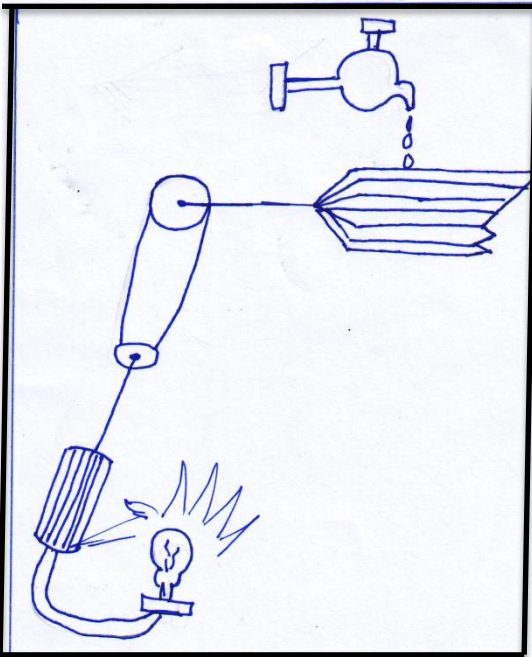


ديسمبر: 2016

المستوى : الثالثة متوسط (3AM)

المدة: 01:30 سا

إختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية



### التمرين الاول: (6ن)

• لاحظ الشكل المقابل :

- (1) ما هو مفهوم السلسلة الوظيفية ؟
- (2) حدد اسماء الجمل للسلسلة الممثلة بالتركيب
- (3) اترك الماء يسقط على العنفة ماذا تلاحظ ؟  
قصد الحصول على اضاءة شديدة للمصباح ما هو الاقتراح الذي تقترحه من اجل ذلك ؟
- (4) شكل السلسلة الوظيفية لهذا التركيب

### التمرين الثاني: (6ن)

- نريد ان نتعرف على مكونات الماء فنقوم بتفكيكه بعملية معينة
- (1) كيف نسمي هذه العملية ؟ صفها مع الرسم
  - (2) ما هي المواد التي تختفي في هذا التحول ؟
  - (3) ما هي نواتج هذا التحول ؟
  - (4) كيف نكشف عن نواتج هذا التحول ؟
  - (5) ما نوع هذا التحول ؟
  - (6) اكتب معادلة هذا التحول.

## الوضعية الإدماجية : (8 ز)

أ/ خلال عمل مخبري لقسم الثالثة متوسط قامت تلميذة بحرق 10 غ من الحديد في غاز الأوكسجين كتلته 2 غ ف سجلت توقف الاحتراق بعد اختفاء 2 غ من الحديد

1. حدد اسماء المواد المتفاعلة و اسماء المواد الناتجة ؟
2. اكتب معادلة التفاعل الكيميائي و وازنها

ب/ اختار احد التلاميذ من بقاء كمية من الحديد لم تحترق

1. كيف تفسر بقاء كمية من الحديد لم تحترق ؟
2. ماهي كتلة الحديد التي لم تحترق ؟
3. ماهي كتلة العنصر الناتج ؟
4. ماهي كتلة الاكسجين اللازمة لحرق كل الحديد ؟

بالتوفيق

## التمرين الاول

لاحظ الشكل المقابل

- (5) مفهوم السلسلة الوظيفية تعبر السلسلة الوظيفية عن مراحل الحصول على الفعل النهائي في تركيب السلسلة
- (6) اسماء الجمل للسلسلة الممثلة بالتركيب الماء العنفة البكرة الدينامو المصباح
- (7) اترك الماء يسقط على العنفة  
ماذا تلاحظ توهج المصباح
- قصد الحصول على اضاءة شديدة للمصباح من اجل ذلك فتح الحنفية اكثر و جعل تدفق الماء بغزارة اكثر
- (8) شكل السلسلة الوظيفية لهذا التركيب

## التمرين الثاني

نريد ان نتعرف على مكونات الماء فنقوم بتفكيكه بعملية معينة

- (1) نسمي هذه العملية التحليل الكهربائي للماء
- (2) نواتج هذا التحول غاز الاكسجين و غاز الهيدروجين
- (3) نكشف عن نواتج هذا التحول باستعمال تجربة عود ثقاب مشتعل
- (4) نوع هذا التحول تحول كيميائي
- (5) اكتب معادلة هذا التحول



## الوضعية الإدماجة

3. اسماء المواد المتفاعلة الحديد و غاز الاكسجين
4. اسماء المواد الناتجة اكسيد الحديد الثنائي
5. معادلة التفاعل و وازنها  
$$4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$$
5. نفس بقاء كمية من الحديد لم تحترق لان كمية الاكسجين غير كافية احتراق غير تام
6. كتلة الحديد التي لم تحترق 8=2-10 غ
7. كتلة العنصر الناتج 4=2+2 غ
8. كتلة الاكسجين اللازمة لحرق كل الحديد 10 غ

حي قعلول - برج البحري - الجزائر

Web site : [www.ets-salim.com](http://www.ets-salim.com) / 021.87.16.89 : الفاكس - Tel-Fax : 021.87.10.51 : 