



السنة الدراسية: 2011-2012  
بتاريخ : 13-01-2012/30د

العلوم الفيزيائية  
المراقبة المستمرة الثالثة  
السنة الثانية ثانوي إعدادي  
الأسدس الأول



الاسم: .....  
النسب: الفوج: .....

[www.9alami.com](http://www.9alami.com)

**التمرين الأول: (10 نقط)**

**1- اربط كل وضعية بالتحول الذي يناسبها: (3 ن)**

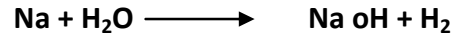
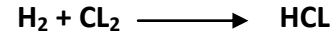
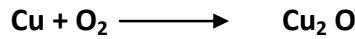
- تكاثف بخار الماء على جوانب كأس باردة  
- تعكر ماء الجير  
- تحول فيزيائي  
- تفاعل كيميائي  
- احتراق الألمنيوم في ثنائي الأوكسجين  
- تفاعل كيميائي : احتراق

**2- نعتبر التعبير بالنموذج الجزئي التالي: 2ن**

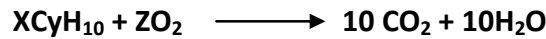
**1- عبر كتابة عن هذا التفاعل الكيميائي :**

**2- اعط المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل الكيميائي:**

**3- 1/ وازن المعادلات التالية : 3ن**



**2- حدد قيم X - Y - Z علما أن المعادلة التالية متوازنة . (2 ن)**



**التمرين الثاني: (10 نقط)**

نحرق 156g من البنزن  $\text{C}_6\text{H}_6$  في 133g من ثنائي الأوكسجين نحصل على 144g من ثنائي أوكسيد الكربون و 108g من الماء

**1 - املأ الفراغات بما يناسب . (2ن)**

- المتفاعلات : .....  
النواتج : .....  
مادة طبيعية : .....  
مادة صناعية : .....

**2- عبر كتابة عن هذا التفاعل الكيميائي . (1 ن)**

3- اعط المعادلة الكيميائية الحاصلة لهذا التفاعل متوازنة :

4- علما أن 32g من ثنائي الأوكسجين لها حجم 24L وأن البنزن يختلفى كليا بعد نهاية التفاعل .  
هل يختفى غاز ثنائي الأوكسجين كليا ؟ علل جوابك : ن2

5- حدد كتلة الماء التي

نحصل عليها بعد التفاعل عند احتراق 52g من البنزن ؟ 1.5ن

6- حدد عدد جزيئات ثنائي الأوكسجين المتفاعلة مع  $10^{10}$  من جزيئات البنزن 1.5ن