

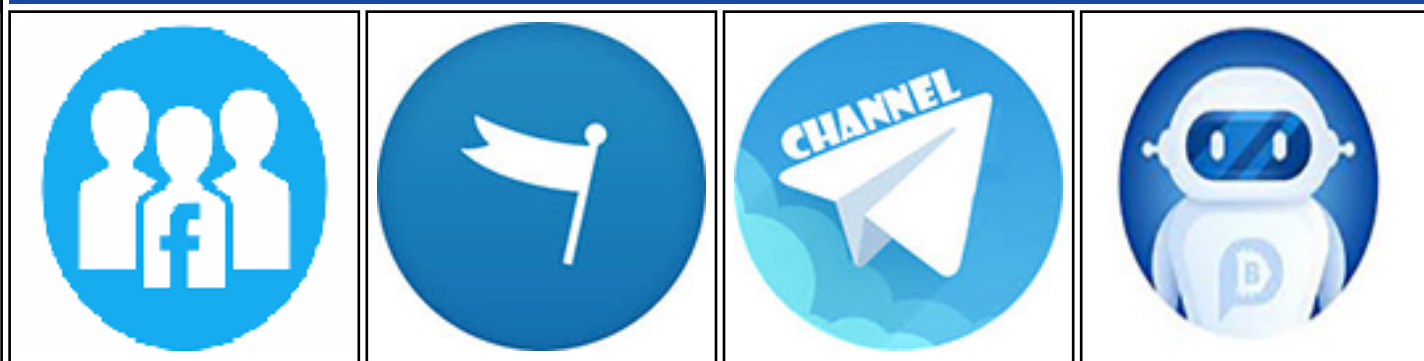
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف خصائص وتفاعلات الهيدروكربونات الهالوجينية الألكيل والفينيل

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

() مركبات نشطة كيميائياً

() شحيحة الذوبان في الماء

() مركبات غير قطبية

() مركبات غير مستقرة

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

() الثانوية

() الأولية

() ثنائية الهيدروجين

() الثالثة

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

☐ البروبين

☒ 1-بروبانول

☐ بروبان

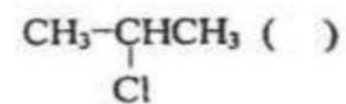
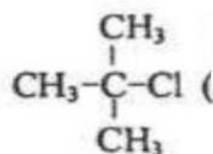
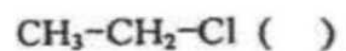
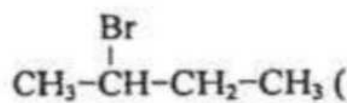
☐ 2-بروبانول

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



ص 67

4- إحدى الصيغ التالية تمثل هاليد ألكيل ثالثي وهي:



[]

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

[]

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

[]

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

[]

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.

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

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

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

4- كلورو إيثان CH_3CH_2Cl يعتبر هاليد ألكيل ثالثي.

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

<https://t.me/Kuwaitstudents2025>

ص 68

3- الهيدروكربونات الهالوجينية شحيحة الذوبان في الماء .

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

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

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

(6 × 1 = 6)

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

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

2- تفاعل كلوريد الإيثيل مع ميثوكسيد الصوديوم . ص 70

$$(6 \times 1 = 6)$$

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

1- تفاعل إيثوكسيد الصوديوم مع بروميد الإيثيل . ص 70

2- تفاعل كلوريد الميثيل مع أميد الصوديوم . ص 70

أ - اكتب المعادلات الكيميائية فقط الدالة على التفاعلات التالية:

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

<https://t.me/Kuwaitstudents2025>

السؤال الخامس:

$$(6 \times 1 = 6)$$

المنهج الكويتي
almanahj.com/kw

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 .

$$(4 \times 1 = 4)$$



ب (ب) وضع بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية :

1- تفاعل كلورو ميثان مع هيدروكسيد الصوديوم .

$$(4 \times 1 = 4)$$



ب (ب) وضع بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية :

1- تفاعل كلورو ميثان مع هيدروكسيد الصوديوم .

$$(4 \times 1 = 4)$$



ب (ب) وضع بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية :

1- تفاعل كلوريد الإيثيل مع ميثوكسيد الصوديوم

(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية فقط كيف يمكنك الحصول على كلا مما يلي: (4 = 1 × 4)
1- ميثيل أمين من كلورو ميثان.



(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية فقط كيف يمكنك الحصول على كل مما يلي: (4 = 1 × 4)
1- ثنائي إيثيل إيثر من برومو إيثان.

٢. الصيغة العامة لهاليد الألكيل الثانوي هي

