

يُعدّ حمض لويس مستقبلاً لزوج من الإلكترونات، في حين تعدّ قاعدة لويس مانحة لزوج من الإلكترونات. ولا يحتوي حمض لويس على أيون هيدروجين، قابل للتأين لكي يمكن اعتباره حمضاً أو قاعدة أرهينيوس، كما أن حمض لويس لا يمتلك أيون هيدروجين لكي يمنحه لغيره.