A **acid conjugat**, în cadrul [Teoria acid-bază Brønsted – Lowry](https://ro.melayukini.net/wiki/Br%C3%B8nsted%E2%80%93Lowry_acid%E2%80%93base_theory), este un compus chimic format atunci când un acid [donează un proton](https://ro.melayukini.net/wiki/Protonation) ([H+](https://ro.melayukini.net/wiki/Hydron_(chemistry))) la o [baza](https://ro.melayukini.net/wiki/Base_(chemistry))- cu alte cuvinte, este o bază cu a [hidrogen](https://ro.melayukini.net/wiki/Hydrogen) i s-a adăugat ion, deoarece în reacția inversă pierde un ion hidrogen. Pe de altă parte, a **bază conjugată** este ceea ce a rămas după ce un acid a donat un proton în timpul unei reacții chimice. Prin urmare, o bază conjugată este o specie formată din [îndepărtarea unui proton](https://ro.melayukini.net/wiki/Deprotonation) dintr-un acid, deoarece în reacția inversă este capabil să câștige un ion hidrogen.[[1]](https://ro.melayukini.net/wiki/Conjugate_acid#cite_note-1) pentru că [unii acizi](https://ro.melayukini.net/wiki/Polyprotic_acid) sunt capabili să elibereze mai mulți protoni, baza conjugată a unui acid poate fi ea însăși acidă.

Pe scurt, aceasta poate fi reprezentată ca următoarea reacție chimică:

Acid + bază ⇌ conjugat bază + conjugat acid

[](https://ro.melayukini.net/wiki/File:Johannes_Br%C3%B8nsted.jpg)

[](https://ro.melayukini.net/wiki/File:Thomas_Martin_Lowry2.jpg)

[Johannes Nicolaus Brønsted](https://ro.melayukini.net/wiki/Johannes_Nicolaus_Br%C3%B8nsted) (stânga) și [Martin Lowry](https://ro.melayukini.net/wiki/Martin_Lowry) (dreapta).

[Johannes Nicolaus Brønsted](https://ro.melayukini.net/wiki/Johannes_Nicolaus_Br%C3%B8nsted) și [Martin Lowry](https://ro.melayukini.net/wiki/Martin_Lowry) a introdus teoria Brønsted – Lowry, care propunea că orice compus care poate transfera un proton către orice alt compus este un acid, iar compusul care acceptă protonul este o bază. Un proton este o particulă nucleară cu o sarcină electrică pozitivă unitară; este reprezentat de simbolul H+ deoarece constituie [nucleu](https://ro.melayukini.net/wiki/Atomic_nucleus) a unui hidrogen [atom](https://ro.melayukini.net/wiki/Atom),[[2]](https://ro.melayukini.net/wiki/Conjugate_acid#cite_note-2) adică a [cation hidrogen](https://ro.melayukini.net/wiki/Hydron_(chemistry)).

A [cation](https://ro.melayukini.net/wiki/Cation) poate fi un acid conjugat și un [anion](https://ro.melayukini.net/wiki/Anion) poate fi o bază conjugată, în funcție de care [substanţă](https://ro.melayukini.net/wiki/Chemical_substance) este implicat și care [teoria acid-bazică](https://ro.melayukini.net/wiki/Acid%E2%80%93base_reaction) este punctul de vedere. Cel mai simplu anion care poate fi o bază conjugată este [electron solvatat](https://ro.melayukini.net/wiki/Solvated_electron) al cărui acid conjugat este hidrogenul atomic.