



SVANTE ARREHENIUS

Proponen la teoría de la transferencia de electrones:

Ácido es toda sustancia capaz de ceder protones (H^+).

Base es toda sustancia capaz de aceptar protones (H^+).

GILBERT N. LEWIS

Propuso que:

Ácido: es aquella sustancia que en disolución acuosa produce iones hidrógeno, H^+ ,

o bien iones hidronio, H_3O^+ .

Base: es toda sustancia que en disolución acuosa se disocia dando iones hidróxidos (OH^-).

J.N. BRÖNSTED Y
T.M. LOWRY

Propuso un concepto más general de ácidos y bases, definió:

Ácido: como una sustancia receptora de un par de electrones.

Base: como una sustancia donadora de un par de electrones