

الاختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجية
الجزء الأول 12 نقطة

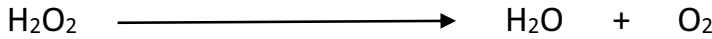
الوضعية الأولى: (6ن)

- 1- اذكر أنماط تخزين الطاقة مع إعطاء رمز ومثال عن كل نمط. 2ن
- 2- ما هو نمط التحويل الطاقي الذي تحوله كل جملة من الجمل التالية.
المدفأة - المحرك - الخلايا الكهروضوئية - المصباح. 2ن

- 3- صنف الأفعال التالية: 2ن
تسحب - تقذف - تغذي - تنشط

الوضعية الثانية: (6ن)

أ/ أجرى كيميائي تجربة كان الهدف منها دراسة أحد العوامل المؤثرة على تحليل كيميائي للماء الأكسجيني معادلته هي:



استعمل الكيميائي محلول يود البوتاسيوم لتسريع التفاعل الكيميائي الحادث وكان في كل مرة يقيس حجم غاز ثنائي الأكسجين الناتج مع مرور الزمن.

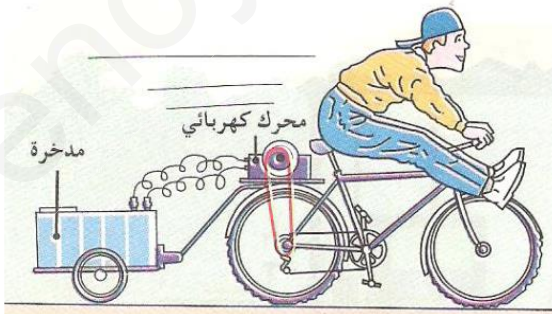
- 1- سم المتفاعلات والنواتج. 1.5ن
 - 2- ما هو العامل المؤثر في هذا التفاعل؟ 1ن
 - 3- وازن معادلة التفاعل الكيميائي مع ذكر الحالة الفيزيائية. 1.5ن
- ب/ أعد الكيمائي نفس التجربة بدرجات حرارة مختلفة 10°C - 20°C - 50°C
- 1- في أي تجربة من التجارب الثلاث كان التفاعل سريعا؟ علّل اجابتك 1ن
 - 2- ما هو العامل المؤثر في التفاعل بعد إعادة التجربة؟ 1ن

الجزء الثاني: 8 نقاط

الوضعية التقويمية: (8ن)

تبين الوثيقة المقابلة تركيبة وظيفية تتمثل في تحريك دراجة بواسطة مدخرة (بطارية) الوثيقة-1-

- 1- اشرح طريقة عمل هذه التركيبية الوظيفية.
- 2- شكل السلسلتين الوظيفية والطاقوية لهذه التركيبية الوظيفية.
- 3- ماذا يحدث عندما يقوم الدراج بإيقاف المحرك وتدوير الدواستين؟ اشرح شكل السلسلة الطاقوية الجديدة



الوثيقة -1-