CH_3COOH n_1

CH_3CH_2OH n_1

$m=n_1Mm_1 + n_1Mm_2$

10,6 a g=n_1 (46+60) g /mol

n_1=a/10 mol

mol $CH_3COOH + CH_3CH_2OH \rightleftharpoons CH_3COOCH_2CH_3 + H_2O$

Αρχ: n_1 n_1

Α/Π: x x x x

Χl : n_1-x n_1-x x x

$yCH_3COOH + M \rightarrow (CH_3COO)_yM + y/2\ H_2$

(n_1-x) (n_1-x)/y

$Kc= [CH_3COOCH_2CH_3][H_2O] /[CH_3COOH] [CH_3CH_2OH]$

$4=[(x^2/V^2)(mol^2/L^2)]/ [(n_1-x)^2/V^2(mol^2/L^2)]$

$2=x/ (n_1-x)$

$2n_1-2x=x$

$x=2n_1/3$

Αρα $n_1-x=n_1/3$

Άρα : $n_1/3y=a/60$ mol => a/(10 x 3 x y) =a/60=>**y=2**

Άρα ο Α.Ο του μετάλλου είναι +**2**