يلخص هذا البحث الأحماض القوية، وهي أحماض تتأين كلياً في الماء، مما يمنحها حموضة عالية وقوة تفاعلية كبيرة. أمثلة عليها: حمض الهيدروكلوريك (HCl) وحمض الكبريتيك (H_2SO_4) المستخدم في التنظيف، وحمض النيتريك (HNO_3) وحمض الهيدروكلوريك في صناعة الأسمدة والبطاريات، وصناعة المتفجرات. تتميز هذه الأحماض بتأينها الكامل، تفاعلها القوي مع القواعد، موصلية كهربائية عالية، وقيمة pH منخفضة. تُستخدم في الصناعة (الأسمدة، معالجة النفط)، المختبرات (ضبط pH التنظيف)، وصناعة المتفجرات. لكنها خطيرة؛ فقد تسبب حروقاً وتلفاً للجهاز التنفسي، وتلوثاً بيئياً. لذا، يتطلب التعامل معها ارتداء ملابس واقية، العمل في أماكن جيدة التهوية، وإضافة الحمض للماء تدريجياً عند التخفيف.

Summarized by © lakhasly.com