



اسم الطالب

الخامس الاعدادي

الفصل والشعبة

الكيمياء

العامة

امتحان ف1- شهر الثاني

2025-2026

كروب A

(15 درجة)

السؤال الأول \A\ عرف ثلاثاً فقط :

1-الاصرة التناسقية 2- الرنين 3-قانون الثلاثيات 4- الجدول الدوري

(10 درجة)

السؤال الأول \ B \وضح كيف يحصل الرنين في المركب CH_3COO^-

(10 درجة)

السؤال الثاني / A / املأ الفراغات الآتية :

1. نوع الاصرة في المركب NaCl
2. ان محاولة العالم في تطوير الجدول الدوري انجح محاولة .
3. كلما كان نوع التهجين كان الشكل الهندسي مثلث مستوي .
4. مثال على الاصرة التساهمية القطبيةوعلى الاصرة التساهمية النقية

(15درجة)

السؤال الثاني / B / وضح محاولة العالم دوبرنيز في تطوير الجدول الدوري ؟

(25 درجة)

$\text{N}=7$

NH_3

السؤال الثالث / كيف يحصل التهجين في المركب

السؤال الرابع / A / ضع علامة صح امام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ امام العبارة الخاطئة مع تصحيح الخطأ ان وجد اجب عن خمس فقط :

(15 درجة)

1. تنطبق قاعدة الثمانية على المركبات اذا احيطت بتسع الكترونات حول العنصر
2. تتكون الاصرة التساهمية بين ذرتين يكونون فلزات
3. رمز لويس هو عدد الالكترونات الموجودة في الغلاف الأول للذرات .
4. اول تقسيم للجدول الدوري كان على شكل اربع اقسام وبدون حد فاصل .
5. ان من نقاط ضعف العالم ماندليف هي موضع الهيدروجين
6. ان الاصرة الهيدروجينية اصرة قوية

(10درجة)

السؤال الرابع /B/ علل ما يأتي :

- 1- تمتلك مركبات الاواصر الايونية درجات انصهار وغليان عالية ؟
- 2- مالذي جعل جدول ماندليف مميز ؟

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

اعداد الست : فاطمة زكي .