P2O5 + H2O = 2HPO3

n-количество вещества

n(P2O5)=(1.5\*1)/2=0.75моль

m(P2O5)=0.75 моль\*142(г/моль)=106,5 г

Ответ: m(P2O5)=106.5г (вроде так)