

4-2 شحنة أيون الكلورور Cl^- يوم

5-2 نضيف محلول S للتأكد أكثر على وجود أيونات الكلورور Cl^-

ا- ماهو المحلول الكاشف S عن أيونات الكلورور Cl^-

ب- اسم الراسب المحصل عليه

ج- معادلة تفاعل هذا الترسيب

التمرين الثالث

يعتبر الألمنيوم من الفلزات أكثر استعمالا في حياتنا اليومية وخاصة في علب المواد الغذائية الا انها تتفاعل مع جل المواد الغذائية الحمضية عندما لا تتخذ الاحتياطات اللازمة لذلك

4 نقط

1- حدد الاجسام الناتجة عن هذا التفاعل بين الالومنيوم و المواد الحمضية

2- المعادلة المختصرة لهذا التفاعل

3- كيف يمكن حماية المستهلك من هذا التفاعل واستعمال الالمنيوم في تعليب المواد الغذائية

4- ما هو الفلز الذي يمكن استعماله وبدون احتياطات في تعليب المواد الغذائية

