

## الأحماض والقواعد

### استعمالات الأحماض والقواعد

تستعمل الأحماض القوية لإنتاج البلاستيك والأنسجة , وأكثرها استعمالاً -الكبريتيك -الستريك- الهيدروكلوريك

تستعمل القواعد القوية في صناعة المنظفات المنزلية ومنظفات المجاري

القواعد مواد جيدة للتنظيف لأنها زلقة تزيل الدهون والزيوت

يفرز جسم الإنسان كلا من الأحماض والقواعد

فحمض الهيدروكلوريك الذي يفرز في المعدة يحلل الطعام في أثناء عملية الهضم. وتحتوي المعدة على غشاء مخاطي يمنع الحمض القوي من إذابة المعدة نفسها.

يفرز البنكرياس عصارة هاضمة قاعدية لحماية غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة.

### خصائص الأملاح

حمض الهيدروكلوريك وهيدروكسيد الصوديوم من المواد الخطرة ولكن عند خلطهما معا ينتج ملح الطعام ( كلوريد الصوديوم )

**الملح** : مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة

التفاعل الذي يتم عند خلط **حمض** مع **قاعدة** يسمى **التعادل** , وينتج عنه ملح وماء

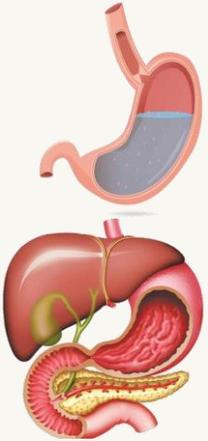
تمتاز معظم الأملاح بارتفاع درجة انصهارها وصلابتها بعضها قابل للذوبان بسهولة ومحاليل الأملاح موصلة للتيار الكهربائي

كبريتات الماغنسيوم تستعمل في الاستحمام لأنها تهدئ العضلات،

كما تستعمل كبريتات الباريوم للمساعدة على تصوير أعضاء الجسم

يستعمل بروميد الفضة في إنتاج أفلام التصوير الفوتوغرافية.

يستعمل الملح للمساعدة على صهر الجليد على الطرق وحفظ الأطعمة.



### تفاعل التعادل

