Для получения синтетического волокна лавсан провели реакцию поликонденсации между терефталевой кислотой количеством 2,25 моль и этиленгликолем. Схема реакции:

$$n\mathrm{HOOC}---\mathrm{C_6H_4}---\mathrm{COOH} + n\mathrm{HO}---(\mathrm{CH_2})_2---\mathrm{OH} \longrightarrow \mathrm{HO}---(\mathrm{CO}---\mathrm{C_6H_4}---\mathrm{CO}---\mathrm{O}---(\mathrm{CH_2})_2---$$

$$)---\mathrm{OH} + (2n---1)\mathrm{H_2O}.$$

Среднее число остатков этиленгликоля в молекуле образовавшегося высокомолекулярного соединения равно 20. Рассчитайте массу (г) образовавшейся воды.