

1/2	الصفحة	الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي دورة يونيه 2010 المادة : الفيزياء والكيمياء عناصر الإجابة وسلم التنقيط	المملكة المغربية  وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي وتكوين الأطر والبحث العلمي <><> الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة الدار البيضاء الكبرى
1	المعامل		
ساعة واحدة	مدة الإنتاج		

مرجع السؤال في الإطار المرجعي	سلم التنقيط	عناصر الإجابة	رقم السؤال	التمرين
<p>التمييز بين الأجسام والمواد تعرف تنوع المواد وتصنيفها...</p> <p>وصف أكسدة الحديد في الهواء الرطب معرفة بعض خاصيات الصدأ وكيفية الحد منه معرفة صيغ وأسماء الأكاسيد... معرفة العوامل المساعدة على تأكسد الحديد تصنيف المحاليل تأثير محلول حمض الكلوريدريك على بعض الفلزات تعرف روائز الكشف لتحديد نواتج التفاعل حمض-فلز وكتابة المعادلات الحاصلة للتفاعلات التي تحدث</p>	<p>0.25×8</p> <p>0.5×12</p>	<p>تحديد أسماء الأجسام والمواد على الجدول</p> <p>ملء الفراغات بمايناسب</p>	<p>-1</p> <p>-2</p>	<p>التمرين الأول (8 ن)</p>
<p>معرفة مكونات الذرة معرفة مدلول العدد الذري Z والحياد الكهربائي للذرة</p> <p>تعريف الأيون تحديد وكتابة صيغة أيون انطلاقا من Z كتابة صيغة أيون انطلاقا من عدد الإلكترونات المكتسبة أو المفقودة من طرف ذرة</p> <p>تحديد عدد الإلكترونات انطلاقا من صيغة الأيون- مكونات الذرة (الشحنة الابتدائية)</p> <p>تعرف عملية تخفيف محلول حمضي، الاحتياطات الوقائية لاستعمال المحاليل الحمضية</p> <p>تعرف أثر عملية التخفيف على قيمة pH المحلول</p> <p>تعرف تأثير محول حمض الكلوريدريك على الزنك تعرف روائز الكشف عن نواتج التفاعل حمض-فلز</p>	<p>0.5×2</p> <p>1+1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>	<p>عدد الالكترونات+التعليق</p> <p>Al^{3+} و $q=13e$</p> <p>$q^-=4,8.10^{-19}C$ $q^+=+3e$</p> <p>تعريف تخفيف محلول</p> <p>pH=4 يتزايد pH بالتخفيف</p> <p>راسب أبيض اللون</p>	<p>-1 -1-1</p> <p>-2-1</p> <p>-1-2-1</p> <p>-2-2-1</p> <p>-2</p> <p>-1-2</p> <p>-2-2</p> <p>-2-3</p> <p>-2-3-1</p>	<p>التمرين الثاني (8 ن)</p>

2/2	الصفحة	الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة السلك الإعدادي دورة يونيه 2010 المادة : الفيزياء والكيمياء عناصر الإجابة وسلم التنقيط	المملكة المغربية  وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي وتكوين الأطر والبحث العلمي < > الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة الدار البيضاء الكبرى
1	المعامل		
ساعة واحدة	مدة الإنجاز		

تعرف روائز الكشف عن أيون الزنك Zn^{2+} تعرف روائز الكشف عن الأيونات وكتابة معادلة الترسيب الموافقة	1	$Zn^{2+} + 2OH^{-} \rightarrow Zn(OH)_2$:2-3-2	
تعرف وسائل قياس pH بعض المحاليل المائية تصنيف المحاليل تعرف روائز الكشف عن الأيون Cl^{-} تأثير محلول حمض الكلوريدريك على الحديد تعرف روائز الكشف لتحديد نواتج التفاعل حمض-فلز	1+1	تحديد الأيون المراد الكشف عنه حلال كل تجربة H^{+} و Cl^{-} المحلول $(H^{+} + Cl^{-})$ حمض الكلوريدريك	-1	التمرين الثالث(4 ن)
تعرف أخطار المحاليل الحمضية من خلال قراءة اللصاقات (pictogramme) تعرف الاحتياطات الوقائية أثناء الاستعمال معرفة خطورة بعض المواد	1 1	<u>مادة أكالة</u> : تخرب الأنسجة الحية، وتسبب في حروق كيميائية في الجلد <u>مادة خطيرة على الطبيعة</u> : ملوثة تخرب الطبيعة على المدى البعيد، تؤثر على الحيوانات والنباتات والتربة	-2	