

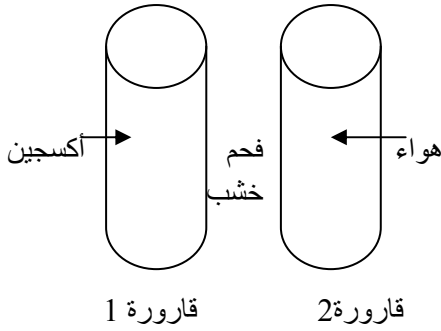
المستوى : السنة الثانية متوسط
المدة : ساعتان

الاختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

أختبر معلوماتي :

- 1- أذكر الأسباب التي تسمح لك بالتأكد من أن عملية احتراق الكربون (الفحم) هي تحول كيميائي.
- 2- أجب بصحيح أو خطأ:
 - أ) جزئي الماء النقي يتكون من ذرة هيدروجين و ذرتين أكسجين .
 - ب) جزيئات الماء السائل تختلف عن جزيئات بخار الماء .
 - ج) النموذج الحبيبي هو نموذج غير مجهرى.
 - د) التحليل الكهربائي للماء النقي يعطي غاز الأكسجين و غاز الكلور.

أستعمل معلوماتي:



- 1- قمت بحرق فحم الخشب في قارورتين متساويتي الحجم (أنظر الرسم)
 - توقف الإحتراق في القارورة (1) بعد احتراق (1g) من الفحم.
 - هل كتلة الفحم المحترقة في القارورة (2) أكبر ، أصغر أم تساوي (1g) برر أجابتك.

2- أكتب الصيغ الكيميائية للجزيئات التالية :

- جزيء البروبان (يتكون من 3 ذرات كربون و 8 ذرات هيدروجين).
- جزيء الأستيلين (يتكون من ذرتين كربون و ذرتين هيدروجين).
- جزيء غاز أول أكسيد الكربون و مثله بالنموذج الحبيبي.

أنمي كفاءاتي :

- 1- عند احتراق غاز الميثان بـغاز الأكسجين ينتج بخار الماء و غاز ثاني أكسيد الكربون
 - أكتب هذا التحول : أ- بالرموز ، ب- بالنموذج الجزيئي.
- 2- عند تسخين الغلوكوز يتحول إلى كربون و بخار الماء
 - أكتب هذا التحول بالنموذج الجزيئي.