

دورة يناير 2013 مدة الإنجاز: ساعة واحدة	الموحد المحلي في مادة : العلوم الفيزيائية الأسدوس الأول	ثانوية أبو بكر الصديق الإعدادية تابوعصامت الريصاني
--	--	--

الاسم الكامل :	رقم الامتحان:	القسم : / 3	الرقم الترتيبي:
----------------------	---------------------	-------------------	-----------------------

/20

التمرين الأول: (7,5 ن)

1- أتمم ما يلي: (3,5 ن)

- أ. تحمل الإلكترونات كهرباء ، بينما تحمل النواة كهرباء وبالتالي فإن الذرة كهربائياً.
- ب - يتأكسد الألومنيوم في الهواء ، وينتج عنه ذو الصيغة الكيميائية
- ج - عند تخفيف محلول حمضي قيمة pH .
- د - عند تخفيف محلول قاعدي قيمة pH .



2- أتمم ملء الجدول التالي: (4,0 ن)

رمز الذرة	العدد الذري	شحنة إلكترونات الذرة	شحنة نواة الذرة	صيغة الأيون	شحنة إلكترونات الأيون	شحنة الأيون
		-30e		Zn ²⁺		+2e
Na	11				-10e	

التمرين الثاني (4,0 ن)

1. نظيف قطرات من محلول الصودا إلى محلول كلورور الزنك ؛
أ. اعط اسم وصيغة الراسب المتكون .

..... (1,0 ن).
ب. أكتب معادلة الترسيب الموافقة لتكون هذا الراسب، ووازنها .

..... (1,0 ن).

2. نظيف قطرات من محلول نترات الفضة إلى محلول كلورور الصوديوم ؛
أ. اعط اسم وصيغة الراسب المتكون .

..... (1,0 ن).
ب. أكتب معادلة الترسيب الموافقة لتكون هذا الراسب، ووازنها .

..... (1,0 ن).

التمرين الثالث: (8,5 ن)

1 - يعطي الجدول أسفله قيم pH لبعض المحاليل المائية :

المحلول	A	B	C	D	E	F
قيمة pH	13	4	11	2	9	7

أ - صنف هذه المحاليل معطلا جوابك ؟ (3,0 ن)

-
-
-

2 - نظيف كمية من حمض الكلوريدريك إلى أنبوب يحتوي على مسحوق الحديد فنلاحظ تصاعد

غاز يحدث فرقة عند تقريب لهب عود ثقاب من فوهة الأنبوب :

أ . اعط اسم وصيغة الغاز المتصاعد .

(1.0 ن)

ب . بالإضافة إلى هذا الغاز ، ينتج محلول أيضا :

• اعط اسم وصيغة المحلول الناتج .

(1.0 ن)

ج - أكتب المعادلة الحاصلة لتفاعل حمض الكلوريدريك مع الحديد ، ووازنها .

(2.5 ن)

د . أكتب المعادلة المختصرة لهذا التفاعل .

(1.0 ن)

- أعانكم الله -