50 mL − 9,011 = 40,989 mL

0,1028 · 40,989 mL = g / 74,55 · 1000

∴ 4,2136 = g · 13,4138...

g = 4,2136 / 13,4138 = 0,3141

% = 0,3141 g / 0,4375 g · 100 = 71,79 %

② 2,462 g di KCl solubilizzati in 180 mL di acqua → sol. A

20 mL sol. A titolati secondo mohr con 25,18 mL di $AgNO_3$ 0,1 M (f_c = 1,038)

Purezza comm.iale = ?

Purezza materiale inerte

PM KCl = 74,55

0,02518 L · 0,1 M = 0,002518 mol

0,1877 g → massa KCl effettiva

2,462 g : x = 180 : 20

0,273 g

0,273 − 0,1877 = 0,0853 g → impurezze

