Saya kerjakan sesuai dengan apa yang saya tangkap dari soal ya ☺

Larutan Gula

m = 0,2 molal

Tbl = 100,104 0C

Larutan KCl (elektrolit kuat, maka punya i (ketetapan van’t hoff))

m = 0,1 molal

n = 2 (jumlah ion)

i = 1 + (n-1) α = 1 + ( 2 – 1) α

Tbl?

Cari Kb terlebih dahulu dari yang diketahui (gula) :

∆Tb = m x Kb

100,104 – 100 = o,2 x Kb

Kb = 0,52

Kita cari Tbl dari KCl

∆Tb = m x Kb x i

Tbl – 100 = 0,1 x Kb x 2

Tbl = 100,104

Maaf gan itu yang saya bisa,

Semoga bisa membantu ☺