

ديسمبر: 2016

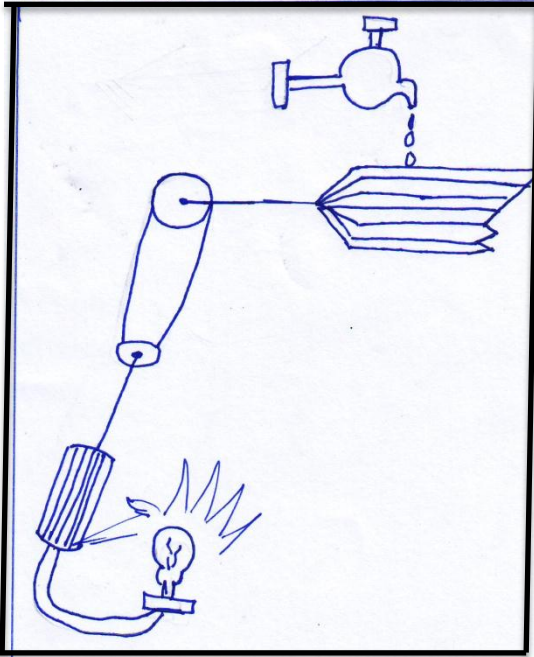
المستوى : الثالثة متوسط (3AM)

المدة: 01:30 سا

اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول: (6 ن)

• 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: (6 ن)

• 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 : (8ن)

أ/ خلال عمل مخبري لقسم الثالثة متوسط قامت تلميذة بحرق 10 غ من الحديد في غاز الأكسجين 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 / 021.87.16.89 : الفاكس - Tel-Fax : 021.87.10.51 : 