مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة
مدرسة علي رضا الركابي الأساسية للبنين
المبحث : الكيمياء
الاسم : .....

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول 2025/2024

التاريخ :
مدة الامتحان : ساعة واحدة
الصف : العاشر
الشعبة (.....)

الرجاء الإجابة عن جميع الأسئلة وعددها 4 علماً بأنّ عدد الصفحات 2

س1: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة : **/12 علامة**

1. تُسمى الرابطة الكيميائية التي تنتج من تشارك زوج أو أكثر من الالكترونات بين اللافلزات بـ :

أ. الرابطة الأيونية ب. الرابطة التساهمية جـ. الرابطة الفلزية د. الأيون

2. تُسمى القدرة الفعلية للذرة الموجبة على جذب إلكترونات التكافؤ بعد تأثير الالكترونات الحاجبة بـ :

أ. الألفة الالكترونية ب. الكهروسالبية جـ. شحنة النواة الفعالة د. التأين

3. أي الذرات الآتية تعد الأكبر حجماً ذرياً :

أ. $_{6}C$ ب. $_{5}B$ جـ. $_{3}Li$ د. $_{4}Be$

4. تُسمى المواد الصلبة اللامعة القابلة للطرق والسحب والموصلة الجيدة للحرارة والكهرباء بـ :

أ. الغازات ب. أشباه الفلزات جـ. اللافلزات د. الفلزات

5. تُسمى عملية كسب الالكترونات أو فقدها للوصول إلى توزيع يشبه الغازات النبيلة بـ :

أ. التأين ب. الكهروسالبية جـ. الألفة الالكترونية د. شحنة النواة الفعالة

6. الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب كربونات الصوديوم هو :

أ. $Na(CO_3)_2$ ب. $NaCO_3$ جـ. Na_2CO_3 د. Na_3CO_3

س2: أ) احسب طاقة المستوى الثاني لذرة الهيدروجين. ($R_H = 2.18 \quad 10^{-18}$ J) **/4 علامات**

ب) احسب السعة القصوى للإلكترونات في مستوى الطاقة الرابع. **/3 علامات**

جـ) جد قيم عدد الكم الفرعي (l) لمستوى الطاقة الرئيس $n = 4$. _____/3 علامات

س3: أ) أكتب التوزيع الإلكتروني لكل ممّا يلي بدلالة الغازات النبيلة : _____/5 علامات

$_{38}Sr$: .....

$_{23}V$: .....

ب) رتب العناصر الآتية وفق تزايد الكهروسالبية : _____/4 علامات

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

س4: أ) بيّن باستخدام رموز لويس تكون الرابطة الأيونية في مركب MgO. _____/3 علامات

ب) أكمل الجدول الآتي : _____/4 علامات

	درجة الانصهار والغليان	الذائبية في الماء
المركبات الأيونية		
المركبات التساهمية		

مع أمنياتي لكم بالنجاح

معلم المادة : نزار كنعان