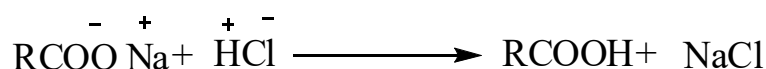


ثانياً/ فصل ، ترسيب، تحليل الصابون:

الصابون هو ملح للحامض الشحمي وله انواع مختلفة وصابون الصوديوم هو الاكثر انتشاراً.

(1)تحليل الصابون:

نضع 1مل من محلول الصابون في T.T+قطرات من HCl المركز عندها نلاحظ قطرات من الحوامض الشحمية المتحررة تطفو على سطح الماء أو تكون بشكل مستحلب.

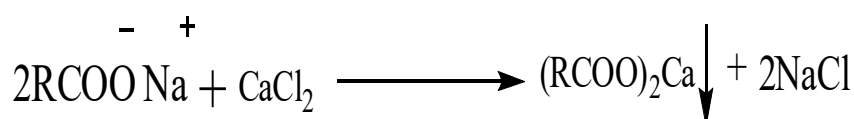


حامض شحمي يطفو

على سطح الماء

اذن اضافة حامض HCl الى محلول الصابون الذائب يظهر تعكير (راسب ابيض أو مستحلب)سببه تحرر الحامض الشحمي والذي لايزوب بالماء.

(2) ترسيب الصابون: نضع 1مل من محلول الصابون في T.T+1مل من كلوريد الكالسيوم (20% CaCl₂). عند اضافة CaCl₂ الى محلول الصابون الذائب يظهر تعكر بسبب تحول صابون الصوديوم الذائب الى صابون الكالسيوم غير الذائب (راسب ابيض اسفل الانبوبة).



(3)فصل الصابون: نضع في انبوبة اختبار 1مل من محلول الصابون مع قليل من NaCl. عند اضافة بلورات NaCl الى محلول الصابون لحد الاشباع نلاحظ ان الصابون يطفو فوق سطح المحلول دلالة على انفصاله. لماذا ؟ لان ملح الطعام اكثر ذوباناً في الماء من الصابون (يزاحم الصابون) فيسحب الماء من المحلول ويطفو الصابون

