| ثانوية احمد بن زكري تلمسان | اختبـــارات الفصل الأول | السنة الدراسية:2019/2018 |
|---|---|---|
| القسم:2أف 1.2 | المادة: العلوم الفيزيائيـــة | المـــدّة:ساعة |

الاسم:.....اللقب :.....القسم:.....

**التمرين الأول3.5:صنف التحولات التالية الى تحولات فيزيائية و تحولات كيميائية.**

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

| التحولات الفيزيائية | التحولات الكيميائية |
|---|---|
| | |

**التمرين الثاني13.5ن:**

**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:** $CO_2(g)$ +..... ⟶ $C_{12}H_{22}O_{11}(s)$ +.....

**صف المعادلة على المستوى المجهري 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 الثالث03ن:اليك المركبات العضوية التالية: الأسبرين $C_9H_8O_4$ , الكحول الايثيلي $C_2H_5OH$ , الأستلين $C_2H_2$**

**احسب الكتلة المولية الجزيئية:**

**جريئتين من الأسبرين:**.....

**ثلاثة جزيئات من الكحول الايثيلي:**.....

**خمسة جزيئات من الأستلين:**.....

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

بالتوفيق أستاذ المادة

:

2as.ency-education.com