**Zadanie 8.**

*Przez płuczkę zawierającą 1,055 g rozpuszczonego jodu przepuszczono powietrze zanieczyszczone kwasem siarkowodorowym. Odbarwienie roztworu nastapiło po przepuszczeniu 6000 dm3 analizowanego powietrza ( warunki normalne ).***Zapisz reakcję i oblicz zawartość siarkowodoru w badanym gazie. Wynik podaj w ppm.** *1 ppm =* $10^{-6}.$