

تصحيح الامتحان الموحد المحلي دورة يناير 2012	ثانوية النخيل الإعدادية أكنز
-----------------------------------------------------	---------------------------------

رين الاول: (7ن) .

(5 , 2ن)

خطأ	تحمل نواة الذرة شحنات موجبة وأخرى سالبة .
صحيح	ينتج الكاثيون عن فقدان الدرة أو مجموعة من الذرات إلكترونات واحد أو أكثر .
خطأ	الصدأ طبقة غير منفذة للهواء .
خطأ	قيمة pH محلول كلورور الهيدروجين أكبر من 7 .
خطأ	يؤثر محلول الصودا على الحديد

(2ن)

صل بخط المركب بصيغته الكيميائية :

صبيغته الكيميائية	
$Fe(OH)_3$ $(Fe^{2+} + 2Cl^-)$ $(Cu^{2+} + SO_4^{2-})$ Fe_3O_4	محلول كبريتات النحاس الثاني أكسيد الحديد المغنطيسي هيدروكسيد الحديد الثالث محلول كلورور الحديد الثاني

(1ن)

(0,5ن)

(0,5ن)

(0,5ن)

- (:)
 3. أ- الأيون S^{2-} ناتج عن إكتساب ذرة الكبريت لألكترونين وهو أنيون.
 ب- شحنة السحابة الالكترونية لأيون الكبريت هي: $Q_e = - 18 e$
 ج- عدد إلكترونات ذرة الكبريت : $n = 18 - 2 = 16$
 د- العدد الذري لدرة الكبريت هو $Z = 16$

رين الثاني: (8ن) .

(1,5ن)

(1ن)

(0,5ن)

-المعادلة الكيميائية للتفاعل بين الألمونيوم والهواء : $4 Al + 3 O_2 \longrightarrow 2 Al_2 O_3$
 ب- كتلة غاز ثنائي الأوكسجين هي $m = 10,2 - 5,4 = 4,8g$
 ج- يستعمل الألمونيوم بدو صباغة لأنه محمي في عمقه بطبقة رقيقة غير منفذة للهواء تسمى بالألومين.

(0,5ن)

(0,5ن)

(0,5ن)

(1,5ن)

أ- الصيغة الكيميائية لمحلول كلورور الهيدروجين : $(H^+ + Cl^-)$.
 ب-الغاز الناتج عن التفاعل هو ثنائي الهيدروجين (H_2) .
 ت- ارتفعت قيمة pH المحلول لأن كمية من الحمض تفاعلت مع فلز الزنك .
 ج- $Zn + 2 H^+ \longrightarrow H_2 + Zn^{2+}$

(0,5ن)

(0,5ن)

(1ن)

د2 - صيغة نترات الفضة هي $(Ag^+ + NO_3^-)$
 أ- الأيون الذي تم الكشف عنه هو أيون كلورور (Cl^-) .
 ب- معادلة الترسيب : $Ag^+ + Cl^- \longrightarrow AgCl$
 اسم الراسب هو كلورور الفضة

رين الثالث :- (5 ن) .

1 - نوع البلاستيك هو متعدد كلورور الفينيل ذي الرمز PVC .

2- صيغ نواتج الإحتراق :

الناتج	الماء	الكربون	ثنائي أكسيد الكربون	كلورور الهيدروجين
الصيغة الكيميائية	H ₂ O	C	CO ₂	HCl

3- يتكون هذا النوع من البلاستيك من ذرات الكربون، ذرات الهيدروجين وذرات الكلور .

4- ينصح بعدم حرق البلاستيك لأنه يلوث الهواء بغازات سامة ومواد صلبة كالكربون

5- لحماية البيئة من أخطار نواتج إحتراق البلاستيك يجب جمعه، فرزه، واعدة تصنيعه (أي تدويره) .

6- مادة مخربة للبيئة يجب عدم رميها في الوسط الطبيعي

(0,5ن)

(1,5)

(0,75ن)

(0,5ن)

(1ن)

(0,75ن)