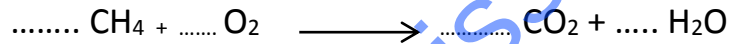
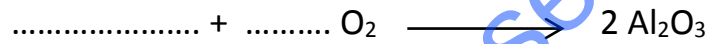


التمرين الأول (8 ن)

1- املأ الفراغ بما يناسب : 2,5 ن

- الصدأ مادة منفذة للهواء ، تتكون أساسا من ذو الصيغة الكيميائية ، تساهم في الحديد
- الألومين مادة للهواء الألومنيوم من التآكل
- تتكون المواد العضوية أساسا من ذرات و و ينتج عن احتراقها أساسا و

2- أتمم المعادلات الكيميائية التالية: 1,5 ن



3- نترك قطعة صوف حديد كتلتها $m_1 = 3,5 \text{ g}$ معرضة للهواء الرطب لبضعة أيام ، نقيس كتلتها من جديد بعد تجفيفها فنجد m_2

اختر من بين الاقتراحات التالية ، الجواب الصحيح معللا جوابك : 1,5 ن

$$m_2 < m_1 , \quad m_1 = m_2 , \quad m_2 > m_1$$

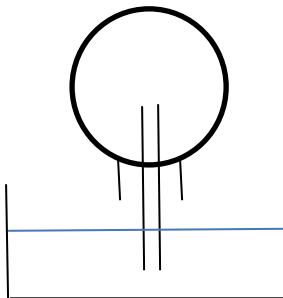
4- املأ الجدول التالي: 2,5 ن

الذرة	العدد الذري	شحنة نواة الذرة	شحنة إلكترونات الذرة	شحنة الأيون	شحنة الأيون	رمز الايون الناتج
Fe	26					Fe^{3+}
Al		13e		- 10 e		

التمرين الثاني (8 ن)

نقلب في حوض به ماء ، حويلة مملوءة بغاز ثنائي الأوكسجين حجمه 2L و بداخلها قطعة من صوف الحديد كتلتها

$m = 4 \text{ g}$ ، نلاحظ بعد مدة زمنية حدوث تفاعل بطيء داخل الحويلة.



1- ما اسم الناتج المحصل عليه خلال هذا التفاعل؟ 1 ن

2- خلال التفاعل يلاحظ صعود الماء في الأنبوب ، فسر ذلك 1 ن

3- عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية : 1 ن

4- علما أن 1L من ثنائي الأوكسجين يؤكسد 1,86 من الحديد

1-4- هل يختفي المتفاعلان معا عند نهاية التفاعل ؟ علل جوابك: 1,5 ن

.....

.....

.....

.....

2-4- أحسب كتلة الناتج عند نهاية التفاعل : 1,5 ن

نعطي : $\rho (O_2) = 1,42 \text{ g / L}$

.....

.....

.....

5- في المناطق الساحلية ينصح باستعمال الألومنيوم بدل الحديد . بالاستعانة بما درسته، فسر لماذا : 2 ن

.....

.....

.....

.....

التمرين الثالث (4 ن)

نعطي صيغ بعض الجزيئات : Al_2O_3 , $C_2H_4O_2$, C_4H_{10} , C_3H_7OH , Fe_2O_3

1- حدد صيغ المواد العضوية من بين الصيغ السابقة، علل جوابك : 2 ن

.....

.....

.....

2- تكتب معادلة احتراق أحد المواد العضوية السابقة كما يلي : $\text{.....} + 2O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 2H_2O$

1-2- ما نوع هذا الاحتراق ؟ علل جوابك 1 ن

.....

.....

.....

2-2- حدد صيغة المادة العضوية المحترقة 1 ن

.....

.....