برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية

والمشرف على الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ أكرم حسن

اداءات وتقييمات الصف الثانى الثانوى

الكيمياء

لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمى

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة

الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم
2024 - 2025

الاداءات المنزلية

س١/ باستخدام الجدول الدوري للعناصر، اختر الإجابة الصحيحة:

١ -

هاليدات الهيدروجين	درجة الغليان
HF	19
HCl	−85
HBr	−67
HI	−35

-هاليدات الهيدروجين المسال لها درجات الغليان العادية المذكورة أعلاه. يمكن تفسير درجة الغليان المرتفعة نسبيًا HF تفسيرًا صحيحًا بأي مما يلي؟

(أ) جزيئات HF لها عزم ثنائي القطب أصغر.

(ب) HF هو أقوى حمض.

(ج) HF أقل ذوبانًا في الماء.

(د) تميل جزيئات HF إلى تكوين روابط هيدروجينية.

٢- CH_3-CH_2-OH يغلي عند 78 °C و CH_3-O-CH_3 يغلي عند 24 °C – ، على الرغم من أن كلا المركبين لهما نفس التركيب. يمكن أن يُعزى هذا الاختلاف في درجات الغليان إلى اختلاف في...

(أ) الكتلة الجزيئية

(ب) الكثافة

(ج) الحرارة النوعية

(د) الرابطة الهيدروجينية

٣- X = CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3

Y = CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH

Z = HO-CH_2-CH_2-CH_2-OH

-استنادًا إلى مفاهيم القطبية والرابطة الهيدروجينية، أيُّ الاختيارات التالية يعبر عن الترتيب الصحيح حسب زيادة ذوبانيتها في الماء؟

(أ) Z < Y < X

(ب) Y < Z < X

(ج) Y < X < Z

(د) X < Z < Y

٤-..... هي التي تجعل الحياة ممكنة علي سطح الأرض

(أ) الرابطة التناسقية

(ب) رابطة تساهمية قطبية

(ج) الرابطة الهيدروجينية

(د) الرابطة الفلزية

٥- العنصر (X) يقع في الدورة الثالثة وعدد إلكترونات التكافؤ به نصف عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأول

- العنصر (Y) ينتهي توزيعه الإلكتروني بـ $3P^1$

-أيٌّ من الآتي هو الاختيار الصحيح؟

(أ) (Y) له درجة انصهار أعلى وبلورته أكثر ليونة من(X)

(ب) (Y) له درجة انصهار أقل وبلورته أكثر صلابة من(X)

(ج) (Y) له درجة انصهار أقل وبلورته أكثر ليونة من(X)

(د) (Y) له درجة انصهار أعلى وبلورته أكثر صلابة من(X)

٦- نوع الرابطة بين جزيء الماء وأيون H^+ هو .....، بينما الرابطة مع جزيء ماء آخر هي.....

(أ) أيوني - تساهمي

(ب) أيوني - هيدروجينية

(ج) تساهمية- هيدروجينية

(د) تناسقية- هيدروجينية

٧-أصل زوج الإلكترونات في الرابطة التناسقية هو.....

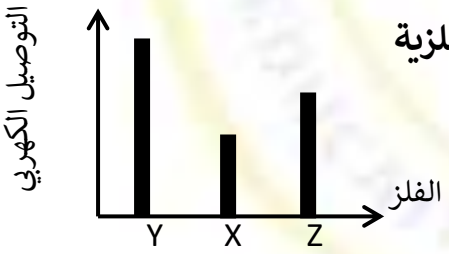
(أ) ذرة مركزية مانحة تحمل زوجاً من الإلكترونات الحرة

(ب) ذرة مستقبلة

(ج) ذرتان مترابطتان

(د) ذرة مركزية تحمل إلكترونًا حرًّا

٨- من الشكل المقابل:-



- أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للفلزات حسب قوة الرابطة الفلزية

(أ) $Y < Z < X$

(ب) $X < Z < Y$

(ج) $Z < Y < X$

(د) $X < Y < Z$

٩- أي من الفلزات التالية هو الأكثر صلابة؟

(أ) Mg

(ب) Cs

(ج) Rb

(د) K

١٠- تحتوي ذرة العنصر (X) على أربعة مستويات فرعية فقط ممتلئة تماما، لذا فإن عينة من هذا العنصر بها روابط .....

(أ) تساهمية نقية

(ب) أيونية

(ج) فلزية

(د) تساهمية قطبية