Уксусный ангидрид $(CH_3CO)_2O$ легко взаимодействует с водой, образуя уксусную кислоту:

$$(CH_3CO)_2O + H_2O \longrightarrow 2CH_3COOH.$$

Какой объем (см^3) водного раствора уксусной кислоты с массовой долей CH_3COOH 64% (ρ = 1,06 г/см^3) следует добавить к 150 г раствора уксусного ангидрида в уксусной кислоте с массовой долей $(CH_3CO)_2O$ 40%, чтобы получить 15-процентный раствор уксусного ангидрида?