Ks =

C(H3O+) = 10-ph C(H3O+) = C(A-)

= 10-2,94 0,01148 = C(A-)

= 0,01148

C(Hprop) = C0 – C(H3O+)

= 0,1 – 0,001148

= 0,098852

Ks =

= 0,000013

pKs = -log(ks)

= -log(0,000013)

= 4,875