

التاريخ: 2008/06/01

الامتحان الأول : في (ك.ع) و تـ 5

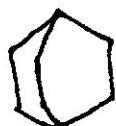
السؤال ① م - علل منه وجهاً نظر طريقة ملحوظات الجزيئية لمكانية تواجد الأيون الجزيئي  $\text{He}^{++}$  و عدم إمكانية تواجد الجزيئي  $\text{He}_2$ ,  $\text{Be}_2$  حيث ( $Z=2$ )  $\text{He}$ , ( $Z=4$ )  $\text{Be}$ . يطلب رسم المخطط الطاقوي N4

ن - ما عدد المدارات المموجة الناتجة من تمجيد مدارات ذرية لذرية لذرية؟ أذكر من كل منها في كل حالة وإنماوية المحصورة بينها في كل حالة.

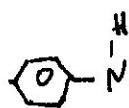
P - مدار واحد (S) مع مداريه (P)  
 يستخدم دكتور مثال لكل نوع من  
 { ن - مدار (S) // مدار (P)  
ن - مدار (S) // ثلاثة مدارات (P)

السؤال ② ١ - أكتب الصيغ المفضلة لكل مادة: (P) بروموم - ٤ أينوروبيل - ٤ أوكتان

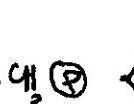
٥ - ١ - هيدروكسين ٢ - أينوروبيل ٥ - مثيل الهكسان الحمضي ٦ - أورتو-أيتيل طوليام ٧ - ثالثي فينيلتات. N3  
 ٢ - اسم المركبات الذرية حسب الطريقة الدولية :-



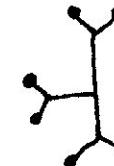
(5)



(8)



(6)



(9)

السؤال ③ : ليكلد المركب : ٣ - ثانوي هيدروكسى بوتانول .

P - ما هو عدد لياتيات المركب المحمول عليها.

ن - مستحلاً / سقاط فيشر ونيومان ووضح التشكيلات (S, R)

مبينا التشكيلات الإينانتيوميرية (enantiomers) والتشكلات

الدياستريوميرية (diastereoisomers) .

السؤال ④ ليكلد المركب : بروموم - ٢ بوتان الذي يتفاعل مع الإيتانول ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ) ويعطى النتائج الآتية :-

P - من خلال لميكانيكية (SN<sub>2</sub>) يعطي ناتج لاستبدال (60%).

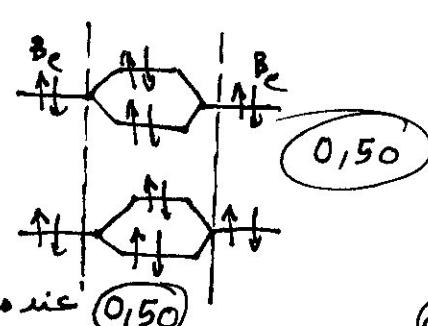
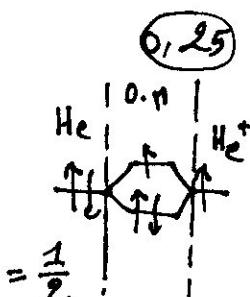
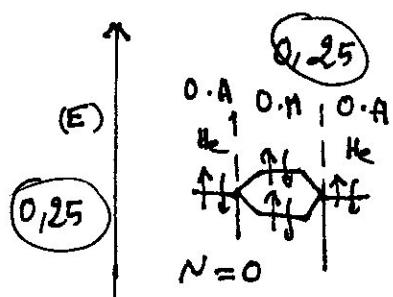
ن - من خلال أكميكانيكية (E<sub>1</sub>) يعطي ناتج لزالة - ٢ مثيل - ٢ بوتان - ٤ (30%).  
 فسر هذه النتائج .

خط سعيد : مستوى المقاييس، ٩ - الرابع

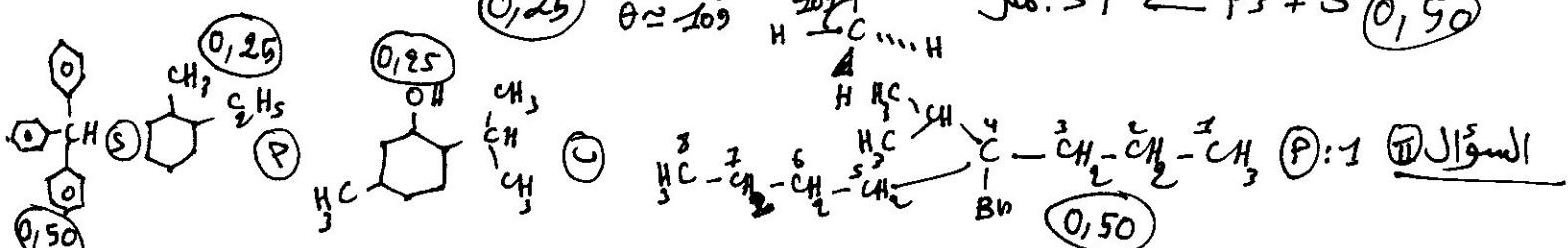
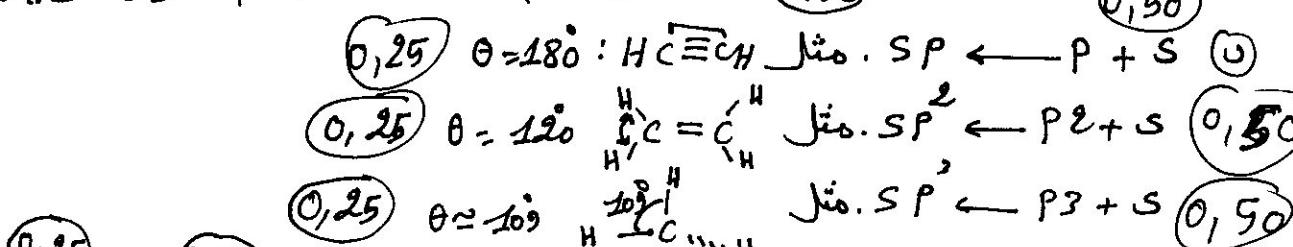
(3)

# تصحيح الـ ملحوظ الدوّل : كيمياء عضوية : السنة الثانية (ST<sub>2</sub>)

P: السؤال I



$He_2, Be_2, no$  فهذا معناه لا يمكن الحصول على مزيج (N=0) عند ما تكون (N=0)



6,25 P: نلاتي أيزوبروبيل متان (I-2-2-1) فنيل-2-بروتان (II) 0: 8

5: 0,50 شائي حلقي [2,2,2] وكتان.

