الأستاذ : يونس مقريني السنة الدراسية : 2012/2011 النقطة : 20	فرض كتابي رقم 2 في العلوم الفيزيائية **الأسدس الأول** www.9alami.com	الاسم : ..... النسب : ..... القسم : الثانية .....

التمرين الأول : (8 نقط)

1- أجب بصحيح أو خطأ بوضع (×) في الخانة المناسبة : — 4

	صحيح	خطأ
- إنصهار الجليد تفاعل كيميائي		
- يتفاعل الأكسيجين مع الحديد و الكبريت لينتج كبريتور الحديد		
- كل إحتراق فهو بالضرورة تفاعل كيميائي		
- تفاعل الحديد و الكبريت بارة عن احتراق		
- تنحفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي		
- لا ينحفظ عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي		
- ثنائي الأوكسجين مادة طبيعية لا يوجد مثيل صناعي لها		
- تتم عملية تكرير البترول عبر مجموعة من التفاعلات الكيميائية		

2- أعط تعريف التفاعل الكيميائي : ..... — 1

..... — 2

3- أعط نصي قانوني انحفاظ الكتلة و انحفاظ الذرات. — 1

.....

.....

4- ما الفرق بين المادة الطبيعية و المادة الصناعية ؟ أعط مثالا لكل واحدة.

.....

.....

التمرين الثاني : (8 نقط)

1- وازن المعادلات الكيميائية التالية :

$C_5H_{12} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$ ؛ $4\,Al + O_2 \longrightarrow Al_2O_3$ — 2

$Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$ ؛ $Fe + Cl_2 \longrightarrow FeCl_3$ — 2

2- هل مشتقات البترول مواد طبيعية أم صناعية ؟ ..... — 1

- علل جوابك : .....

3- ما المقصود بتلوث الهواء ؟ ..... — 1

.....

4- ما هي أصناف ملوثات الهواء ؟ أعط مثالا لكل صنف ..... — 1

.....

6- أعط اثنين من التأثيرات السلبية لتلوث الهواء : ..... — 0,5

.....

7- أعط اثنين من طرق الحد من تلوث الهواء ..... — 0,5

.....

التمرين الثالث : (4 نقط)

بغية التحضير لامتحان مادة العلوم الفيزيائية، قام زميل لك بدعوتك لمشاركته في دراسة قوانين التفاعل الكيميائي. ساعد صديقك بالاجابة عن الأسئلة المذيلة لنص التمرين.

+ يتفاعل ثنائي الأوكسيجين مع أحادي أوكسيد الأزوت وفق تفاعل كيميائي نعبر عنه بالمعادلة الكيميائة التالية :

$$2\,NO + O_2 \longrightarrow 2\,NO_2$$

1- هل هذه المعادلة متوازنة ؟ علل جوابك (جدول التحقق). — 1

.....

.....

.....

+ تتفاعل في ظروف معينة كتلة m_1=60g من أحادي أوكسيد الأزوت مع كتلة m_2 من ثنائي الأوكسيجين فنحصل على كتلة من ثنائي أوكسيد الأزوت قيمتها m_3= 92 g .

2- علما أنه لم يتبق أي من المتفاعلات أحسب m_2 كتلة ثنائي الأوكسيجين المتفاعل.علل جوابك. — 1,5

.....

.....

.....

3- تتفاعل في هذه الظروف $n_1 = 6 \times 10^{23}$ جزيئة ثنائي اوكسيجين و n_2 جزيئة أحادي أوكسيد الأزوت فتنتج n_3 جزيئة ثنائي أوكسيد الأزوت. حدد كل من n_2 و n_3. علل جوابك. — 1,5

.....

.....

.....

- حـــظ ســـعـــيـــد -