



الصف التاسع

# كيمياء

## الامتحان النهائي



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

- 1- العالم الذي اكتشف النيوترونات هو العالم:
  - أ- رذرفورد
  - ب- دالتون
  - ج- شادويك
  - د- ثومسون
- 2- العنصر الأكبر حجمًا هو:
  - أ-  ${}^3\text{Li}$
  - ب-  ${}^4\text{Be}$
  - ج-  ${}^5\text{B}$
  - د-  ${}^7\text{N}$
- 3- العنصر الأكثر نشاطًا :
  - أ-  ${}^4\text{Be}$
  - ب-  ${}^{12}\text{Mg}$
  - ج-  ${}^{20}\text{Ca}$
  - د-  ${}^{38}\text{Sr}$
- 4- التعبير عن قدرة الحموض أو القواعد على التفكك إلى أيونات موجبة وسالبة هي:
  - أ- درجة التأين
  - ب- تفاعلات التعادل
  - ج- الأيونات المتفرجة
  - د- الكواشف
- 5- تعرف بالنشادر وهي غاز عديم اللون يمكن اسالته بالضغط او التبريد هي :
  - أ- هيدروكسيد الصوديوم
  - ب- الأمونيا
  - ج- ثاني أكسيد الكبريت
  - د- الأنثيمون
- 6- 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 تنبعث 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:** املأ الجدول التالي بناءً على معلوماتك عن التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري.

رمز العنصر	اسم العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	استخدامات العنصر
${}^5\text{B}$					
${}^{32}\text{Ge}$					
${}^{35}\text{Br}$					

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

- 1- المادة التي تستخدم في صناعة الأسمدة الفوسفاتية .....
- 2- المادة التي تحضر بالتلامس .....
- 3- اسم ملح  $MgSO_4$  .....
- 4- صيغة الحمض المستخدم لإنتاج ملح  $Na_3PO_4$  هي .....
- 5- 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**

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

- 1- العالم الذي اكتشف النيوترونات هو العالم:
- أ- رذرفورد      ب- دالتون      ج- شادويك      د- ثومسون
- 2- العنصر الأكبر حجمًا هو:
- أ-  $Li_3$       ب-  $Be_4$       ج-  $B_5$       د-  $N_7$
- 3- العنصر الأكثر نشاطًا :
- أ-  $Be_4$       ب-  $Mg_{12}$       ج-  $Ca_{20}$       د-  $Sr_{38}$
- 4- التعبير عن قدرة الحموض أو القواعد على التفكك إلى أيونات موجبة وسالبة هي:
- أ- درجة التأين      ب- تفاعلات التعادل      ج- الأيونات المتفرجة      د- الكواشف
- 5- تعرف بالنشادر وهي غاز عديم اللون يمكن اسالته بالضغط او التبريد هي :
- أ- هيدروكسيد الصوديوم      ب- الأمونيا      ج- ثاني أكسيد الكبريت      د- الأنتيمون
- 6- 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 × 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 ( × ) الصواب دالتون
- ب- جسيمات الفاهي جسيمات موجبة الشحنة وعالية السرعة تنبعث من ذرات عناصر مشعة ( √ )
- ج- يعد حمض الإيثانويك من الحموض القوية . ( × ) الصواب الحموض الضعيفة
- 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. ( × ) الصواب الخصائص القاعدية

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

رمز العنصر	اسم العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	استخدامات العنصر
${}_5\text{B}$	البورون	2,3	2	3	صناعة أوان الطبخ البايركس
${}_{32}\text{Ge}$	جيرمانيو	2,8,18,4	4	4	صناعة الأجهزة الإلكترونية
${}_{35}\text{Br}$	البروم	2,8,18,7	4	7	صناعة المبيدات الحشرية



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

1- المادة التي تستخدم في صناعة الأسمدة الفوسفاتية حمض الفوسفوريك وحمض الكبرتيك

2- المادة التي تحضر بالتلامس حمض الكبرتيك

3- اسم ملح  $MgSO_4$  كبريتات المغنيسيوم

4- صيغة الحمض المستخدم لإنتاج ملح  $Na_3PO_4$  هي  $H_3PO_4$

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

السؤال الخامس: اكتب المعادلة الكيميائية الدالة على كل من :

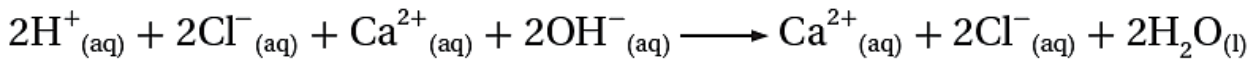
أ-تفاعل فلز المغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك.



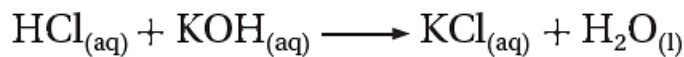
ب- معادلة تأين هيدروكسيد الباريوم في الماء .



ج- معادلة أيونية لتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الكالسيوم .

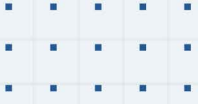


د- معادلة تحضير ملح كلوريد البوتاسيوم.



**انتهت الأسئلة**





# فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس



06 222 9990

0799 797 880

