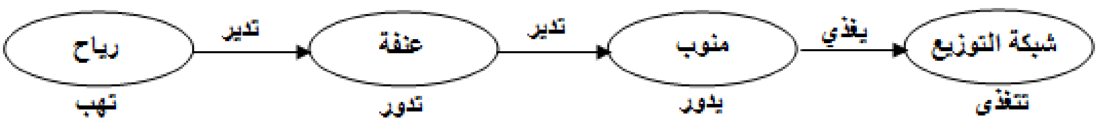
المستوى:الثالثة متوسط

المادة :علوم فيزيائية و تكنولوجيا

مذكرة فنية لتصحيح اختبار الثلاثي الأول

عناصـــــــــــــــر الاجابـــــــــــــة	العـــــلامة مجزأة	العـــــلامة مجموع
التمرين الأول: (6 نقاط):		
1- العامل المؤثر في إنتاج الغلوكوز هو: الضوء	0.5	0.5
2- الصيغة الجزيئية للغلوكوز: $C_6H_{12}O_6$	1	1
3- نوع هذا التحول: تحول كيميائي	0.5	0.5
التبرير: الجملة الكيميائية قبل التحول(الغلوكوز) تختلف عن الجملة الكيميائية بعد التحول (الايثانول+ غاز ثنائي أكسيد الكربون) (اختفاء المواد في الحالة الابتدائية و ظهور مواد جديدة)	1	1
- نكشف عن غاز ثنائي أكسيد الكربون: باستعمال رائق الكلس الذي يتعكر في وجود هذا الغاز	1	1
4- كتابة معادلة التفاعل الكيميائي و موازنتها: $C_6H_{12}O_{6(s)} \rightarrow 2C_2H_5OH_{(l)} + 2CO_{2(g)}$	2	2
التمرين الثاني: (6 نقاط):		
1- الهدف من هذا التركيب: إنتاج تيار كهربائي حيث تدور العنفة بواسطة الطاقة الحركية للرياح فتدير الدينامو الذي يقوم بتحويل الطاقة الميكانيكية إلى طاقة كهربائية.	1	1
2- تسمية العناصر: (1):رياح (2): عنفة éolienne (توربين- مروحة) (3):منوب(دينامو)	0.5×3	1.5
- دور العنصر(3) وهو المنوب: هو إنتاج تيار كهربائي و ذلك بتحويل الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية.	1	1
3- السلسلة الوظيفية لهذا التركيب: 	2	2

		الجزء الثاني (8 نقاط):
		الوضعية الإدماجية:
1.5	1.5	1- سبب إغماء قريب أحمد هو اختناقه بغاز أحادي أكسيد الكربون
1.5	1.5	2- الظاهرة التي تسببت في إغماء هذا الشخص هي الاحتراق غير التام لغاز البروبان
		3- معادلة التفاعل لهذه الظاهرة وموازنتها:
2	2	$C_4H_{10\,(g)} + 4O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} + 5H_2O_{(l)} + CO_{(g)} + 2C_{(s)}$
		4- الإجراءات الفَوْرية التي يجب على أحمد أن يقوم بها لإنقاذ قريبه:
		- فتح النوافذ لتهوية الغرفة.
3	3	- إطفاء المدفأة.
		- الاتصال بالحماية المدنية أو الإسعاف.
		- إسعاف الشخص بإخراجه من الغرفة و مساعدته على التنفس و على استرجاع وعيه