

ثانوية احمد بن زكري تلمسان	اختبارات الفصل الأول	السنة الدراسية: 2018/2019
القسم: 2 أف 1.2	المادة: العلوم الفيزيائية	المدة: ساعة

الاسم: اللقب: القسم:

التمرين الأول 3.5: صنف التحولات التالية الى تحولات فيزيائية و تحولات كيميائية.

تجمد الزيت, التحليل الكهربائي, احتراق ورقة, انكسار قارورة زجاجية, تعفن الجبن, صدأ الحديد, سقوط ورقة

التحولات الفيزيائية	التحولات الكيميائية

التمرين الثاني 13.5:

1- يتم تركيب سكر السكروز $C_{12}H_{22}O_{11}$ في النباتات أو (عملية اليخضور) بفعل التمثيل الضوئي يحتاج النبات إلى ثاني أكسيد الكربون CO_2 و الماء H_2O مع طرح ثنائي الأكسجين O_2

حدد المتفاعلات و النواتج:

أكمل معادلة التفاعل الحاصلة مع تطبيق قانون انخفاض الذرات: $CO_2(g) + \dots \longrightarrow C_{12}H_{22}O_{11}(s) + \dots$
صف المعادلة على المستوى المجهرى و العياني:

- اوجد الكتلة المولية للسكروز:

- اذا اخذنا $6mol$ من CO_2 مع $5.5mol$ من H_2O نتحصل على $0.5mol$ من السكروز و $6mol$ من O_2 هل هذا المزيج ستكيومتري برر إجابتك

2- نقوم بحرق (الاحتراق التام) كتلة من السكر السابق قدرها $m = 3.42g$ في وجود الأكسجين

اكتب معادلة التفاعل الحاصل مع موازنها:

اوجد كمية مادة السكروز:

التمرين الثالث 03: اليك المركبات العضوية التالية: الأسبرين $C_9H_8O_4$, الكحول الايثيلي C_2H_5OH , الأستلين C_2H_2

احسب الكتلة المولية الجزيئية:

جرينتين من الأسبرين:

ثلاثة جزيئات من الكحول الايثيلي:

خمسة جزيئات من الأستلين:

بالتوفيق أستاذ المادة

$O = 16g/mol$, $H = 1g/mol$, $C = 12g/mol$