

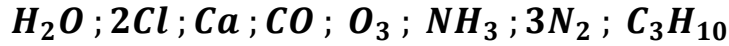
السنة الدراسية: 2017/2016
المدة الزمنية: ساعة

متوسطة
المستوى: الثالثة متوسط

الفرض الأول في الفيزياء

التمرين الأول:

- إليك الكتابات الرمزية التالية:

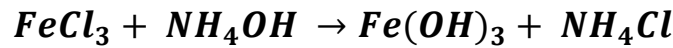
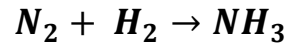
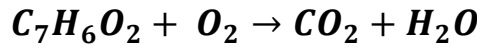
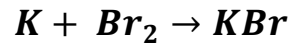
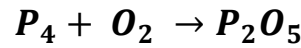


1- أعد رسم الجدول مع تصنيف الكتابات الرمزية السابقة فيه

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