

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

١- العالم الذي اكتشف النيوترونات هو العالم:

أ- رذرفورد ب- دالتون ج- شادويك د- ثومسون

٢- العنصر الأكبر حجماً هو:

أ- ${}^3\text{Li}$ ب- ${}^4\text{Be}$ ج- ${}^5\text{B}$ د- ${}^7\text{N}$

٣- العنصر الأكثر نشاطاً:

أ- ${}^4\text{Be}$ ب- ${}^{12}\text{Mg}$ ج- ${}^{20}\text{Ca}$ د- ${}^{38}\text{Sr}$

٤- التعبير عن قدرة الحموض أو القواعد على التفكك إلى أيونات موجبة وسالبة هي:

أ- درجة التأين ب- تفاعلات التعادل

ج- الأيونات المتفرجة د- الكواشف

٥- تعرف بالنشادر وهي غاز عديم اللون يمكن اسالته بالضغط او التبريد هي :

أ- هيدروكسيد الصوديوم ب- الأمونيا ج- ثاني أكسيد الكبريت د- الأنتيمون

٦- يتغير لون كاشف البروموثايمول الأزرق إلى اللون الأصفر عند وضعه في محلول :

أ- مبيض الغسيل ب- محلول رقمه الهيدروجيني 2

ج- أكسيد الصوديوم في الماء د- الصابون

السؤال الثاني: ضع إشارة صح / أمام العبارة الصحيحة وإشارة خطأ x أمام العبارة الخاطئة مع تصويب الخطأ:

أ- تنص نظرية ثومسون على أن الذرة جسيم كروي متناه في الصغر لا يمكن تجزئته إلى أجزاء أصغر منه ()

- ب- جسيمات الفاهي جسيمات موجبة الشحنة وعالية السرعة تتبع من ذرات عناصر مشعة ()
- ج- يعد حمض الإيثانويك من الحموض القوية . ()
- د- يتغير الفينولفثالين من عديم اللون في الوسط الحمضي إلى لون زهري في الوسط القاعدي. ()
- هـ- تزداد الخصائص الحمضية للمحاليل عندما تقترب قيم PH من 14. ()

السؤال الثالث: املا الجدول التالي بناءً على معلوماتك عن التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري.

رمز العنصر	اسم العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	استخدامات العنصر
⁴⁹ In					
³² Ge					
⁵³ I					

السؤال الرابع: أكمل الفراغ في الجمل التاليه بما يناسبه علمياً:-

- المادة التي تستخدم في صناعة الأسمدة الفوسفاتية
- المادة التي تحضر بالتلامس
- اسم ملح $MgSO_4$
- صيغة الحمض المستخدم لإنتاج ملح Na_3PO_4 هي
- من المؤشرات الدالة على حدوث تفاعل بين الحمض والقاعدة

السؤال الخامس: اكتب المعادلة الكيميائية الدالة على كل من :

أ- تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك.

.....

ب- معادلة تأين هيدروكسيد الباريوم في الماء .

.....

ج- معادلة أيونية لتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الكالسيوم.

.....

د- معادلة تحضير ملح كلوريد البوتاسيوم.

.....

انتهت الأسئلة



الإجابة النموذجية

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

١- العالم الذي اكتشف النيوترونات هو العالم:

أ- رذرفورد ب- دالتون ج- شادويك د- ثومسون

٢- العنصر الأكبر حجماً هو:

أ- ${}_{11}\text{Na}$ ب- ${}_{4}\text{Be}$ ج- ${}_{5}\text{B}$ د- ${}_{7}\text{N}$

٣- العنصر الأكثر نشاطاً:

أ- ${}_{4}\text{Be}$ ب- ${}_{12}\text{Mg}$ ج- ${}_{20}\text{Ca}$ د- ${}_{38}\text{Sr}$

٤- التعبير عن قدرة الحموض او القواعد على التفكك إلى أيونات موجبة وسالبة هي:

أ- درجة التأين ب- تفاعلات التعادل

ج- الأيونات المتفرجة د- الكواشف

٥- تعرف بالنشادر وهي غاز عديم اللون يمكن اسالته بالضغط او التبريد هي :

أ- هيدروكسيد الصوديوم ب- الأمونيا ج- ثاني أكسيد الكبريت د- الأنتيمون

٦- يتغير لون كاشف البروموثايمول الأزرق إلى اللون الأصفر عند وضعه في محلول :

أ- مبيض الغسيل ب- محلول رقمه الهيدروجيني 2

ج- أكسيد الصوديوم في الماء د- الصابون

السؤال الثاني: ضع إشارة صح / أمام العبارة الصحيحة وإشارة خطأ x أمام العبارة الخاطئة مع تصويب الخطأ:

أ- تنص نظرية ثومسون على أن الذرة جسيم كروي متناه في الصغر لا يمكن تجزئته إلى أجزاء أصغر منه (x) الصواب دالتون

إعداد المعلم :

أ.إنعام الملاحيم

٤

كل الامتحانات على

www.asas4edu.com

ب- جسيمات الفا هي جسيمات موجبة الشحنة وعالية السرعة تتبع من ذرات عناصر مشعة (√)

ج- يعد حمض الإيثانويك من الحموض القوية . (×) الصواب الحموض الضعيفة

د- يتغير الفينولفتالين من عديم اللون في الوسط الحمضي إلى لون زهري في الوسط القاعدي. (√)

هـ- تزداد الخصائص الحمضية للمحاليل عندما تقترب قيم PH من 14. (×)

الصواب الخصائص القاعدية

السؤال الثالث: املا الجدول التالي بناءً على معلوماتك عن التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري.

رمز العنصر	اسم العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	استخدامات العنصر
⁴⁹ In	انديوم	2,8,18,18,3	5	3	صناعة شاشات الكريستال السائل
³² Ge	جيرمانيوم	2,8,18,4	4	4	صناعة الأجهزة الإلكترونية
⁵³ I	اليود	2,8,18,18,7	5	7	يستخدم في التعقيم

السؤال الرابع: أكمل الفراغ في الجمل التالي بما يناسبه علمياً:-

١- المادة التي تستخدم في صناعة الأسمدة الفوسفاتية حمض الفوسفوريك وحمض الكبريتيك

٢- المادة التي تحضر بالتلامس حمض الكبريتيك

٣- اسم ملح $MgSO_4$ كبريتات المغنيسيوم

٤- صيغة الحمض المستخدم لإنتاج ملح Na_3PO_4 هي H_3PO_4

٥- من المؤشرات الدالة على حدوث تفاعل بين الحمض والقاعدة ارتفاع درجة حرارة المحلول

إعداد المعلم :
أ.إنعام الملاحيم

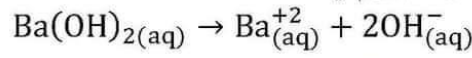
كل الامتحانات على
www.asas4edu.com

السؤال الخامس: اكتب المعادلة الكيميائية الدالة على كل من :

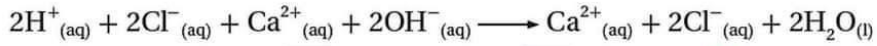
أ- تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك.



ب- معادلة تأين هيدروكسيد الباريوم في الماء .



ج- معادلة أيونية لتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الكالسيوم .



د- معادلة تحضير ملح كلوريد البوتاسيوم.



منصة أساس التعليمية
انتهت الأسئلة