

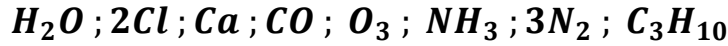
السنة الدراسية: 2017/2016  
المدة الزمنية: ساعة

متوسطة  
المستوى: الثالثة متوسط

## الفرض الأول في الفيزياء

التمرين الأول:

- إليك الكتابات الرمزية التالية:

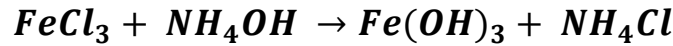
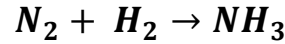
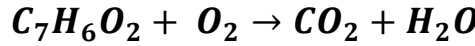
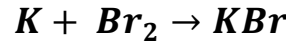
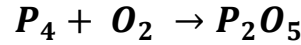


1- أعد رسم الجدول مع تصنيف الكتابات الرمزية السابقة فيه

عدد الجزيئات	الجزيئات	عدد الذرات	الذرات

التمرين الثاني:

- وازن المعادلات الكيميائية التالية:



التمرين الثالث:

- نقوم بحرق 9g من صوف الحديد ( $Fe$ ) في قارورة تحتوي على لترين ( $2L$ ) من غاز الأوكسجين ( $O_2$ ) فنتج لنا كمية من أكسيد الحديد ( $FeO$ )
- 1- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل مع موازنتها إن تطلب الأمر.
- إذا اختفى كل غاز الأوكسجين ( $O_2$ ) وبقي 2.2g من الحديد ( $Fe$ ):
- 2- احسب كتلة الحديد المتفاعلة وكتلة غاز الأوكسجين المتفاعلة علما ان كتلة  $1L$  من غاز الأوكسجين = 1.4g
- 3- استنتج كتلة أكسيد الحديد الناتجة عن هذا التفاعل