

الجزء الأول: 12

التمرين الأول: (06ن)

حضر محمد محلولين بنفس الحجم لحمض كلور الماء HCl ، أحدهما مرکّز والثاني ممدّد. ثم أضاف كل محلول لنفس الكمية من مسحوق كربونات الكالسيوم CaCO_3 فنتج عن هذا التفاعل كلور الكالسيوم CaCl_2 والماء مع انطلاق غاز يعكر رائق الكلس.



1- سم الغاز المنطلق.

2- في أي تجربة يختفي مسحوق كربونات الكالسيوم بشكل أسرع؟ علّ إجابتك.

3- عبّر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية.

4- اذكر ثلاثة عوامل أخرى تؤثر في التفاعلات الكيميائية.

التمرين الثاني: (06ن)

أثناء التدرب أنت وزملائك على موازنة المعادلات الكيميائية بغاية التحضير لفترة الإختبارات طرح أحد زملائك المعادلة الكيميائية التالية الخاصة بإحتراق فحم هيدروجيني .



1- ما هو المصطلح العلمي للأعداد التي تم إضافتها لموازنة معادلة كيميائية؟ حددّها ان كانت موجودة في المعادلة المرفقة.

2- اعط نص مبدأ انحفاظ الكتلة.

3- استنتج قيمة X و Y مع ذكر اسم الفحم الهيدروجيني المحترق؟

الوضعية الإدماجية:

أثناء قيام تلميذ يدرس مستوى الثالثة متوسط ببحث حول كيفية المحافظة على البيئة قرأ مقال علمي يصف السيارات المعتمدة حديثاً والسيارات المعتمدة مستقبلاً وأيهما صديقة للبيئة.

خلاصة المقال في الجدول التالي:

السيارات المعتمدة مستقبلاً	السيارات المعتمدة حديثاً	الطاقة المعتمدة في تشغيل المحرك(الوقود)
الطاقة الكهربائية	الطاقة الشمسية	بنزين(C_6H_6)
تعتمد على التيار الكهربائي في عملها أي أنها قابلة للشحن وتخزين الطاقة الكهربائية	تعتمد في عملها على الواح كهروضوئية (خلية شمسية) مثبتة على هيكل السيارة	سير غاز (GPL) C_3H_8

- ماذا يقصد بفحم هيدروجيني؟
- ما هي نواتج الاحتراق بالنسبة للسيارات المعتمدة حديثاً؟ وما العامل المؤثر؟
- أعط المعادلات الكيميائية الخاصة بالتفاعلات الكيميائية على مستوى سيارتي سير غاز (GPL) وثنائي الهيدروجين.
- أي من السيارات تعتبر صديقة للبيئة
 - اعط نصائحين لتقادي حوادث المرور.

انتهـى