تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف خصائص وتفاعلات الهيدروكربونات الهالوجينية الألكيل والفينيل

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

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

3- أعلى مركب في درجة الغليان من الهيدروكربونات الهالوجينية التالية هو : ص68

( ) CH_3Br ( ) CH_3CH_2Br

( ) $CH_3CH_2CH_2Br$ ( ) $CH_3CH_2CH_2CH_2Br$

3- إحدى العبارات التالية لا تعتبر من خواص الهيدروكربونات الهالوجينية: ص68

( ) 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

( ) الثالثية ( ) ثنائية الهيدروجين

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

☑ 1- بروبانول ☐ البروبين

☐ 2- بروبانول ☐ بروباين

4- أحد التفاعلات التالية تعبّر عن هلجنة البنزين وهي : ص68

( ) $C_6H_5-CH_2OH + [O] \rightarrow C_6H_5-CHO + H_2O$

( ) $C_6H_5-CO-CH_3 + H_2 \xrightarrow{Ni} C_6H_5-COHCH_3$

( ) $C_6H_6 + Br_2 \rightarrow C_6H_5Br + HBr$

( ) $C_6H_5COOH + 2Na \rightarrow 2C_6H_5COONa + H_2$

4- إحدى الصيغ التالية تمثل هاليد ألكيل ثالثي وهي: ص67

( ) CH_3-CH_2-Cl ( ) $CH_3-\underset{Br}{\underset{|}{CH}}-CH_2-CH_3$

( ) $CH_3-\underset{Cl}{\underset{|}{CH}}-CH_3$ ( ) $CH_3-\underset{CH_3}{\underset{|}{\overset{CH_3}{\overset{|}{C}}}}-Cl$

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. ص64 [ ]

3- درجة غليان بروميد البروبيل أعلى من درجة غليان بروميد الايثيل. ص68 [ ]

https://t.me/Kuwaitstudents2025

( ) ص65

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 ثالثية متصلة بثلاث مجموعات ألكيل. [ ]

4- قوة التجاذب بين جزيئات CH_3–Cl اقل من قوة التجاذب بين جزيئات CH_4. ص68 ( )

4- يعتبر المركّب (2- كلورو – 2- ميثيل بروبان) هاليد ألكيل ثالثي . ص67 ( )

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

4- كلورو إيثان CH_3CH_2Cl يعتبر هاليد ألكيل ثالثي. ص67 ( )

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

https://t.me/Kuwaitstudents2025

3- الهيدروكربونات الهالوجينية شحيحة الذوبان في الماء. ص68

4- مركبات عضوية ترتبط ذرة الهالوجين بذرة كربون متصلة بذرة هيدروجين واحدة ومجموعتين ألكيل . ص66 ( )

3- مركبات عضوية تتصل ذرة هالوجين واحدة بشق الفينيل (الآريل). ص64 [ ]

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

ب – ماذا يحدث في الحالات التالية بكتابة المعادلة الكيميائية المعبرة فقط ؟ (6 × 1 = 6)

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

2- تفاعل كلوريد الإيثيل مع ميثوكسيد الصوديوم . ص70

ب – ماذا يحدث في الحالات التالية بكتابة المعادلة الكيميائية المعبرة فقط ؟ (6 × 1 = 6)

1- تفاعل إيثوكسيد الصوديوم مع بروميد الإيثيل . ص70

2- تفاعل كلوريد الميثيل مع أميد الصوديوم . ص70

أ – اكتب المعادلات الكيميائية فقط الدالة على التفاعلات التاليه:

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

https://t.me/Kuwaitstudents2025
موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الخامس:

أ – اكتب المعادلات الكيميائية فقط الدالة على التفاعلات التالية: (6 × 1 = 6)

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 مستقره تتفاعل بسهولة .

(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية (4 X 1 = 4)

1- تفاعل كلورو ميثان مع هيدروكسيد الصوديوم .

(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية (4 X 1 = 4)

1- تفاعل كلورو ميثان مع هيدروكسيد الصوديوم .

(ب) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية ماذا يحدث في الحالات التالية : (4 X 1 = 4)

1- تفاعل كلوريد الإيثيل مع ميثوكسيد الصوديوم .

https://t.me/Kuwaitstudents2025

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

1- ميثيل أمين من كلورو ميثان.

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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

1- ثنائي إيثيل إيثر من بروموإيثان.

٢. الصيغه العامة لهاليد الألكيل الثانوي هي

4- $CH_3-CH_3 + Cl_2 \xrightarrow{U.V}$ + HCl

5- $CH_4 + Cl_2 \xrightarrow{U.V} HCl +$