



س.1: ضعي دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة فيما يلي :

العلامات

1- أي الآتية لا يعد مثلاً على تفاعل استبدال في الالكانات : بتفاعلات مع المجموعة السابعة "I, Br, Cl, S"
أ. $CH_4 + Cl_2$
ب. $CH_4 + Br_2$ بروم

د. $CH_4 + F_2$ فلور

ج. $CH_4 + O_2$

2- ما الأسم الذي يطلق على الالكانات:

أ. أوليفينات
ب. برافينات
ج. استيلينات
د. أروماتية

3- ما نوع الرابطة في المركبات الغير مشبعة:
أ. أحادية
ب. ثلاثية
ج. ثنائية واحادية
د. ثنائية

ثلاثية

ثنائية واحادية

4- ما الألكان الذي يحتوي على 28 ذرة هيدروجين: $(C_n H_{2n+2})$
أ. $C_{30}H_{62}$
ب. $C_{14}H_{28}$
ج. $C_{30}H_{60}$
د. $C_{13}H_{28}$

$C_{13}H_{28}$

5- ما المركب الاعلى درجة غليان من بين المركبات التالية :

أ. C_2H_4
ب. C_3H_6
ج. C_5H_{10}
د. C_4H_8

8 علامات

3 علامات

أ- أكتب المصطلح العلمي المناسب فيما يلي:

- عملية (إضافة) X_2 هالوجين الى المركب الغير مشبع لنحويله الى مركب مشبع.
- تفاعل كيميائي يتم فيه اتحاد أعداد كبيرة من جزيئات صغيرة لتكوين جزيء ضخم يدعى بوليمر.
- مبلمر طبيعي يتكون من اتحاد آلاف جزيئات الجلوكوز على شكل سلاسل متفرعة.

ب- عللي ما يلي:

- يستخدم السيليلوز كدعامة لهيكل النبات وكجذر للخلايا
- الألكينات أنشط كيميائياً من الألكانات ؟
- تقل درجة الغليان بزيادة عدد التفرعات في الألكانات ؟
- لا تتواجد على السلسلة الهيدروكربونية الخمر متفرعة
- تأخذ الأضواء موازية وتنتج شعور رابطة قوية
- لا تتواجد على الرابطة الثنائية التي تعد مصدر "مهما" للإلكترونات
- تقل درجة الغليان بزيادة عدد التفرعات في الألكانات ؟
- لأنها زادت عدد التفرعات تقل درجة الغليان لأن العلاقة عكسية مع عدد ذرات الكربون

لأنها زادت عدد التفرعات تقل درجة الغليان لأن العلاقة عكسية مع عدد ذرات الكربون



لتحميل المزيد من موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة

<http://www.sh-pal.com>

تابعنا على صفحة الفيس بوك: www.facebook.com/shamela.pal

تابعنا على قنوات التلجرام: www.sh-pal.com/p/blog-page_42.html

أقسام موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة:

الصف الأول: www.sh-pal.com/p/blog-page_24.html

الصف الثاني: www.sh-pal.com/p/blog-page_46.html

الصف الثالث: www.sh-pal.com/p/blog-page_98.html

الصف الرابع: www.sh-pal.com/p/blog-page_72.html

الصف الخامس: www.sh-pal.com/p/blog-page_80.html

الصف السادس: www.sh-pal.com/p/blog-page_13.html

الصف السابع: www.sh-pal.com/p/blog-page_66.html

الصف الثامن: www.sh-pal.com/p/blog-page_35.html

الصف التاسع: www.sh-pal.com/p/blog-page_78.html

الصف العاشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_11.html

الصف الحادي عشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_37.html

الصف الثاني عشر: www.sh-pal.com/p/blog-page_33.html

ملازم للمتقدمين للوظائف: www.sh-pal.com/p/blog-page_89.html

شارك معنا: www.sh-pal.com/p/blog-page_40.html

اتصل بنا: www.sh-pal.com/p/blog-page_9.html