

(٤)

## اجابة السؤال الرابع ١٠ درجات

$$(P) \frac{1}{\lambda} \propto \text{درج} \quad \frac{1}{\lambda} \propto \frac{1}{r} \times 5 \quad \frac{1}{\lambda} \propto \text{درج}$$

① قاعدة هوند: لا يحدث ازدواج بين الكرونيين في نفس قشرها مالم يمتلئ القشر أولاً.

② جهد التأين: مقدار الطاقة اللازمة لإزالة أضعف أقل الإلكترونات من ذراتها بالذرة وحدها، حالة المفردة الغازية.

③ الرابطة التساهمية: هي رابطة تتشابه ذراتها بعد صافي خروج من الإلكترونات عند مرتبطة بروابط كيميائية مما لا يفرق بينهما بلزمت لهذا الزوج من الإلكترونات وتسمى الأولى مائة والثانية متقبلة.

④ في سبب الرابطة التساهمية الكهربي للرابطة مصدر ذرة واحدة

⑤ قاعدة لوشايليه: إذا حدث تغير في أحد العوامل المؤثرة على نظام في حالة اتزان مثل التركيز، الضغط، درجة الحرارة، فيتم النظام ينشط في الاتجاه الذي يقلل أو يلغي تأثير هذا التغير.

⑥ قاعدة فاركونيكوف: عند اجتماع متفاعل غير متماثل (HX) (H-O-SO<sub>3</sub>H) إلى

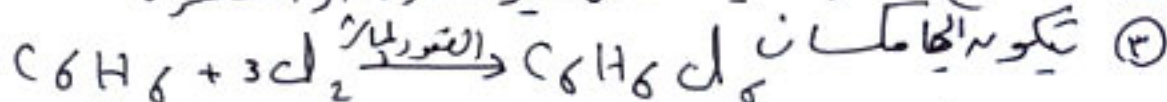
أبنيه غير متماثل في اتجاه الجزء الموجب من المتفاعل يضاف إلى ذرة الكربون الحاملة لعدد أكبر من ذرات الهيدروجين والجزء السالب يضاف إلى ذرة الكربون الحاملة لعدد أقل من ذرات الهيدروجين.

(ب)  $\frac{1}{\lambda} \propto \text{درج}$  كل فترة نصف دبر  $\frac{1}{\lambda} \propto \frac{1}{r} \times 5 \quad \frac{1}{\lambda} \propto \text{درج}$

① محل الخارصين كل الناس



② تسع الذرة حليف قطر مميز للذرة أو العنصر.



③ يتكون غاز الهيدروجين الذي يسفل بقرصة سديدة



④ يتكون إيثانول وصودا كادية

