



مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة

مدرسة علي رضا الركابي الأساسية للبنين

المبحث : الكيمياء

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول 2024/2023

الصف : العاشر

الشعبة (.....)

الاسم : .....

( 22 علامة )

س1: املأ الفراغ بما هو المناسب :

1. .... جميع الأطوال الموجية المحصورة بين  $350nm$  و  $800nm$ .

2. .... المسافة الفاصلة بين قمتين متتاليتين أو قاعين متتاليين.

3. .... يشير إلى خاصية تحديد الشكل العام للفلك.

4. إذا علمت أن  $(n = 4)$  فإن قيم عدد الكم الفرعي  $(l)$  هي .....

5. نص مبدأ أوفباو .....

6. .... كسب الإلكترونات أو فقدانها للوصول إلى توزيع يشبه الغازات النبيلة.

7. .... القدرة الفعلية للنواة الموجبة على جذب إلكترونات التكافؤ بعد تأثير الإلكترونات الحالبة.

8. الترتيب التصاعدي للذرات  $(^4Be, ^3Li, ^5B)$  وفق تزايد حجمها الذري .....

9. .... الرابطة الكيميائية التي تنتج من تشارك زوج أو أكثر من الإلكترونات بين اللافلزات.

10. .... هي مواد صلبة ، لامعة ، قابلة للطرق والسحب وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء.

11. تركيب لويس لذرة  $^{15}P$  هو .....

( 4 علامات )

س2: أ) رتب العناصر الآتية وفق تزايد الكهروسلبية :

$(^{14}Si, ^4Be, ^7N, ^{15}P)$

( 4 علامات )

ب) أكتب التوزيع الإلكتروني لكل مما يلي بدلالة الغازات النبيلة :

$^{23}V$  : .....

$^{38}Sr$  : .....

( 4 علامات )

ج) أكمل الجدول الآتي :

الذائبية في الماء	درجة الانصهار والغليان	المركبات الأيونية
		المركبات التساهمية

( 3 علامات )

د) احسب طاقة المستوى الثاني لذرة الهيدروجين.  $(R_H = 2.18 \times 10^{-18} J)$

( 3 علامات )

هـ) بيّن باستخدام رموز لويس تكون الرابطة الأيونية في مركب  $MgO$ .