

TABEL PASANGAN ASAM-BASA KONJUGASI
[Alih bahasa dari sini.](#)

Urutan		Asam	Basa konjugasi		K_a (25 °C)
1	Asam kuat	HClO ₄	ClO ₄ ⁻		
2		H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻		
3		HCl	Cl ⁻		
4		HNO ₃	NO ₃ ⁻		
5		H ₃ O ⁺	H ₂ O		
6		H ₂ CrO ₄	HCrO ₄ ⁻		$1,8 \times 10^{-1}$
7		H ₂ C ₂ O ₄ (asam oksalat)	HC ₂ O ₄ ⁻		$5,90 \times 10^{-2}$
8		[H ₂ SO ₃] = SO ₂ (aq) + H ₂ O	HSO ₃ ⁻		$1,71 \times 10^{-2}$
9		HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻		$1,20 \times 10^{-2}$
10		H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻		$7,52 \times 10^{-3}$
11		Fe(H ₂ O) ₆ ³⁺	Fe(H ₂ O) ₅ OH ²⁺		$1,84 \times 10^{-3}$
12		H ₂ C ₈ H ₄ O ₄ (asam <i>o</i> -ftalat)	HC ₈ H ₄ O ₄ ⁻		$1,30 \times 10^{-3}$
13		H ₂ C ₄ H ₄ O ₆ (asam tartarat)	HC ₄ H ₄ O ₆ ⁻		$1,04 \times 10^{-3}$
14		Hg(H ₂ O) ₆ ²⁺	Hg(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$2,6 \times 10^{-4}$
15		Sn(H ₂ O) ₃ ²⁺	Sn(H ₂ O) ₂ OH ⁺		$\sim 2 \times 10^{-4}$
16		HCO ₂ H (asam format)	HCO ²⁻		$1,9 \times 10^{-4}$
17		Cr(H ₂ O) ₆ ³⁺	Cr(H ₂ O) ₅ OH ²⁺		$1,6 \times 10^{-4}$
18		Hg ₂ (H ₂ O) ₂ ²⁺	Hg ₂ (H ₂ O)OH ⁺		$\sim 1 \times 10^{-4}$
19		C ₆ H ₅ CO ₂ H (asam benzoat)	C ₆ H ₅ CO ²⁻		$6,46 \times 10^{-5}$
20		HC ₂ O ₄ ⁻ (hidrogen oksalat)	C ₂ O ₄ ²⁻		$6,40 \times 10^{-5}$
21		HC ₄ H ₄ O ₆ ⁻ (hidrogen tartrat)	C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻		$4,55 \times 10^{-5}$
22		CH ₃ CO ₂ H (asam asetat)	CH ₃ CO ²⁻		$1,76 \times 10^{-5}$
23		Al(H ₂ O) ₆ ³⁺	Al(H ₂ O) ₅ OH ²⁺		$1,4 \times 10^{-5}$
24		Be(H ₂ O) ₄ ²⁺	Be(H ₂ O) ₃ OH ⁺		$\sim 1 \times 10^{-5}$
25		HC ₈ H ₄ O ₄ ⁻ (hidrogen ftalat)	C ₈ H ₄ O ₄ ²⁻		$3,1 \times 10^{-6}$
26		Cd(H ₂ O) ₆ ²⁺	Cd(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$8,32 \times 10^{-7}$
27		Cu(H ₂ O) ₆ ²⁺	Cu(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$\sim 5 \times 10^{-7}$
28		H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻		$4,3 \times 10^{-7}$
29		HCrO ₄ ⁻	CrO ₄ ²⁻		$3,20 \times 10^{-7}$
30		H ₂ S	HS ⁻		$1,2 \times 10^{-7}$
31		H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻		$6,23 \times 10^{-8}$
32		HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻		$6,0 \times 10^{-8}$
33		HOCl	OCI ⁻		$2,8 \times 10^{-8}$
34		Pb(H ₂ O) ₃ ²⁺	Pb(H ₂ O) ₂ OH ⁺		$1,3 \times 10^{-8}$
35		HOBr	OB ⁻		$2,06 \times 10^{-9}$
36		H ₃ BO ₃ or B(OH) ₃	B(OH) ₄ ⁻		$5,8 \times 10^{-10}$
37		NH ₄ ⁺	NH ₃		$5,65 \times 10^{-10}$
38		Zn(H ₂ O) ₄ ²⁺	Zn(H ₂ O) ₃ OH ⁺		$2,5 \times 10^{-10}$
39		Ni(H ₂ O) ₆ ²⁺	Ni(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$\sim 6 \times 10^{-11}$
40		HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻		$5,61 \times 10^{-11}$
41		Co(H ₂ O) ₆ ²⁺	Co(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$\sim 4 \times 10^{-11}$
42		HOI	OI ⁻		$2,3 \times 10^{-11}$
43		Fe(H ₂ O) ₆ ²⁺	Fe(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$\sim 1 \times 10^{-11}$
44		Mn(H ₂ O) ₆ ²⁺	Mn(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$\sim 6 \times 10^{-12}$
45		Mg(H ₂ O) ₆ ²⁺	Mg(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$\sim 4 \times 10^{-12}$
46		Ag(H ₂ O) ₂ ⁺	Ag(H ₂ O)OH(s)		$\sim 7 \times 10^{-13}$
47		HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻		$4,5 \times 10^{-13}$
48		Al(H ₂ O) ₃ (OH) ₃ (s)	Al(H ₂ O) ₂ (OH) ₄ ⁻		$\sim 4 \times 10^{-13}$
49		Ca(H ₂ O) ₆ ²⁺	Ca(H ₂ O) ₅ OH ⁺		$3,2 \times 10^{-13}$
50		Zn(H ₂ O) ₄ (OH) ₂ (s)	Zn(H ₂ O) ₃ (OH) ₃ ⁻		(?)
51		H ₂ O	OH ⁻		$(1,0 \times 10^{-14})$
52		HS ⁻	S ²⁻		$\sim 1 \times 10^{-19}$
53		OH ⁻	O ²⁻		(?)
		Asam Konjugasi	Basa		