

**الوضعية 01:**

**الجزء 01:** صنف هذه التحولات الى تحولات كيميائية و اخرى فيزيائية:  
انحلال السكر في الماء, صدأ مسمار حديدي, تعفن الخبز, تبخّر الماء, احتراق المغنيزيوم, انصهار الجليد, احتراق الخشب و انحلال الملح في الماء.

**الجزء 02:** تعرف عن طبيعة التحول, فيزيائي ام كيميائي:

- تغير شكل المادة.
- تخمر المادة.
- تغير حالة المادة.
- الاحتراق.
- ذوبان (انحلال) المادة.

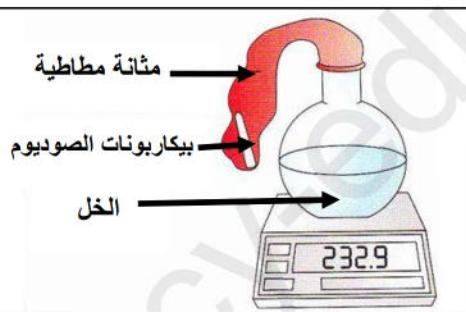
**الوضعية الإدماجية:**

أراد أيوب أن يتحقق من ميزة أساسية للتحول الكيميائي فقام بالتجربة التالية:

أ-أخذ قارورة بها القليل من الخل ثم سدها بمثابة مطاطية بعد أن وضع بداخلها قليلا من مسحوق بيكاربونات الصوديوم.

ب- وضع الكل في كفة ميزان رقمي.

ج- أمسك بالمثابة المطاطية و أفرغ محتواها داخل القارورة مع إبقاء القارورة مسدودة كما يوضحه الشكل المقابل.

**التعليمات:**

1- ماهي الميزة التي اراد أيوب تحقيقها؟ وهل حقق هدفه من خلال هذه التجربة؟

2- ماذا يمكن أن تلاحظ في هذه التجربة (اذكر 3 ملاحظات)؟

3- من بين نواتج هذا التحول هناك غاز يعكر ماء الكلس ذكره و أكتب صيغته الكيميائية؟

