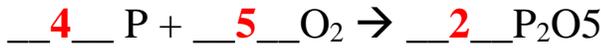


مراجعة درس فهم التفاعلات الكيميائية

الاسم: الشعبة []

السؤال الأول:-

اولا:- قم بوزن المعادلات الكيميائية التالية بوضع المعامل في الفراغ المناسب:



ثانيا: امامك اسماء وصيغ لمواد مختلفة. حدد العناصر وعدد الذرات المكونة لصيغ المواد المعطاة:

الكربون (C) 3 الهيدروجين (H) 6 الايوكسجين (O) 1	$\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$	الايوكسجين (O) 3 الحديد (Fe) 2	Fe_2O_3
الكربون (C) 4 الهيدروجين (H) 10	C_4H_{10}	الصوديوم (Na) 1 الهيدروجين (H) 1 الكلور (Cl) 1 الايوكسجين (O) 1	NaHClO
الصوديوم (Na) 1 الكلور (Cl) 1	NaCl	الصوديوم (Na) 1 الهيدروجين (H) 1 الكربون (C) 1 الايوكسجين (O) 3	NaHCO_3

ثالثا: ادرس التفاعل التالي ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



- 1 - ما هي المواد المتفاعلة (H_2 و O_2) هيدروجين و اكسجين
- 2 - ما هي المواد الناتجة (H_2O) الماء
- 3 - هل هذه المعادلة موزونة ام لا؟ وضح ذلك؟
غير موزونة لان عدد الذرات قبل التفاعل لا يساوي عدد الذرات بعد التفاعل

السؤال الثاني:-

أولا: اكتب الرقم المناسب من العمود الثاني امام ما يناسبه من العمود الأول:

الرقم	العمود الاول	العمود الثاني
4	المواد الأولية في التفاعل الكيميائي	(1) النواتج
3	رقم يوضع قبل الرمز الكيميائي للعنصر او الصيغة الكيميائية	(2) المعادلة الكيميائية
5	الكتلة الكلية للمتفاعلات قبل التفاعل الكيميائي تساوي الكتلة الكلية للنواتج بعد التفاعل	(3) المعامل
1	المواد الناتجة من التفاعل الكيميائي	(4) المتفاعلات
7	تغير يحدث للمادة لا يغير من خواصها الكيميائية	(5) قانون حفظ الكتلة
2	وصف للتفاعل الكيميائي باستخدام الموز والصيغ الكيميائية	(6) التفاعل الكيميائي
6	عملية يعاد فيها ترتيب ذرات مادة كيميائية او أكثر لإنتاج مادة كيميائية او أكثر	(7) التغير الفيزيائي

ثانيا: - اجب عن الأسئلة التالية:

- 1 - اذكر ستة من مؤشرات حدوث تفاعل كيميائي؟
 - 1 - تغير اللون
 - 2 - تغير الرائحة
 - 3- السخونة والتبريد
 - 4 - تكون الفقاع
 - 5 - تكون راسب
 - 6 - انبعاث ضوء

2 - ماذا يحدث للذرات اثناء التفاعل الكيميائي؟

يعاد ترتيب الذرات وتتكون روابط جديدة ومواد جديدة

3 - على ماذا يدل وجود المعامل قبل الرمز الكيميائي او الصيغة الكيميائية؟

عدد جزيئات العنصر او المركب

4 - اكمل العبارة التالية:

يسمى التغير الكيميائي أيضا **التفاعل الكيميائي** ويوصف باستخدام **المعادلات الكيميائية**