



الصف التاسع

# كيمياء

امتحان نهائي



**السؤال الأول :** ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة في كل ما يلي :

1- الجسيم الذي يحمل شحنة كهربائية موجبة في الذرة يسمى :

- أ- الإلكترون      ب- البروتون      ج- النيوترون      د- النظير

2- التوزيع الإلكتروني الذي يمثل عنصر ينتمي لمجموعة القلويات الارضية هو :

- أ- 2,8,4      ب- 2,3      ج- 2,8,2      د- 2,8,18,1

3 - العنصر الذي يُعبأ داخل منطاد الرصد الجوي :

- أ- He      ب- H      ج- Al      د- N

4- شحنة العناصر التي تنتمي إلى مجموعة القلويات هي:

- أ- +4      ب- +3      ج- +1      د- +2

5- أول نموذج ذري مبني على الملاحظات التجريبية العلمية ، صمم بواسطة العالم :

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

6- أي ارقام PH ، تمثل الحمض الأقوى :

- أ- 14      ب- 2      ج- 7      د- 1

7-.....هي تسمى بالنشادر :

- أ- NH<sub>3</sub>      ب- He      ج- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>      د- NaOH

8- العنصر الأكثر نشاط كيميائي هو :

- أ- <sup>19</sup>K      ب- <sup>3</sup>Li      ج- <sup>2</sup>He      د- <sup>10</sup>Na

9- أحد المحاليل التالية ، يعتبر مثلاً على محلول حمضي:

أ- مُنظف الزجاج      ب- الخل      ج- الصابون      د- ماء البحر

10-المركبات جميعها تنتمي إلى القلويات ، ماعدا :

أ-  $\text{Ca(OH)}_2$       ب-  $\text{Mg(OH)}_2$       ج-  $\text{NaOH}$       د-  $\text{Cu(OH)}_2$

11- الحمض المُستخدم في الملح  $\text{CaSO}_4$  هو :

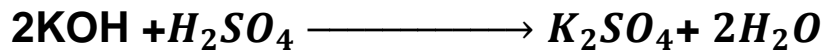
أ-  $\text{Ca(OH)}_2$       ب-  $\text{SO}_4$       ج-  $\text{HSO}_4$       د-  $\text{H}_2\text{SO}_4$

السؤال الثاني : أكمل التفاعلات التالية ، ثم أزلها :



ارسل نقطة اضيفك على الواتساب 0788819621

السؤال الثالث : يتفاعل محلول حمض الكبريتيك  $\text{H}_2\text{SO}_4$  مع محلول هيدروكسيد البوتاسيوم  $\text{KOH}$  ، وفق المعادلة التالية :



1- أكتب المعادلة الأيونية .....

2- حدد الأيونات المتفرجة في المحلول .....

3- أكتب المعادلة الأيونية النهائية .....

السؤال الرابع : أكمل الجدول التالي :

صيغة الملح	إسم الملح	صيغة الحمض المستخدم لإنتاج الملح
$Li_3PO_4$		
$KNO_3$		

السؤال الخامس : لديك المواد ( $NH_3$  ,  $H_2SO_4$  ,  $H_3PO_4$ ,  $NaOH$ ) أي منها يعد مثلاً على :

أ- مادة تستخدم في بطاريات السيارات .....

ب- مادة تدخل في صناعة المنظفات .....

ج- مادة تحضر بطريقة هابر .....

السؤال السادس : ما قيمة الرقم الهيدروجيني (7 , أكبر من 7 , أقل من 7 ) لمحاليل الأملاح التالية :

أ -  $CH_3COONa$  .....

ب-  $NH_3Cl$  .....

ج-  $KCl$  .....



انتهت الامتحان

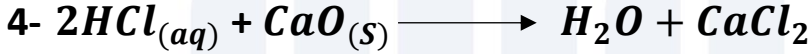
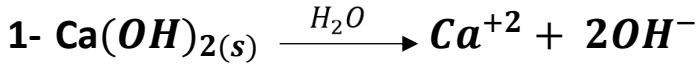
إعداد المعلم : مصطفى مكي

الاجابات

السؤال الأول :

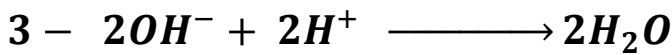
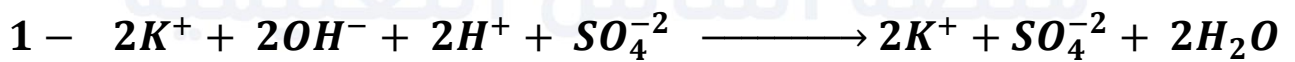
11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
د	د	ب	أ	أ	د	أ	ج	أ	ج	ب

السؤال الثاني:



ارسل نقطة اضيفك على الواتساب 0788819621

السؤال الثالث :



السؤال الرابع : أكمل الجدول التالي :

صيغة الملح	إسم الملح	صيغة الحمض المستخدم لإنتاج الملح
$Li_3PO_4$	فوسفات الليثيوم	$H_3PO_4$
$KNO_3$	نترات البوتاسيوم	$HNO_3$

السؤال الخامس : لديك المواد ( $NH_3$  ,  $H_2SO_4$  ,  $H_3PO_4$  ,  $NaOH$ ) أي منها يعد مثلاً على مادة :

أ- تستخدم في بطاريات السيارات  $H_2SO_4$

ب- تدخل في صناعة المنظفات  $NaOH$

ج- تحضر بطريقة هابر  $NH_3$

السؤال السادس : ما قيمة الرقم الهيدروجيني (7 , أكبر من 7 , أقل من 7 ) لمحاليل الأملاح التالية :

أ -  $CH_3COONa$  أكبر من 7

ب-  $NH_4Cl$  أقل من 7

ج-  $KCl$  يساوي 7

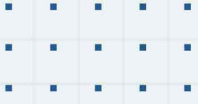


يمطيك ألف عافيت يا فخم

ارسل نقطة اضيفك على الواتساب 0788819621







# فيديوهات شرح المادة بشكل كامل على بطاقات أساس

