مؤسسة العراقي للتربية والتعليم — السنة الدراسية : 2002 - 2003

امتحان الأسدس الأول

08 يناير 2003

الإسم : ..... — الرقم الترتيبي : .....

القسم : الثامن — المادة : الفيزياء

1) عرف ما يلي :

✯ التحول الكيميائي :

✯ القوة :

2) ترجم ما يلي :

✯ القوة الداخلية :

✯ التأثير البيني :

✯ Transformation chimique :

✯ Effet dynamique :

3) وازن المعادلات الكيميائية التالية :

$NH_3 + CL_2 \longrightarrow NH_4CL + N_2$

$C_2H_2 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

$C_9H_{20} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

التمرين الأول :

يتفاعل كليا في ظروف معينة **40g** من أوكسيد الحديد III Fe_2O_3 مع كمية من غاز الهيدروجين H_2 فنحصل على **28g** من الحديد وعلى **13,5g** من الماء.

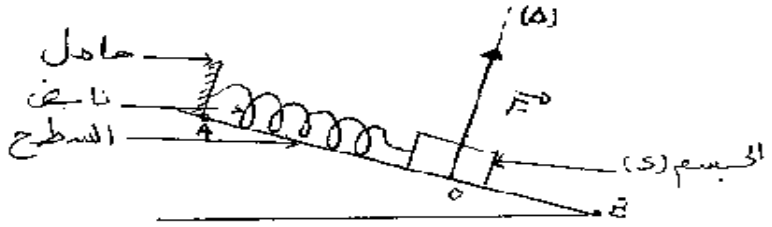
أ – اكتب المعادلة الكيميائية متوازنة.

ب – احسب كتلة الهيدروجين المتفاعلة.

ج – احسب حجم الهيدروجين إذا علمت أن **2g** من غاز الهيدروجين تشغل حجما قدره **22,41**

د – حدد الجسم المؤكسد والجسم المختزل.

التمرين الثاني :



1 – أجرد القوة المطبقة على **(S)**

2 – أحسب شدة القوة المطبقة من طرف السطح على الجسم **(S)** (نعطي السلم **1cm** لكل **1N**).

3 – أتمم الجدول التالي مع العلم أن شدة القوة المطبقة من طرف النابض على الجسم **(S)** هي **T = 0,6N**

مميزات القوى	نقطة التأثير	خط التأثير	المنحى	الشدة
تأثير السطح على الجسم **(S)**				
تأثير النابض على الجسم **(S)**				

4 – مثل تأثير النابض على **(S)** نعطي السلم **1cm** لكل **0,2N**.

5 – ما اسم التأثير الموجود بين **(S)** والنابض.

6 – ذكر بمبدأ هذا التأثير.

7 – مثل تأثير الجسم **(S)** على النابض مستعملا نفس السلم وذلك على تبيانة أخرى.