  
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

المادة: الكيمياء  
تنبيه: نموذج الإجابة في (7) صفحات.  
الدرجة الكلية: (60) درجة.

| المفردات | الجزئيات | الإجابة الصحيحة  | معلومات إضافية                           | الدرجة | الصفحة        | التعليمي<br>المخرج | التقويم<br>هدف |
|----------|----------|--|--|--------|---------------|--------------------|----------------|
| 1        | أ        | أي أنها تظهر نمطا متكررا عبر كل دورة.  | - أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى. | 2      | 23<br>+<br>24 | 6.1                | AO1            |
|          | ب        | $Na^+ \sqrt{\quad}$  | -  | 1      |               |                    |                |
| 2        | أ        | عند الانتقال في الدورة من اليسار الى اليمين تزداد درجة الانصهار لتبلغ الحد الأقصى عند العنصر B ثم تقل عند العناصر C، D، E. | - أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى. | 1      | 25            | 6.2                | AO1            |
|          | ب        | لأنها تمتلك تراكيب جزيئية بسيطة  | -  | 2      |               |                    | AO2            |
|          | ج        | $A \sqrt{\quad}$   | -  | 1      |               |                    | AO2            |

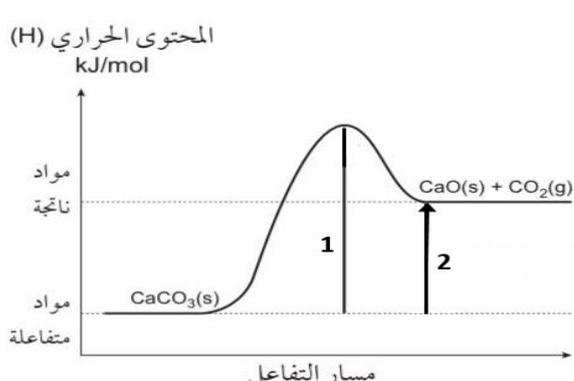
(2)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر  
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م  
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني  
المادة : الكيمياء

| المفردات | الوزن | الإجابة الصحيحة | معلومات إضافية   | الدرجة             | الصفحة                                   | التعليمي | المخرج | التقويم | هدف |
|----------|-------|-----------------|--|--------------------|--|----------|--------|---------|-----|
| 3        | -     | لا يتفاعل       | <p> <math>2\text{NaAl}(\text{OH})_4(\text{aq})</math><br/> <math>\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})</math><br/> <math>\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l})</math> </p> | 1<br>1<br>1        | 31                                       | 6.5<br>+ | 6.6    | AO2     |     |
|          |       |                 |  | [3]                |  |          |        |         |     |
| 4        | أ     | العنصر          | التركيب  | الرابطة الكيميائية | - أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى. | 38<br>+  | 6.11   | AO2     |     |
|          |       | X               | فلزي ضخم   | فلزية              |  |          |        |         |     |
|          |       | Y               | جزيئي بسيط   | تساهمية            |  |          |        |         |     |
|          | ب     | المجموعة 2 أو 3 | -  | 1                  | 39                                       |          |        | AO2     |     |

(3)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر  
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م  
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني  
المادة : الكيمياء

| المفردات | الجزئيات | الإجابة الصحيحة   | معلومات إضافية   | الدرجة           | الصفحة        | التعليمي<br>المخرج | التقويم<br>هدف |
|----------|----------|---|--|------------------|---------------|--------------------|----------------|
| 5        | أ        | $\Delta H_f^\theta$ <input checked="" type="checkbox"/>   | -  | 1                | 53            | 7.4                | AO1            |
|          | ب        | هو التغير في المحتوى الحراري عندما يتكون مول واحد من مركب ما من عناصره الأولية في الظروف القياسية.  | - أقبّل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.  | 2                |               |                    |                |
| 6        | أ        | - الرقم الذي يشير إلى التغير في المحتوى الحراري للتفاعل ( $\Delta H$ ) هو 2<br>- الرقم الذي يشير إلى طاقة التنشيط للتفاعل ( $E_a$ ) هو 1  | -  | 1<br>1           | 49            | 7.2                | AO1            |
|          | ب        |   | -  | 2                |               |                    |                |
| 7        | -        | $\Delta H = - \frac{m.c.\Delta T}{n}$ $\Delta H = - \frac{(250 \times 4.18 \times 23)}{(2.9 \div 32)}$ $\Delta H = - 265213.79 J$ $\Delta H = \frac{-265213.79}{1000} = -265.2 K J$ | - حل آخر:<br>$q = m.c.\Delta T$<br>$q = (250 \times 4.18 \times 23)$<br>$q = 24035 J$<br>$n = \frac{m}{Mr} = \frac{2.9}{32} = 0.090625 \text{ mol}$<br>$\Delta H = - \frac{m.c.\Delta T}{n}$<br>$\Delta H = - \frac{24035}{0.090625}$<br>$\Delta H = - 265268.796 J$<br>$\Delta H = \frac{-265268.796}{1000} = -265.2 K J$ | 1<br>1<br>1<br>3 | 55<br>+<br>73 | 7.5                | AO2            |

(4)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي 1444 هـ - 2023/2022م

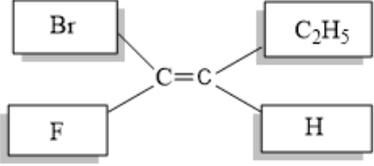
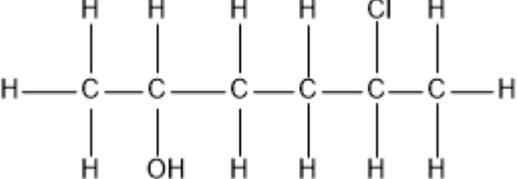
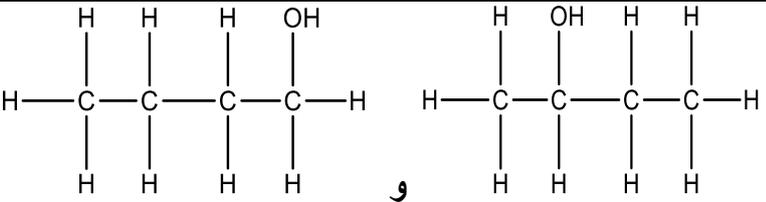
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

المادة : الكيمياء

| المقررات | الجزئيات | الإجابة الصحيحة   | معلومات إضافية   | الدرجة | الصفحة        | التعليمي<br>المخرج | التقويم<br>هدف |
|----------|----------|-------------------|--|--------|---------------|--------------------|----------------|
| 8        | -        |                   | $\Delta H_{rxn}^{\theta} = E_{H-H} + E_{Cl-Cl} - 2E_{H-Cl}$  | 2      | 65<br>+<br>66 | 7.7                | AO2            |
| 9        | أ        | معلومات<br>إضافية |  | 1      | 61<br>+<br>62 | 7.6                | AO2            |
|          |          |                   |  | 1      |               |                    |                |
|          |          |                   |  | 1      |               |                    |                |
|          |          |                   |  | 2      |               |                    |                |
|          |          |                   |  | 5      |               |                    |                |
| ب        | ب        |                   | $\Delta H_{(rxn)} = \Delta H_1^{\theta} - \Delta H_2^{\theta}$ $\Delta H_F^{\theta} = \left\{ \left( 4\Delta H_C^{\theta} \text{ graphite} \right) + \left( 5\Delta H_C^{\theta} \text{ H}_2(g) \right) \right\} - \left\{ \Delta H_C^{\theta} \text{ C}_4\text{H}_{10}(g) \right\}$ $\Delta H_F^{\theta} = \{ (4 \times -393.5) + (5 \times -285.8) \} - \{ -2876.5 \}$ $\Delta H_F^{\theta} = -126.5 \text{ KJ}$ | 1      | 62            |                    |                |
|          |          |                   |  | 1      |               |                    |                |
|          |          |                   |  | 1      |               |                    |                |
|          |          |                   |  | 3      |               |                    |                |

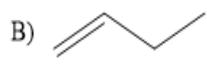
(5)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر  
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م  
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني  
المادة : الكيمياء

| المقررات | الجزئيات | الإجابة الصحيحة  | معلومات إضافية                               | الدرجة | الصفحة        | التعليمي<br>المخرج | التقييم<br>ممنوع |
|----------|----------|--|--|--------|---------------|--------------------|------------------|
| 10       | -        | $CH_2$ <input checked="" type="checkbox"/>   | -  | 1      | 79<br>+<br>80 | 8.1                | AO2              |
| 11       | -        | هو تفاعل جزيء عضوي مع الماء ويؤدي عادة الى حدوث استبدال أو حذف   | - أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.     | 2      | 103           | 8.8                | AO1              |
| 12       | -        |   | -  | 2      | 97<br>+<br>98 | 8.7                | AO1              |
| 13       | أ        | 5-كلورو-2-هكسانول  | -  | 2      | 84            | 8.4                | AO2              |
|          | ب        | <br>معلومات إضافية:<br>- أقبل الإجابة إذا بدأ الطالب الترقيم من اليمين مع الحفاظ على الترقيم الأصغر للمجموعة الوظيفية والتفرع. | -  | 1      | 87<br>+<br>88 | 8.1                |                  |
| 14       | أ        |    | -  | 2      | 93            | 8.6                | AO2              |
|          | ب        | لأن الجزيء يحتوي على ذرة كربون مرتبطة بأربع ذرات ومجموعات ذرية مختلفة  | - أقبل الإجابة لأنه يمتلك ذرة كربون كيرالية. | 1      |               |                    |                  |

(6)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر  
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م  
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني  
المادة : الكيمياء

| المقررات | الجزئيات | الإجابة الصحيحة  | معلومات إضافية                                       | الدرجة  | الصفحة                              | التعليمي المخرج | التقويم هدف |     |     |     |
|----------|----------|--|--|---|-------------------------------------|-----------------|-------------|-----|-----|-----|
| 15       | -        | <table border="1"> <tr> <td>يتغير</td> <td>يحدث</td> <td><input checked="" type="checkbox"/></td> </tr> </table>   | يتغير  | يحدث  | <input checked="" type="checkbox"/> | -               | 1           | 123 | 9.3 | AO2 |
| يتغير    | يحدث     | <input checked="" type="checkbox"/>  |  |   |                                     |                 |             |     |     |     |
| 16       | أ        | $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\   & &   \\ \text{H}-\text{C} & - & \text{C}-\text{H} \\   & &   \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$   | - أقبل أي صيغة صحيحة (جزيئية، بنائية، موسعة، هيكلية) | 1   | 128                                 | 9.4             | AO1         |     |     |     |
|          | ب        | اختزال<br>و<br>إضافة (الهدرجة)   | -  | <table border="1"> <tr> <td>1</td> </tr> <tr> <td>1</td> </tr> <tr> <td>[2]</td> </tr> </table> |                                     |                 |             | 1   | 1   | [2] |
| 1        |          |  |  |   |                                     |                 |             |     |     |     |
| 1        |          |  |  |   |                                     |                 |             |     |     |     |
| [2]      |          |  |  |   |                                     |                 |             |     |     |     |
| 17       | -        | تفاعل الإضافة الإلكتروفيلية للكلور إلى الإيثين   | -  | 2   | 131                                 | 9.7             | AO1         |     |     |     |
| 18       | -        | $\text{Cl}\cdot + \text{Cl}\cdot \rightarrow \text{Cl}_2$<br>$\text{C}_3\text{H}_7\cdot + \text{Cl}\cdot \rightarrow \text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$<br>$\text{C}_3\text{H}_7\cdot + \text{C}_3\text{H}_7\cdot \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{14}$   | -  | 1   | 125<br>+<br>126                     | 9.3             | AO2         |     |     |     |
|          |          |  |  | 1   |                                     |                 |             | [3] |     |     |
| 19       | أ        | الصيغ البنائية للمركبين (A) و (B):<br>A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{HC}=\text{CH}_2$<br>الصيغ الهيكلية للمركبين (A) و (B):<br>A)  B)  | معلومات إضافية: يمنح الطالب درجة لكل صيغة صحيحة.     | 1   | 138                                 | 9.11            | AO2         |     |     |     |
|          |          |  |  | 1   |                                     |                 |             |     |     |     |
|          |          |  |  | 1   |                                     |                 |             |     |     |     |
|          |          |  |  | [4]   |                                     |                 |             |     |     |     |

(7)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م

الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

المادة : الكيمياء

| المعرفات | الجزئيات | الإجابة الصحيحة   | معلومات إضافية   | الترجمة | الصفحة | التعليمي المخرج | التقويم هدف |
|----------|----------|---|------------------|---------|--------|-----------------|-------------|
| 19       | ب        | <p>يحدث تفاعل استبدال نيوكليوفيلي عند تسخين محلول مائي من هيدروكسيد الصوديوم مع المركب <math>(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{Br})</math>، حيث يتم استبدال ذرة البروم بأيون الهيدروكسيد <math>(\text{OH}^-)</math> ويكون الناتج كحول، كما في الخطوات أدناه.</p> <p>الخطوة الأولى: رسم الصيغة الموسعة، وإضافة رمز ثنائي القطب إلى الرابطة <math>(\text{C}-\text{Br})</math>.</p> $\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ &   &   &   &   & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{Br} & \\ &   &   &   &   & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ <p>الخطوة الثانية: إضافة الأيون <math>(\text{OH}^-)</math> إلى الرسم.</p> $\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ &   &   &   &   & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{Br} & \\ &   &   &   &   & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ <p style="text-align: right;"><math>:\text{OH}^-</math></p> <p>الخطوة الثالثة: توضيح اتجاه الأسهم المنحنية.</p> $\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ &   &   &   &   & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{Br} & \\ &   &   &   &   & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ <p style="text-align: right;"><math>:\text{OH}^-</math></p> <p>الخطوة الرابعة: رسم المادتين الناتجتين.</p> $\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ &   &   &   &   & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{Br} & \\ &   &   &   &   & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array} \longrightarrow \begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ &   &   &   &   & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{OH} & \\ &   &   &   &   & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$ <p style="text-align: right;"><math>:\text{Br}^-</math></p> | 1<br>1<br>1<br>1 | 144     | 9.11   | AO2             |             |
|          |          | معلومات إضافية:<br>- أقبل الخطأ المنقول من الجزئية (أ) في حال أجاب الطالب على الصيغة البنائية للمركب (A) بشكل خاطئ، ثم شرح آلية الاستبدال النيوكليوفيلي للمركب الخطأ بشكل صحيح، ويمنح الطالب درجة الجزئية (ب) كاملة.  | [4]              |         |        |                 |             |

نهاية نموذج الإجابة