

المدة الزمنية : ساعة واحدة المعامل : 1 النقطة النهائية :	الامتحان المحلي الموحد في مادة العلوم الفيزيائية دورة يناير 2013	المملكة المغربية وزارة التربية الوطنية الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين جهة دكالة - عبدة نيابة اليوسفة الثانوية الإعدادية السلطان مولاي الحسن الشماعية
الإسم والنسب:	القسم:	الرقم الترتيبي:

التمرين الأول (7.5):

1 - إملأ الفراغ بما يناسب :

- تتكون الذرة من وتحمل شحنة وإلكترونات تحمل شحنة
- تفقد ذرة الألومنيوم ثلاثة إلكترونات لتعطي صيغته وشحنته ب e
- تأكسد الحديد في الهواء الرطب يؤدي الى تكون وهو مادة ومنفذة للهواء

2 - ضع علامة (x) في المكان المناسب :

قضيبي نحاسي	زجاج	بلاستيك	حديد	نافذة	مذياع	
						جسم
						مادة

التمرين الثاني (8.5):

نتوفر على المحاليل المانية التالية :

المحلول	ماء جافيل	الماء الخالص	الخل	محلول الصودا	محلول حمض الكلوريدريك	عصير الليمون
قيمة	11.5	7	3.5	10.5	3.2	4.5

1- ماهي الوسيلة المستعملة لتحديد قيمة PH بدقة؟

2- حدد من بين المحاليل السابقة المحاليل الحمضية؟ مغللا جوابك؟

3- ماهو المحلول الأكثر حمضية؟ مغللا جوابك؟

4- نضيف محلول حمض الكلوريدريك إلى أنبوب اختبار يحتوي على فلز مجهول فنلاحظ تصاعد غاز يحدث فرقة عند تقريب عود ثقاب مشتعل ، وياخذ المحلول لونا أخضر.

أ- اعط اسم الأيون الذي أعطى للمحلول لونا أخضر؟

ب- اعط اسم الفلز المجهول؟

ت- ما اسم الغاز الناتج؟

ث- اكتب المعادلة المختصرة للتفاعل الحاصل؟

التمرين الثالث (4):

أراد أحد التلاميذ التعرف على الأيونات الموجودة في محلول مائي ، فأضاف محلول الصودا على كمية منه فتكون راسب أخضر ، ثم أضاف محلول نترات الفضة على كمية أخرى منه فتكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.

1- حدد الأيونين الموجودين في المحلول؟

2- أكتب معادلتى الترسيب؟

