

Forma ácida		Forma básica	pK _a
TRIS — H ⁺ (forma protonada) (HOCH ₂) ₃ CNH ₃ ⁺		TRIS* (amina livre) (HOCH ₂) ₃ CNH ₂	8,3
⁻ TES — H ⁺ (forma zwitteriônica) (HOCH ₂) ₃ CNH ₂ CH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻		⁻ TES (forma aniônica) (HOCH ₂) ₃ CNHCH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻	7,55
⁻ HEPES — H ⁺ (forma zwitteriônica) HOCH ₂ CH ₂ N ⁺ (CH ₂) ₄ NCH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻ H		⁻ HEPES (forma aniônica) HOCH ₂ CH ₂ N(CH ₂) ₄ NCH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻	7,55
⁻ MOPS — H ⁺ (forma zwitteriônica) O(CH ₂) ₂ N ⁺ CH ₂ CH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻ H		⁻ MOPS (forma aniônica) O(CH ₂) ₂ NCH ₂ CH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻	7,2
²⁻ PIPES — H ⁺ (diânion protonado) ⁻ O ₃ SCH ₂ CH ₂ N(CH ₂) ₄ N ⁺ CH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻ H		²⁻ PIPES (diânion) ⁻ O ₃ SCH ₂ CH ₂ N(CH ₂) ₄ NCH ₂ CH ₂ SO ₃ ⁻	6,8

*Note que o TRIS não é um zwitteríon.

De: Introdução à Química Geral 9ª Edição

F. A. Bettelheim et al.

CENGAGE Learning 2012 pg 238