

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف خصائص وتفاعلات الهيدروكربونات الهالوجينية الألكيل والفينيل مرفقة بالحل

موقع المناهج ⇨ ملفات الكويت التعليمية ⇨ الصف الثاني عشر العلمي ⇨ كيمياء ⇨ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

بنك اسئلة التوجيه لعام 2018	1
خرائط مفاهيم ع العصماء 2018	2
بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد	3
بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات	4
درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء	5

3- أعلى مركب في درجة الغليان من الهيدروكربونات الهالوجينية التالية هو : ص 68



3- إحدى العبارات التالية لا تعتبر من خواص الهيدروكربونات الهالوجينية: ص 68

- () شحيحة الذوبان في الماء
 () مركبات نشطة كيميائياً
 () مركبات غير مستقرة
 (✓) مركبات غير قطبية

3- المركب 2-كلورو-2-ميثيل بروبان يعتبر من هاليدات الألكيل :

() الأولية

() الثانوية

(✓) الثالثة

() ثنائية الهيدروجين

٢. عند تفاعل 1-كلوروبروبان مع محلول هيدروكسيد الصوديوم نحصل على:

البروبين ☐

1- بروبانول ☒

بروبان ☐

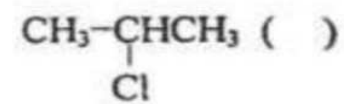
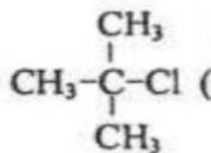
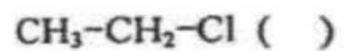
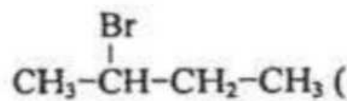
2- بروبانول ☐

4- أحد التفاعلات التالية تعبر عن هلجنة البنزين وهي : ص 68



ص 67

4- إحدى الصيغ التالية تمثل هاليد ألكيل ثالثي وهي:



[صحيحة]

4- المركب (2-يودو-2-ميثيل بيوتان) يعتبر هاليد ألكيل ثالثي .

[خطأ]

4- المركب (2-يودو-2-ميثيل بروبان) يعتبر من هاليدات الألكيل الثانوية.

[صحيحة]

3- هاليدات الألكيل أكثر نشاطاً من هاليدات الفينيل. ص 64

[صحيحة]

3- درجة غليان بروميد البروبيل أعلى من درجة غليان بروميد الإيثيل. ص 68

4- كلوريد الفينيل يعتبر من الهاليدات الأروماتية .

2- هاليد الألكيل الذي له الصيغة العامة R_2-CH-X و فيه ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون ثانوية متصلة بذرة هيدروجين ومجموعتي ألكيل. [هاليد ألكيل ثانوي]

2- هاليد الألكيل الذي له الصيغة العامة R_2-CH-X و فيه ترتبط ذرة الهيدروجين بذرة كربون ثالثة متصلة بثلاث مجموعات ألكيل. [هاليد ألكيل ثانوي]

4- قوة التجاذب بين جزيئات CH_3-Cl اقل من قوة التجاذب بين جزيئات CH_4 . ص 68 (خطأ)

4- يعتبر المركب (2- كلورو - 2- ميثيل بروبان) هاليد ألكيل ثالثي . ص 67 (صحيحة)

4- كلورو إيثان CH_3CH_2Cl يعتبر هاليد ألكيل ثالثي. ص 67 (خطأ)

2- درجة غليان هاليدات الألكيل أعلى بكثير من درجة غليان الألكانات التي حُضرت منها.

لأن هاليدات الألكيل مركبات قطبية وقوة التجاذب بين جزيئاتها كبيرة بينما الألكانات مركبات غير قطبية.

ص 68

<https://t.me/Kuwaitstudents2025>

3- الهيدروكربونات الهالوجينية شحيحة الذوبان في الماء. ص 68

لعدم تكوّن روابط هيدروجينية بين جزيئاتها وجزيئات الماء.

4- مركبات عضوية ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون متصلة بذرة هيدروجين واحدة ومجموعتين ألكيل . ص 66 (هاليد ألكيل ثانوي)

3- مركبات عضوية تتصل ذرة هالوجين واحدة بشق الفينيل (الأريل). ص 64 [هاليد الفينيل / هالوبنزين]

2- هاليد الألكيل الذي له الصيغة العامة R_2-CH-X و فيه ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون ثانوية متصلة بذرة هيدروجين ومجموعتي ألكيل. [هاليد ألكيل ثانوي]

(6 × 1 = 6)

ب - ماذا يحدث في الحالات التالية بكتابة المعادلة الكيميائية المعبرة فقط ؟

1- تفاعل الإيثان مع البروم في وجود الأشعة فوق البنفسجية . ص 67



2- تفاعل كلوريد الإيثيل مع ميثوكسيد الصوديوم . ص 70



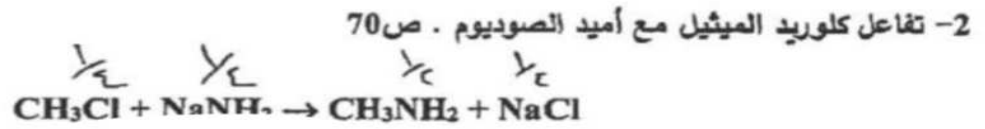
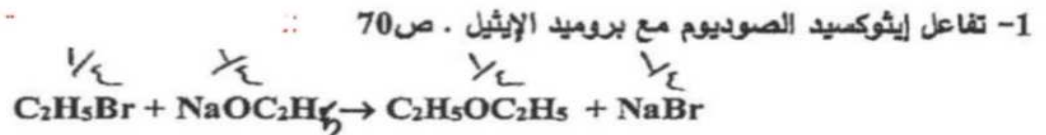
نموذج الإجابة
4 x 1/4

4 x 1/4

(6 × 1 = 6)

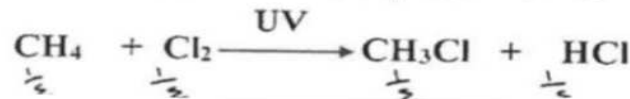
ب - ماذا يحدث في الحالات التالية بكتابة المعادلة الكيميائية المعبرة فقط ؟

نموذج الإجابة



أ - اكتب المعادلات الكيميائية فقط الدالة على التفاعلات التالية:

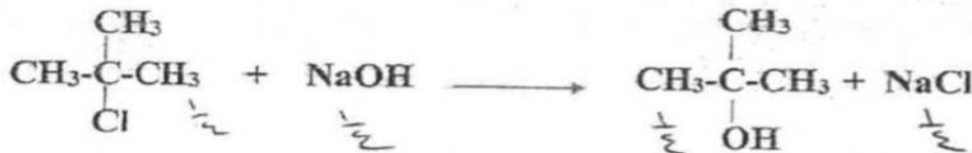
1- تفاعل الميثان مع مول واحد من غاز الكلور في وجود الأشعة فوق البنفسجية.



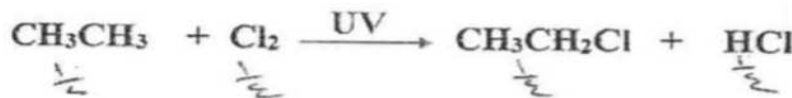
السؤال الخامس:

أ - اكتب المعادلات الكيميائية فقط الدالة على التفاعلات التالية:

1- تفاعل 2- كلورو 2- ميثيل بروبان مع محلول هيدروكسيد الصوديوم.



2- تفاعل الإيثان مع مول واحد من غاز الكلور في وجود الأشعة فوق البنفسجية.



2- تعتبر هاليدات الألكيل مواد نشطة غير مستقرة تتفاعل بسهولة .

لأن ذرة الهالوجين لها سالبية كهربائية مرتفعة مما يؤدي إلى قطبية الرابطة. ص 69

(4 × 1 = 4)



1- تفاعل كلورو ميثان مع هيدروكسيد الصوديوم .



(4 × 1 = 4)



1- تفاعل كلورو ميثان مع هيدروكسيد الصوديوم .



(4 × 1 = 4)

ب - اكتب بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية :

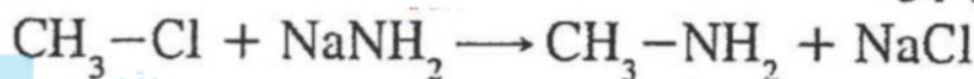
ص 70



(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية فقط كيف يمكنك الحصول على كلا مما يلي: (4 = 1 × 4)

ص 70

1- ميثيل أمين من كلورو ميثان.

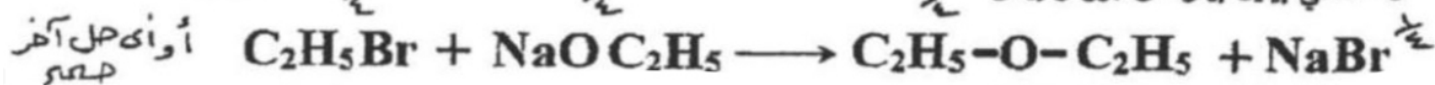


موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

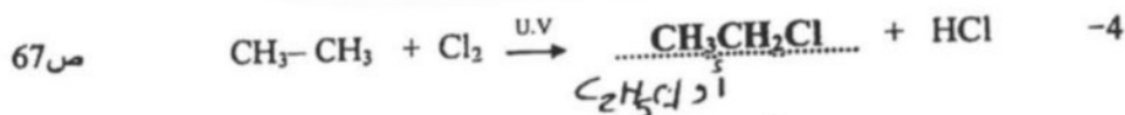
(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية فقط كيف يمكنك الحصول على كل مما يلي: (4 = 1 × 4)

ص 70

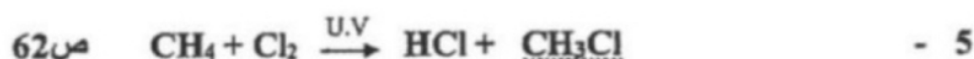
1- ثنائي إيثيل إيثر من برومو إيثان.



٢. الصيغة العامة لهاليد الألكيل الثانوي هي $(\text{R})_2\text{CHX}$... أو $\text{R}-\underset{\text{R}}{\text{CH}}-\text{X}$ ص 66



ص 67



ص 62