الاسم:----------	تـــــــــــــــقـــــــــــــــويـــــــــــــــم	س.د : 2019/2018
القسم:----------	رقم 03--- د.I	ذ : محمد ازريكم
الرقم:----------	المادة : الفيزياء	

التمرين 01 (8 ن)

1- عرف ما يلي :(2ن)

المعادلة الكيميائية :----------

2- أي التحولات الأتية تفاعل كيميائي : " انصهار الجليد – احتراق الخشب – تقطير الماء- تبخير الماء المالح " ----------

3- أتمم المعادلات الكيميائية التالية :☹4ن)

$H2 + \ldots\ldots\ldots \rightarrow 2H_2O$;; $4\ldots\ldots + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$

$\ldots\ldots\ldots + O_2 \rightarrow CO_2$;;$2CO + \ldots\ldots\ldots \rightarrow 2CO_2$

4- *أجب بصحيح أم خطأ بوضع علامة (X) في الخانة المناسبة:*☹2ن)

	صحيح	خطأ
◄ يعتبر البوتان من مشتقات البترول----------	☐	☐
◄ يمكن تصنيع ثنائي الأوكسجين.----------	☐	☐
◄ المواد المستخرجة من البترول عن طريق التقطير مواد صناعية----------	☐	☐
◄ يتم فصل مكونات البترول اعتمادا على عملية التكرير.----------	☐	☐

التمرين02 (8 ن)

وازن المعادلات الكيمائية التالية:

$\ldots\ldots\ldots N_2 + \ldots\ldots\ldots O_2 \rightarrow \ldots . NH_3$;; $\ldots\ldots Fe + \ldots\ldots\ldots O_2 \rightarrow \ldots\ldots Fe_2O_3$

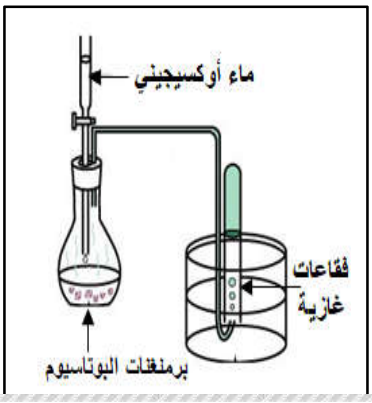
$\ldots . SO_2 + \ldots\ldots\ldots O_2 \rightarrow \ldots\ldots SO_3$;; $\ldots\ldots NO + \ldots\ldots\ldots O_2 \rightarrow \ldots . NO_2$

$\ldots\ldots CH_4 + \ldots\ldots\ldots O_2 \rightarrow \ldots\ldots CO_2 + \ldots . H_2O$;; $\ldots\ldots\ldots CO + \ldots\ldots\ldots O2 \rightarrow \ldots\ldots\ldots CO_2$

$\ldots\ldots\ldots H_2S + \ldots\ldots O_2 \rightarrow \ldots . S + \ldots H_2O$;; $\ldots\ldots NaBr + \ldots\ldots Cl_2 \rightarrow \ldots . NaCl + Br_2$

التمرين03 (4 ن)

نضيف الماء الأوكسيجيني إلى قارورة تحتوي على محلول برمنغنات البوتاسيوم، أنظر الشكل جانبه



1- ما الذي يدل على تكون غاز خلال هذه التجربة:----------

2- ما الغاز الذي نتج عن هذا التفاعل:---------- ----------

3- هل الغاز الناتج طبيعي أو صناعي ؟ علل جوابك

4- هل الغاز الصناعي الناتج له نفس خصائص الغاز الطبيعي:

+ | inscription.ma