

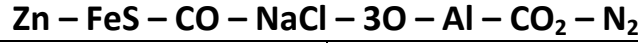


فكر جيداً وكن أكاديمياً ولا تنس التركيز

الجزء الأول : (12 نقطة)

التمرين الأول : (06 نقاط)

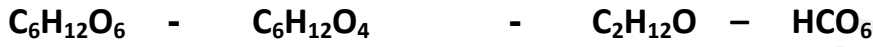
(1) صنف العناصر الكيميائية التالية إلى ذرات وجزيئات:



ذرات	جزيئات

(2) يتكون جزيء الجلوكوز من ستة ذرات كربون و اثنتا عشرة ذرة هيدروجين و ستة ذرات أكسجين.

➤ اختر الصيغة الكيميائية المناسبة لجزيء الجلوكوز من بين الصيغ التالية :



(3) ماهو العدد الكلي للذرات المكونة لهذا الجزيء؟

(4) لتكن الصيغة الكيميائية التالية $3\text{H}_2\text{O}$:

أ- ماذا تمثل الصيغة H_2O ؟

ب- ماذا يمثل كل من الرقمين 2 و 3 في هذه الصيغة ؟

❖ عند اصطناع غاز كلور الهيدروجين (يتكون من ذرة من الكلور وذرة من الهيدروجين) نستعمل غاز الهيدروجين وغاز الكلور.

(5) عبر عن التحول الحادث بالنموذج الجزيئي :



التمرين الثاني : (06 نقاط)

A و B سيارتان تسيران جنباً إلى جنب بنفس السرعة على طريق مستقيم، توجد حقيبة في المقعد الأخير للسيارة (A) .
(1) انقل الجدول على ورقة إجابتك وأكملة بكلمة "متحرك" أو "ساكن".

الجسم	السيارة (A)	السيارة (B)	الحقيبة
بالنسبة إلى الشجرة
بالنسبة إلى السيارة (A)



(2) ماذا نسمي كل من الشجرة والسيارة (A) في هذه الحالة؟

- نسمي الشجرة :
- نسمي السيارة (A) :

(3) السيارة (B) ساكنة ومتحركة في نفس الوقت .

هل هذا صحيح؟ اشرح

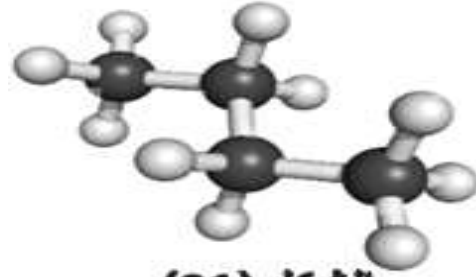
.....
.....

من فضلك اقلب الصفحة

I. الشكل (01) يوضح النموذج المتراص لجزيء غاز معبأ في الولاعات.



المسند



الشكل (01)

(1) أعط اسم هذا الغاز.

(2) يتكون هذا الغاز من ذرات الكربون والهيدروجين.

❖ اكتب الصيغة الكيميائية لهذا الغاز.

II. عند احتراق جزيئان (2) من هذا الغاز مع 13 جزيئة من غاز الأكسجين ينتج 10 جزيئات من الماء و 8 جزيئات من غاز ثنائي أكسيد الكربون.

(1) صنف في جدول المتفاعلات (قبل التحول) و النواتج (بعد التحول).

بعد التحول	قبل التحول

(2) عبّر عن هذا التحول باستعمال الصيغ الكيميائية معبرا على الحالة الفيزيائية وعدد جزيئات كل متفاعل ونواتج.



(3)

أ- كم ذرة أكسجين قبل التحول؟

ب- كم ذرة أكسجين بعد التحول؟

III. إن احتراق 1,8g من الغاز في وجود غاز الأكسجين الكافي تنتج كتلة قدرها 0,8g من غاز ثنائي أكسيد الكربون و كتلة قدرها 1,2g من الماء.

✚ أوجد كتلة الأكسجين المستعملة في هذا الاحتراق.

انتهى الموضوع

أخيرا.. تذكر أن النجاح في الدراسة رحلة وليست وجهة، استمتع بالرحلة و

كن مثابرا ، ولا تستسلم، وحتماً ستصل إلى أهدافك.

بالتوفيق للجميع