Ks = $\frac{C\left(H3O+\right)\*c(A-)}{C(HA)}$

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 = $\frac{0,001148\*0,001148}{0,0989}$

 = 0,000013

pKs = -log(ks)

 = -log(0,000013)

 = 4,875