

الجمهورية العربية الليبية الشعبية الاشتراكية العظمى

معهد النفط للتأهيل والتدريب

** لجنة الامتحانات **

إمتحان الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي 2005 - 2006 ف

السنة : الثانية المادة : كيمياء الزمن : ساعة وعشرون دقيقة+عشرة دقائق قراءة اسئلة
الاسم / التخصص /

س1 / أكتب أسماء المركبات الآتية بنظام IUPAC .

- A \ $(CH_3)_3 C CH_2 C \equiv C CH (CH_3)_2$
- B \ $CH \equiv C CH_2 CH_2 CH_3$
- C \ $CH_3 CH_2 CH_2 CH = CH CH_2 CH_3$
- D \ $C (CH_3)_3 CH = CH CH_2 CH_3$
- E \ $(CH_3)_2 C = CH CH_3$

س2 / أكتب أسماء المركبات بنظام الأسماء العامة

في السؤال الأول

- A \
- B \
- C \
- D \
- E \

س3 / عن طريق معادلات كيميائية موزونة بين نواتج العمليات الآتية مع كتابة العوامل المساعدة.

1- أكسدة الأستيلين

.....

2- تفاعل الإيثيلين مع ماء البروم

.....

3- تفاعل الأستيلين مع الماء

.....

4- تفاعل 1-methyl cyclo hexene مع Hcl .

.....

5- أكسدة الأيثيلين

.....

س4 / مبتدأ بالأستيلين بين كيف يمكنك تحضير الآتي :

A \ 3 – octyne

.....

.....

.....

B \ hexane

.....

.....

.....

C \ 1 Pentyne

.....

.....

.....

س5 / أ / صنف المركبات الآتية من حيث أيهما سائل وأيهما غاز وأيهما صلب .

A \ C₄H₁₀

B \ C₃H₆

C \ C₁₈H₃₆

D \ C₆H₁₂

E \ C₁₀H₂₀

ب / رتب المركبات الآتية تصاعدياً حسب درجة غليانها ؟

