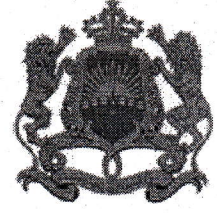


الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين  
جهة الغرب الشارقة-بني احسن

الامتحان الجهوي الموحد  
لنيل شهادة السلك الإعدادي  
مادة: الفيزياء و الكيمياء

دورة يونيو 2011  
مدة الاجاز: ساعة واحدة  
المعامل: 1

المملكة المغربية



وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي  
وتكوين الأطر والبحث العلمي  
كتابة الدولة المكلفة بالتعليم المدرسي

التمرين	رقم السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1	1	1-1- صحيح	0.5	- تعرف تنوع المواد وتصنيفها إلى مواد فلزية ومواد زجاجية ومواد بلاستيكية؛ وتمييزها اعتمادا على خواصها
		2-1- صحيح	0.5	
	2	1-2- انظر الدرس	0.25x4	- معرفة مكونات الذرة
		2-2- انظر الدرس	0.5x2	- معرفة الحياض الكهربائي للذرة - تعريف الايون
	3	- صيغ الأكاسيد الفلزية	4x0.5	معرفة أسماء وصيغ الأكاسيد التالية: $Fe_3O_4$ و $Fe_2O_3$ و $ZnO$ و $CuO$ و $Al_2O_3$
	4	-1-4 -29e	0.5	- معرفة مدلول العدد الذري Z
		-2-4 -1-2-4 -2-2-4 +2e	0.5+0.5 0.5	- معرفة الحياض الكهربائي للذرة - تحديد وكتابة صيغة أيون انطلاقا من العدد الذري Z وعدد الإلكترونات المكتسبة أو المفقودة من طرف الذرة
	5	-3-4 كتابة المعادلة متوازنة	1	كتابة المعادلات الكيميائية لأكسدة الفلزات التالية: $Cu$ ; $Al$ ; $Zn$ ; $Fe$ في أوكسجين الهواء
		-1-5 انظر الدرس	1	- تعرف الذرات الداخلة في تكون المادة العضوية انطلاقا من نواتج احتراقها.
	2	-2-5 انظر الدرس	1	- تعرف أخطار احتراق المواد العضوية وأثرها على الصحة والبيئة
1		انظر الدرس	0.25x4	- تعرف وسائل قياس pH بعض المحاليل المائية (جهاز pH متر - ورق pH) - تعرف عملية تخفيف محلول حمضي ومحلل قاعدي وأثرها على قيمة pH المحلول.
3	2	انظر الدرس	1	- تعرف أخطار المحاليل الحمضية والمحاليل القاعدية
	3	-1-3 S1 : محلول محايد S2 : محلول قاعدي S3 : محلول حمضي	3x0.25	- تصنيف المحاليل المائية إلى حمضية، وقاعدية، ومحايدة اعتمادا على قيم pH
		-2-3 pH>3 ، تخفيف محلول حمضي	0.5+0.5	- تعرف عملية تخفيف محلول حمضي ومحلل قاعدي وأثرها على قيمة pH المحلول
	4	-1-4 كتابة المعادلة الحاصلة متوازنة	1	- تعرف تأثير محلول حمض الكلوريدريك على فلزات الحديد والنحاس والزنك والالومنيوم، وكتابة المعادلات الحاصلة للتفاعلات التي تحدث.
3	-2-4 اسم الراسب ومعادلة الترسيب الموافقة	0.75+0.5	تعرف روائز الكشف عن الأيونات التالية: $Zn^{2+}$ و $Cu^{2+}$ و $Al^{3+}$ و $Fe^{2+}$ و $Fe^{3+}$ و $Cl^-$ ، وكتابة معادلات الترسيب الموافقة.	
	1	وصف التجربة	1.5	
2	تقديم طريقة عملية لتدبير النفايات البلاستيكية	2.5	- تعرف بعض طرق تدبير النفايات وتقنيات الاسترداد.	