كل ما يحتاجه الطالب في جميع الصفوف من أوراق عمل واختبارات ومذكرات، يجده هنا في الروابط التالية لأفضل مواقع تعليمي إماراتي 100 %

تطبيق المناهج الإماراتية | الاجتماعيات | الرياضيات

الصفحة الرسمية على التلغرام | الاسلامية | العلوم

الصفحة الرسمية على الفيسبوك | الانجليزية

التربية الاخلاقية لجميع الصفوف | اللغة العربية

التربية الرياضية

| مجموعات التلغرام. | مجموعات الفيسبوك | قنوات تلغرام | قنوات الفيسبوك |
|---|---|---|---|
| الصف الأول | الصف الأول | الصف الأول | الصف الأول |
| الصف الثاني | الصف الثاني | الصف الثاني | الصف الثاني |
| الصف الثالث | الصف الثالث | الصف الثالث | الصف الثالث |
| الصف الرابع | الصف الرابع | الصف الرابع | الصف الرابع |
| الصف الخامس | الصف الخامس | الصف الخامس | الصف الخامس |
| الصف السادس | الصف السادس | الصف السادس | الصف السادس |
| الصف السابع | الصف السابع | الصف السابع | الصف السابع |
| الصف الثامن | الصف الثامن | الصف الثامن | الصف الثامن |
| الصف التاسع عام | الصف التاسع عام | الصف التاسع عام | الصف التاسع عام |
| الصف التاسع متقدم | الصف التاسع متقدم | الصف التاسع متقدم | تاسع متقدم |
| الصف العاشر عام | الصف العاشر عام | الصف العاشر عام | عاشر عام |
| الصف العاشر متقدم | الصف العاشر متقدم | الصف العاشر متقدم | عاشر متقدم |
| الحادي عشر عام | الحادي عشر عام | الحادي عشر عام | حادي عشر عام |
| الحادي عشر متقدم | الحادي عشر متقدم | الحادي عشر متقدم | حادي عشر متقدم |
| ثاني عشر عام | الثاني عشر عام | الثاني عشر عام | الثاني عشر عام |
| ثاني عشر متقدم | الثاني عشر متقدم | ثاني عشر متقدم | ثاني عشر متقدم |

**التعليمات العامة:**
- جميع الدرجات يجب إدخالها في قائمة التقييم.
- يجب على المعلمين اتباع توزيع الدرجات بدقة دون تغيير توزيع تلك الدرجات أو رفضها.

**التعليمات الخاصة بالأسئلة ذات الإجابات القصيرة:**
- كل نقطة تصحيح تنتهي بـــ ;
- الإجابة البديلة يتم فصلها من خلال /
- الكلمات بين الأقواس ( ) ليست مطلوبة

## السؤال الأول : 25 درجة

**إجابات أسئلة الاختيار من متعدّد (درجتان لكل إجابة صحيحة، المجموع الكلي 20 درجة ).**

| السؤال | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| **الجواب** | **ج** | **د** | **د** | **ج** | **ب** | **ج** | **أ** | **ب** | **أ** | **ج** |

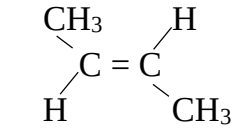
| السؤال | الإجابة الصحيحة المتوقعة | الدرجة الكلية | دليل توزيع الدرجات |
|---|---|---|---|
| 11. | أ - C , B<br>ب - الاكثر نشاط D .<br>**التفسير** : لأن المركب D يحتوي على رابطة تساهمية ثنائية بين ذرتي الكربون والتي تزيد من الكثافة الالكترونية بينهما مما يجعل المواد المتفاعلة فادرة على جذب الكترونات الرابطة باي بعيداً عن الرابطة الثنائية | 5 | 2<br>3 |

## السؤال الثاني : 25 درجة

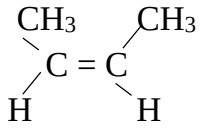
| السؤال | الإجابة الصحيحة المتوقعة | الدرجة الكلية | دليل توزيع الدرجات |
|---|---|---|---|
| 12. | $CH_3CH_2CH=CH_2$<br>أوجه الشبه: 1- كلاهما من المركبات الهيدروكربونية 2- كلاهما غير مشبع<br>أوجه الاختلاف: مركب أروماتي / مركب أليفاتي؛ مستقر وغير نشيط كيميائياً / نشيط كيميائياً | 6 | درجة لكل إجابة صحيحة |

| | | | |
|---|---|---|---|
| .13 | | | درجة لكل إجابة صحيحة |
| .14 | | | درجة واحدة لكل رسم صحيح<br>درجة واحدة لكل تسمية صحيحة |
| .15 | | | 3<br><br><br><br><br><br>1<br>1 |

| | |
|---|---|
| 11 | هاليدات الألكيل |
| 9 | قطب الهيدروجين القياسي |
| 6 | الأمينات |
| 7 | المجموعة الوظيفية |
| 8 | الصيغة البنائية |
| 1 | تفاعلات الاستبدال |
| 2 | الهيدروكربونات |
| 10 | الأنود |
| 5 | الأكسدة |
| 3 | بنزوبايرين |

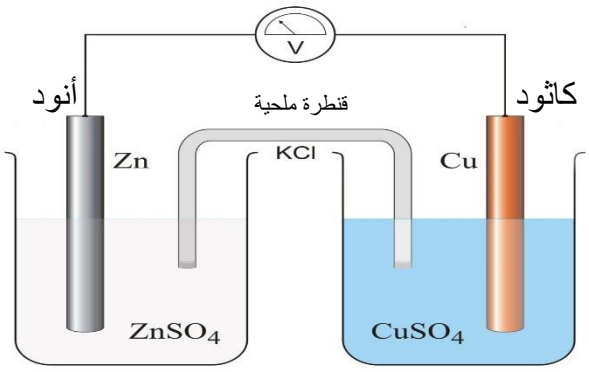


ترانس - 2 - بيوتين



سيس - 2 - بيوتين

أ -




ب - $Zn / Zn^{2+}{}_{(1M)} // Cu^{2+}{}_{(1M)} / Cu$

ج - $E^0_{cell} = E^0_{Cu} - E^0_{Zn} = 0.3419 - (-0.7618) = 1.1037\ V$

**السؤال الثالث :** **25 درجة**

| السؤال | الإجابة الصحيحة المتوقعة | الدرجة الكلية | دليل توزيع الدرجات |
|---|---|---|---|
| .16 | أ ـ لأن الألكانات مركبات غير قطبية والماء مذيب قطبي، لذا تكون قوى التجاذب بين جزيئات الألكان أقوى من قوى التجاذب بين جزيئات الألكان والماء.<br>ب ـ لأن هذه الصيغة الجزيئية تمثل عدّة ترتيبات مختلفة للذرات تعبر عن عدّة مركبات مختلفة في الاسم والخواص.<br>ج ـ لأن عملية التقطير التجزيئي للنفط قد لا تنتج الكمية التي نحتاجها من الجازولين، حيث تجرى عملية التكسير الحراري للهيدروكربونات الثقيلة تنتج جزيئات بالحجم المطلوب في الجازولين.<br>د ـ لأن أزواج الإلكترونات المكوّنة لروابط البنزين الثنائية لا تتجمع بين ذرّتي كربون محددتين، حيث تكون غير متمركزة وتشترك فيها جميع ذرات الكربون الست في حلقة البنزين. | 8 | 2<br>2<br>2<br>2 |
| .17 | أ ـ نعم<br>ب ـ لأنه حدث تغير في أعداد التأكسد لبعض الذرات، حيث تغير عدد تأكسد الفوسفور (P) من (صفر) إلى (+5) وبالتالي تأكسد، وتغير عدد تأكسد النيتروجين (N) من (+5) إلى (+2) وبالتالي اختزل. | 3 | 1<br>2 |
| . 18 | 2 ، 4 ، 7 ـ ثلاثي ميثيل نونان<br>1 ـ بيوتاين<br>4 ـ ميثيل ـ 1 ، 3 ـ بنتادايين<br>1 ـ ايثيل ـ 2 ـ ميثيل بنزين<br>2 ـ أمينو بروبان<br>2 ـ ايثيل ـ 1 ، 4 ـ ثنائي ميثيل هكسان حلقي<br>1 ـ برومو ـ 5 ـ كلورو بنتان | 14 | درجتان لكل تسمية صحيحة |

**السؤال الرابع :** **25 درجة**

| السؤال | الإجابة الصحيحة المتوقعة | الدرجة الكلية | دليل توزيع الدرجات |
|---|---|---|---|
| . 19 | 5 رباعي فلورو بولي ايثين<br>8 الايثاين<br>9 هكسان حلقي<br>6 أنيلين<br>10 ثنائي ايثيل ايثر<br>4 هيبوكلوريت الصوديوم<br>3 النفثالين<br>1 كلورو ميثان<br>2 البيوتان | 9 | درجة لكل إجابة صحيحة |
| .20 | $CH_2 = CHCH_2CH_3$ 1 - بيوتين<br>$CH_3CH = CHCH_3$ 2 - بيوتين<br>بيوتان حلقي<br>$CH_3$ ميثيل بروبان حلقي | 4 | درجة واحدة لكل صيغة بنائية صحيحة<br>درجة واحدة لكل تسمية صحيحة |
| . 21 | $CH_3CH_2 - O – CH_2CH_2CH_2CH_3$<br>OH<br>Br<br>F<br>$CH_3$<br>$HC \equiv CCH_2CHCH_3$ | 8 | درجتان لكل إجابة صحيحة |
| .22 | نوع المركب: **كحول** / **هاليد ألكيل**<br>المجموعة الوظيفية: الهيدروكسيل / **هالوجين**<br>الصيغة العامة: **R – OH** / R – X | 4 | درجة واحدة لكل إجابة صحيحة |

**ملاحظة هامة: تقبل أي إجابة صحيحة لم ترد في النموذج**