

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 (FeCl₂) وإطلاق غاز أحمر فرقة عند تقريب عود ثقاب مشتعل إلى فوهة الأنبوب.

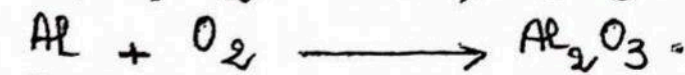
- 1/ ما نوع التفاعل الحادث؟ يترجح أنك؟
- 2/ سم الغاز الناتج؟ واكتب صيغته الكيميائية؟
- 3/ أوجد كتلة النواتج (m)؟ علل إجابتك؟
- 4/ حدد نوع وعدد الذرات المكونة لجزيء كلور الحديد (FeCl₂).
- 5/ اكمل الجدول التالي:

التحول	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
الأنواع الكيميائية		
المقادير الكيميائية		

- 4/ - استنتج المعادلة الكيميائية للتفاعل الحادث مع حوارك؟

الوضعية الثانية =

الجزء الأول = وارن المعادلات التالية =



الجزء الثاني =

- غاز /النشادر صيغته الكيميائية (NH₃) غاز لونه وذو رائحة قوية من أهم طرق الحصول عليه هي الطريقة الصناعية عن طريق التفاعل بين غاز ثنائي الآزوت (N₂) وغاز ثنائي الهيدروجين.
- 1/ ما نوع التحول الحادث؟ يترجح أنك؟
 - 2/ اكمل الجدول التالي:

النواحي	المستقلات	التحصيل
		مجموع كيميائي
		الانواع الكيميائية
		مجموع كيميائي
		الانواع الكيميائية

3- اكتب معادلة التفاعل المتوازنة مع المواد الكيميائية
 - يضاف الخالة الفلزية لخل عود كيميائي

- بالتوفيق -