

**الوضعية الأولى**

ذهب أحمد لشراء ماء جافيل لوالدته وبعد إحضاره قالت له أن هذا النوع غير جيد لأنه غير فعال في التنظيف ويجب استخدام كمية كبيرة منه حتى تتحصل على النتيجة المرجوة بينما يوجد نوع آخر فعال خلال التنظيف حيث تكفي كمية قليلة منه للحصول على النتائج المرجوة، فطلبت منه استبداله.

في طريقه للمتجر تساءل أحمد عن كيفية الحصول على ماء جافيل وحين عودته للمنزل قام بالبحث في شبكة الانترنت فوجد أنه يتم تحول كيميائي بين هيدروكسيد الصوديوم الصلب (NaOH) و غاز ثنائي الكلور (Cl<sub>2</sub>) فينتج ماء الجافيل (NaClO) و الملح (NaCl) و الماء (H<sub>2</sub>O)

1- قدم تفسيرا علميا تشرح به فعالية ماء جافيل الذي طلبت الأم إحضاره وعدم فعالية ماء جافيل الذي أحضره أحمد

2- عبر عن هذا التفاعل الكيميائي بجدول توضح فيه المتفاعلات و النواتج عيانيا و مجهريا مع تحديد الحالة الفيزيائية لكل الأفراد الكيميائية.

3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي ثم وزنها .

**الوضعية الثانية**

من أجل دراسة تأثير حمض كلور الماء (HCl) وضع محمد قطع صغيرة من الحديد في أنبوب اختبار 1- وكمية من برادة الحديد في أنبوب اختبار 2- لها نفس كتلة القطع الحديدية . وثيقة 1-

الملاحظة :

1/ احتفاء برادة الحديد قبل قطع الحديد.

2/ غاز احدث فرقة خفيفة في وجود عود ثقاب مشتعل .

3/ تشكل محلول كلور الحديد الثنائي (جزئيه يتكون من ذرة حديد وذرتين كلور)

المطلوب :

1/ ما هو السبب في احتفاء برادة الحديد قبل قطع الحديد؟

2/ حدد في جدول الجملة الكيميائية الابتدائية والنهائية

3/ اكتب معادلة التفاعل الحادث في أنبوب الاختبار 2- ثم وزنها مبرزا الحالة الفيزيائية.

وزن المعاذلين

هدية



ذكر جيدا

بالتفقيق