

الوضعية الأولى =

تسكب كمية من حمض كلور الماء (HCl) قدرها: $m_1 = 108(g)$ على كمية من برادة الحديد كتلتها $m_2 = 64(g)$ فنلاحظ تشكل مادة جديدة هي محلول كلور الحديد صيغته $(FeCl_2)$ وانطلاق غاز أحدث فرقة عند تقريب عود ثقاب مشتعل إلى فوهة الأنبوب.

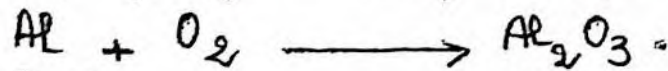
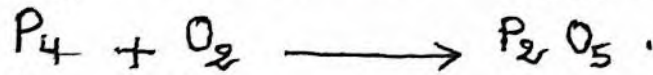
- 1/ ما نوع التفاعل الحادث؟ يترجمه بالكيمياء؟
- 2/ سم الغاز الناتج؟ واكتب صيغته الكيميائية؟
- 3/ أوجد كتلة الناتج (m)؟ علل إجابتك؟
- 4/ حدد نوع وعدد الذرات المكونة لجزيء كلور الحديد $(FeCl_2)$.
- 5/ اكمل الجدول التالي:

التحول	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
الأنواع الكيميائية		
العدد الكميائي		

4/ - استنتج المعادلة الكيميائية للتفاعل الحادث مع هوار لثما؟

الوضعية الثانية =

الجزء الأول = وارن المعادلات التالية =



الجزء الثاني =

غاز النشادر صيغته الكيميائية (NH_3) غاز لونه و ذورائحة قوية من أهم طرق الحصول عليه هي الطريقة الصناعية عن طريق التفاعل بين غاز ثنائي الآزوت (N_2) وغاز ثنائي الهيدروجين.

- 1/ ما نوع التحول الحادث؟ يترجمه بالكيمياء؟
- 2/ اكمل الجدول التالي:

النوع	المستخلصات	التحليل
مستخلص الكافور		
مستخلص الزنجبيل		

3- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي بين كل من
 - كبريتات النحاس والزنك لشرح عملياً

- بالتوفيق -