

يلخص هذا البحث الأحماض القوية، وهي أحماض تتأين كلياً في الماء، مما يمنحها حموضة عالية وقوة تفاعلية كبيرة. أمثلة في صناعة الأسمدة والبطاريات، (H_2SO_4) المستخدم في التنظيف، وحمض الكبريتيك (HCl) عليها: حمض الهيدروكلوريك في صناعة المتفجرات. تتميز هذه الأحماض بتأينها الكامل، تفاعلها القوي مع القواعد، موصلية (HNO_3) وحمض النيتريك التنظيف، وصناعة، (pH منخفضة). تُستخدم في الصناعة (الأسمدة، معالجة النفط)، المختبرات (ضبط pH كهربائية عالية، وقيمة 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.