S. 207 A. 2

Propansäure (vereinfacht: HProp) der Konzentration (HProp) =0,1 mol/l hat den pH-Wert 2,94. Berechnen Sie den -Wert der Säure.

Formel:

pH= [-lg{(HProp)}]

=2\*pH+lg{(HProp)}

=2\*2,94+lg{}

=4,88

Antwort:

Der -Wert von Propansäure beträgt 4,88.