

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

دليل عملية التصديق

رقم الهدف في الإطار المرجعي	سلم التقييم	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 أوكسيد 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 لوه الصدأ.	-8	
6	0.5	13- إلكترون.....	-1-1	الثاني (08 نقط)
9	1.5	- رمز الأيون - اسمه - شحنته	-2-1	
17	1	- المعادلة : $4\text{Al} + 3 \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$	-1-2	
12	1	- غير منفذ للهواء والماء.....	-2-2	
22	1	- $\text{pH} = 2$ مع التعلييل.....	-1-3	
25	1+1	- تختفي القطعة ويتصاعد غاز وفق المعادلة التالية: $2\text{Al} + 6 (\text{H}^+ + \text{Cl}^-) \longrightarrow (2 \text{Al}^{3+} + 6\text{Cl}^-) + 3 \text{H}_2$	-2-3	
29	1	- نضيف إلى الأنابيب قطرات من الصودا فيتكون راسب أبيض.....	-3-3	
الكافية المستهدفة خلال الدورة الثانية	1 1 1 1	- المطاط مادة عضوية لأنها تتكون من ذرات الكربون وذرات الهيدروجين. - يرافق إحراق العجلات أضرار تصيب صحة الإنسان وتهدد سلامة البيئة. - وصف تجربة إحراق قطعة من المطاط حيث يتم إبراز تكون بخار الماء وغاز ثنائي أوكسيد الكربون - يكمن الخطر على الأقل في تكون أحادي أوكسيد الكربون لأنه غاز سام.	-1 -2 -3-	الثالث (04 نقط)