

المستوى: س2م
المدّة: ساعة ونصف

اختبار الفصل الأول
في مادة الفيزياء

الوضعية الأولى (06 ن):

ضع التحولات التالية في الخانة المناسبة في الجدول الآتي :

- انصهار الجليد - انحلال السكر في الماء - تجمد الماء
- احتراق الخشب - التحليل الكهربائي للماء - احتراق فتيل شمعة في الهواء

التحول الكيميائي	التحول الفيزيائي
.....
.....
.....

الوضعية الثانية (06 ن):

1- أكتب الصيغ الكيميائية للجزيئات التالية :

- 1) جزيء البروبان (يتكون من 3 ذرات كربون و 8 ذرات هيدروجين).
- 2)
- 3) جزيء الأستيتلين (يتكون من ذرتي كربون و ذرتي هيدروجين).
- 4)
- 5) جزيء الإيثان (يتكون من ذرتي كربون و 6 ذرات هيدروجين).

للتذكير إيك رموز بعض الذرات : (الكربون: C) (الهيدروجين: H)

الوضعية الثالثة (08 ن):

نضع كمية من بيكربونات الصوديوم داخل قارورة زجاجية ونضيف إليها كمية من الخل ونغلق القارورة بسدادة محكمة

1) ينطلق غاز (CO_2) ماذا يسمى؟ وكيف نكشف عنه؟

2) ما نوع هذا التحول؟

3) إذا قمنا بقياس كتلة المواد الابتدائية فكيف تكون كتلة المواد الناتجة؟ ولماذا؟

<< لكل شيء آفة ، وآفة العلم النسيان >>