1. Propeenzuur
2. 17

1. 2-propeenzuur is ook goed. Omdat 2-propeenzuur de enige mogelijkheid is mag de 2 weggelaten worden. Omdat de C in de -COOH groep altijd nummer 1 krijgt, bestaat 1-propeenzuur niet.

2. 

3. 1 mol water = 18,08 gram. 1,0 x 103 gram water is dus gelijk aan(1,0 x 103)/18,02 = 55,5 mol.

1 mol monomeer eenheid (C2H3COONa) = 94,04 gram.

1 monomeer eenheid neemt 300 watermoleculen op. Het polymeer hoeft maar 55,5 mol op te nemen. Je hebt 0,185 mol polymeer nodig. 1 mol polymeer = 94,04 gram, 0,185 mol = 17,4 gram. Het aantal juiste significante cijfers is 2, dus het antwoord is 17.