

الوضعية 01:

الجزء 01: صنف هذه التحولات الى تحولات كيميائية و اخرى فيزيائية:
انحلال السكر في الماء, صدأ مسمار حديدي, تعفن الخبز, تبخر 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 بمثانة مطاطية بعد أن وضع بداخلها قليلا من مسحوق بيكاربونات الصوديوم.

ب- وضع الكل في كفة ميزان رقمي.

ج- أمسك بالمثانة المطاطية و أفرغ محتواها داخل القارورة مع ابقاء 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 (أذكر 3 ملاحظات)؟

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

