

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- اكمل الفراغات التالية:

خلال التحولات والتحويلات.....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- اكمل 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.

