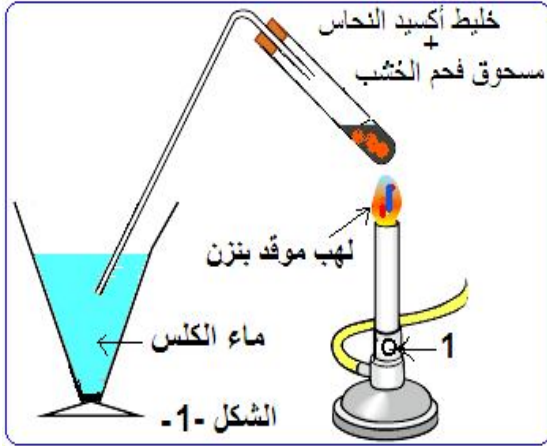


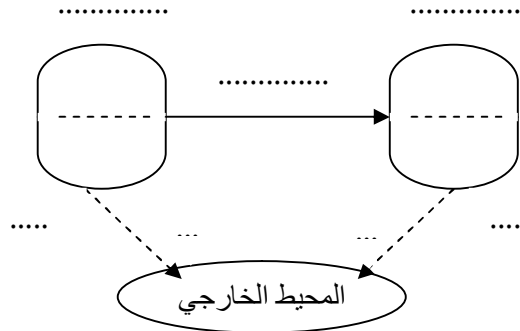
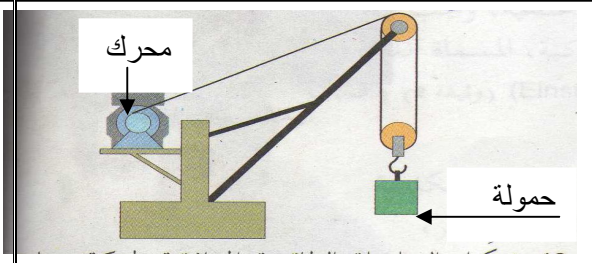
التمرين الأول : 06 ن

- * يمثل الرسم المقابل تجهيز سبق تناوله في حصة الأعمال المخبرية (من أكسيد النحاس إلى النحاس):
- نخلط مسحوق أكسيد (CuO) مع مسحوق الفحم الأسود (C) و النحاس
- تسخينه بواسطة موقد بنزن (لهب منظم أزرق) لمدة 10mn.
- 1- ماذا سنلاحظ من خلال هذه التجربة ؟ إشرح بإختصار.
 - 2- أكتب معادلة التفاعل الحادثة موضحا الحالة الفيزيائية لكل فرد كيميائي ثم وزنها.
 - 3- ما دور الثقب (1) الموجود في موقد بنزن ؟
 - 4- ما هو العامل المؤثر في حدوث التفاعل الكيميائي في هذه التجربة؟



التمرين الثاني : 06 ن

- يمثل الرسم المقابل رافعة تشتغل بمحرك يعمل بالوقود .
- 1- أنجز السلسلة الوظيفية لرفع الحمولة بواسطة المحرك .
 - 2- أنجز السلسلة الطاقوية في هذه الحالة مبينا التحولات المفيدة فقط .
 - 3 - أكمل الحصيلة الطاقوية لرفع الحمولة بواسطة المحرك لحظة التشغيل.



الوضعية الإدماجية : 08 ن

- لاحظت أسماء أنه عند تشغيلها لغسالة الثياب (5KW) وغسالة الأواني (2KW) معا (الشكل المقابل) يقوم القاطع التفاضلي (dejencteur) بقطع التيار الكهربائي آليا عن الشبكة المنزلية ، علما أن عداد المنزل يحمل الدلالة PMD : 6KW .
- 1- بين سبب فتح القاطع التفاضلي للدائرة الكهربائية مع اقتراح حلا لهذه المشكلة .
 - 2- تشغل أسماء غسالة الثياب بمعدل 4 ساعات شهريا .
 - 3 - أحسب الطاقة المحولة شهريا من طرف الغسالة .
 - 3 - أحسب تكلف تشغيل هذه الغسالة سنويا ،
- علما أن ثمن الكيلوواط ساعي يقدر ب 1.779DA .

