

## « امتحان الأسس الأول »

يناير 2005

..... : الاسم :  
 ..... : المستوى الثانية إعدادي  
 ..... : النسب :  
 ..... : المادة : الفيزياء  
 ..... : مدة الإجازة : ساعة  
 ..... : الرقم الترتيبي :

**التمرين I : (12 نقطة)**

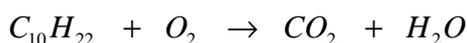
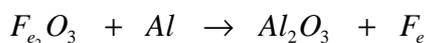
**(1) أذكر**

- أ - بالترتيب أسماء الطبقات الرئيسية المكونة للغلاف الجوي.  
 ب - أهم الغازات الملوثة للهواء.  
 ج - قوانين التفاعل الكيميائي.

**(2) ما مقابل المصطلحات التالية :**

- أ - التلوث  
 ب - Couche atmosphérique  
 ج - التفاعل الكيميائي.

**(3) وازن المعادلات التالية :**



**التمرين II : (8 نقطة)**

- ينتج عن احتراق 4g من غاز ثنائي الهيدروجين في 30l من غاز ثنائي الأوكسجين 36g من الماء.  
 1 - أكتب معادلة حسيمة هذا التفاعل متوازنة.  
 2 - أحسب كتلة ثنائي الأوكسجين المتفاعلة.  
 3 - أوجد كتلة ثنائي الأوكسجين المتبقية بعد التفاعل الكلي لثنائي الهيدروجين.  
 نعلم أن 3l من ثنائي الأوكسجين لها كتلة 4g.  
 4 - أحسب حجم الهواء اللازم لهذا التفاعل؟  
 5 - أوجد حجم ثنائي الأوكسجين المتبقي بعد التفاعل.