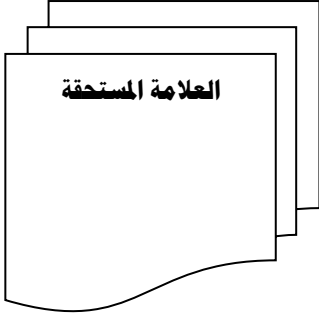




وزارة التربية والتعليم

مديرية التربية والتعليم

مدرسة

الامتحان النهائي للفصل الدراسي الأول (2025/2024)

التاريخ: 2024/12/..... م

اليوم:

الصف: الاساسي

المادة:

اسم الطالب:

ملاحظة: الإجابة على نفس الورقة علمان عدد الاسئلة هو (6) اسئلة ، و عدد صفحات الامتحان هو (2) صفحات ، و مدة الامتحان 60 دقيقة

السؤال الأول : أملأني الفراغ بالمصطلح المناسب من المصطلحات التالية . (10 علامات)						
النظائر	الملح	نموذج ثومسون	القاعدة	نموذج رذرفورد	الحموض	التعادل

- 1- تفاعل هو التفاعل بين الحمض والقاعدة لتكوين ملح وماء .
- 2- ذرات لها اعداد مختلفة من النيوترونات في انويتها ولها العدد الذري نفسه
- 3- مواد تنتج أيونات الهيدروجين H^+ عند ذوبانها في الماء
- 4- الذرة كرة متجانسة من شحنات الموجبة غرس فيها الالكترونات السالبة ما يجعل الذرة متعادلة كهربائياً .
- 5- مادة تعمل على تغير لون تباع الشمس من اللون الأحمر الى اللون الأزرق

السؤال الثاني : أ – اكمل المعادلات التالية . (8 علامات)



ب – اذكر ثلاثة من المؤشرات التي تدل على حدوث تفاعل كيميائي .

1 -

2 -

3 -

السؤال الثالث : أ – اكتب التوزيع الالكتروني للذرات الافتراضية التالية ثم حددي العنصر الأقل حجماً . (6 علامات)

${}_{35}Z$

${}_{17}Y$

${}_9X$

السؤال الرابع : ضعي دائرة حول الإجابة الصحيحة مما يلي : (6 علامة)

- 1- التوزيع الإلكتروني الذي يمثل توزيع الكتروني لذرة غاز نبيل
 - أ - 2 , 8
 - ب - 2 , 8 , 2
 - ج - 2 , 4
 - د - 1 , 2
- 2- احد المحاليل الاتية يستخدم للتعاقل مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم
 - أ - كلوريد الصوديوم
 - ب - حمض النيتريك
 - ج - الماء
 - د - الامونيا
- 3- زيادة تركيز أيون الهيدروجين H^+ في المحلول يؤدي الى .
 - أ - زيادة الرقم الهيدروجيني PH
 - ب - ثبات الرقم الهيدروجيني PH
 - ج - نقصان الرقم الهيدروجيني PH
 - د - مضاعفة الرقم الهيدروجيني PH
- 4- التوزيع الإلكتروني لعنصر يقع في الدورة الثالثة المجموعة الرابعة A
 - أ - 2 , 4
 - ب - 2 , 8 , 4
 - ج - 2 , 8 , 8 , 3
 - د - 2 , 8 , 3
- 5- يعتبر الفينولفثالين مثالا على .
 - أ - حمض
 - ب - ملح
 - ج - قاعدة
 - د - كاشف
- 6- الأيونات المتفرجة في المهادلة $LiNO_3 + H_2O$

$$LiOH + HNO_3 \longrightarrow LiNO_3 + H_2O$$
 - أ - OH^- , H^+
 - ب - NO_3^- , OH^-
 - ج - Li^+ , H^+
 - د - NO_3^- , Li^+

السؤال الخامس : ادرسي الجدول التالي الذي يتضمن رموزا افتراضية لعدد من المحاليل المتساوية التركيز وقيم PH لها ، ثم اجيبي عن الأسئلة التي تلية . (4 علامات)

رمز المحلول	D	C	B	A	Z	Y	X
PH	11	3	7	5	13	9	1

- أ - حددي رمز الحمض الأضعف
- ب - أتوقع رمز المحلول الذي يكون تركيز أيون OH^- فيه الأكبر
- ج - أتوقع رمز المحلول الذي يمثل محلول ملح كلوريد الصوديوم
- د - أتوقع أي المحاليل X , Y C يكون أكثر توصيلا للتيار الكهربائي

السؤال السادس : لدينا محاليل الحموض والقواعد الآتية : $HCL , CH_3COOH , NH_3 , NaOH$ (الجانب العملي) (6 علامات)

- 1 - وضح التوصيل الكهربائي لمحلول حمض HCL اقوى منة لمحلول حمض CH_3COOH
- 2 - وضح التوصيل الكهربائي لمحلول $NaOH$ اقوى منة لمحلول الامونيا NH_3 في الماء .
- 3 - وضح العلاقة بين قوة القاعدة وقيمة pH لمحلولها .
- 4 - وضح العلاقة بين قوة الحمض وقيمة pH لمحلولها .