

المراقبة المستمرة لثلاثي الاول

الوضعية الأولى: (10 نقاط)

1- اليك بعض التحولات الفيزيائية والكيميائية: احتراق الورق - تصدأ الحديد - تعفن الخبز - انصهار الجليد - اذابة السكر في الماء - تخمر العجينة - انصهار الحديد - التحليل الكهربائي للماء.

- صنف هذه التحولات في جدول الى تحولات فيزيائية وتحولات كيميائية.

2- أكمل الفراغات التالية:

خلال التحولاتوالتحولات.....تبقى كتلة المواد الابتدائية.....كتلة المواد النهائية أي الكتلة تبقى دوماً

الوضعية الثانية: (10 نقاط)

- قمنا بتجربة التحليل الكهربائي للماء فنتج غازين أحدهما يزيد في اشتعال اللهب والأخر يحدث فرقة مصحوبة بلهب أزرق.

1- سمّ الغازين.

2- أكمل الجدول التالي:

| المواد الموجودة في الحالة الابتدائية. | المواد الموجودة في الحالة النهائية. |
|---------------------------------------|-------------------------------------|
| | |

3- عبر عن هذا التحول بالنموذج الجزيئي.

4- ثم عبر عنه بالصيغ الكيميائية مبينا الحالة الفيزيائية لكل فرد كيميائي.

