

<p>الدورة : يونيو 2010</p> <p>المعامل : 1</p> <p>مدة الإنجاز: ساعة واحدة</p>	<p>الامتحان الجهوي الموحد</p> <p>لنيل شهادة السلك الثانوي الإعدادي</p> <p>مادة الفيزياء والكيمياء</p>	<p>المملكة المغربية</p> <p>وزارة التربية الوطنية والتعليم العالي</p> <p>وتكوين الأطر والبحث العلمي</p> <p>كتابة الدولة المكلفة بالتعليم المدرسي</p> <p>الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين</p> <p>جهة العيون بوجدور الساقية الحمراء</p>
--	--	---

دليل عملية التصحيح

رقم الهدف في الإطار المرجعي	سلم التنقيط	عناصر الإجابة	الأسئلة	التمرين
2	1.5	- الفلزات - الزجاج - المواد العضوية.....	-1	الأول (08 نقط)
5	0.5	- نواة و إلكترونات.....	-2	
12	0.5	- الحديد.....	-3	
16	0.5	- الألومين أو أكسيد الألومنيوم.....	-4	
19	1	- ذرات الكربون و ذرات الهيدروجين.....	-5	
22	1	- ورق pH وجهاز pH متر.....	-6	
25	2	- المعادلة الحصيلة.....	-7	
29	1	- إضافة كمية من محلول الصود، فيتكون راسب له لو الصداً.	-8	
6	0.5	-13 إلكترون.....	-1-1	الثاني (08 نقط)
9	1.5	- رمز الأيون - اسمه - شحنته.....	-2-1	
17	1	- المعادلة : $4Al + 3O_2 \longrightarrow 2Al_2O_3$	-1-2	
12	1	- غير منفذة للهواء والماء.....	-2-2	
22	1	- pH = 2 مع التعليل.....	-1-3	
25	1+1	- تختفي القطعة ويتصاعد غاز وفق المعادلة التالية: $2Al + 6(H^+ + Cl^-) \longrightarrow (2Al^{3+} + 6Cl^-) + 3H_2$	-2-3	
29	1	- نضيف إلى الأنبوب قطرات من الصودا فيتكون راسب أبيض.....	-3-3	
الكفاية المستهدفة خلال الدورة الثانية	1	- المطاط مادة عضوية لأنها تتكون من ذرات الكربون وذرات الهيدروجين. - يرافق إحراق العجلات أضرار تصيب صحة الإنسان وتهدد سلامة البيئة.	-1	الثالث (04 نقط)
	1	- وصف تجربة إحراق قطعة من المطاط حيث يتم إبراز تكون بخار الماء وغاز ثنائي أكسيد الكربون	-2	
	1	- يكمن الخطر على الأقل في تكون أحادي أكسيد الكربون لأنه غاز سام.	-3	