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

التقييم الاسبوعى

س١/

(١) إذا علمت أن : - أعداد الكم الأربعة للإلكترون الأخير في ذرة العنصر (X) هي (n = 3, l = 0, ml = 0 ,ms = +1/2)، والتركيب الإلكتروني للعنصر (Y) هو nP^3.
- وضح بالمعادلات نوع تأين المركبات (X-O-H) و (Y-O-H) في الماء.

(٢) إذا علمت أن : - أعداد الكم الأربعة للإلكترون الأخير في ذرة العنصر (A) هي (n = 3, l =1, ml = +1 ,ms = +1/2) والعنصر (B) له أقل طاقة جهد تأين أول في دورته.
- وضح بالمعادلات نوع تأين المركبات (A-O-H) و (B-O-H) في الماء.

(3) إذا علمت أن : - العنصر (M) يحتوي على عدد من الإلكترونات في مستوى الطاقة الثالث يساوي عدد أوربيتالات المستوى الفرعي (d)، والعنصر (Z) يقع في أسفل يسار الجدول الدوري.
- وضح بالمعادلات نوع تأين المركبات (M-O-H) و (Z-O-H) في الماء.

س2/ اذكر السبب العلمي :-

١- الحمض $ClO_3(OH)$ أقوى من الحمض $PO(OH)_3$

٢- حمض النيتريك (HNO_3) أقوى من حمض النيتروز (HNO_2)

٣- حمض البيروبروميك ($HBrO_4$) أقوى من حمض البيروكلوريك ($HClO_4$)

٤- حمض الكبريتوز (H_2SO_3) أضعف من حمض النيتروز (HNO_2)

٥- هيدروكسيد الصوديوم يتأين كقاعدة في الماء

٦- المركبات الهيدروكسيلية للكلور تتأين كأحماض في الماء

٧- تزداد قوة الحمض الأكسجيني $[MO_n(OH)_m]$ كلما زادت قيمة (n)

٨- تقل قوة حمض الأكسجين $[MO_n(OH)_m]$ بزيادة قيمة (m)

٩- يتأين هيدروكسيد الألومنيوم كقاعدة في الوسط الحمضي ويتأين كحمض في الوسط القاعدي

س3/ اذكر تأثير كلٍّ مما يلي على محلول عباد الشمس الأحمر:

١- محلول مركب هيدروكسيلي لعنصر له ميل الكتروني منخفض

٢- محلول مركب هيدروكسيلي لعنصر له طاقة تأين مرتفعة

٣- محلول مركب هيدروكسيلي لعنصر له سالبية كهربية عالية