

### Zadanie 6.

*Wodorotlenek sodu przechowywany w nieszczelnym naczyniu pochłania z powietrza parę wodną oraz dwutlenek węgla, który tworzy węglan sodu. Do próbki takiego wodorotlenku o masie 5,34 g dodano kwasu solnego o stężeniu 2M i otrzymano roztwór obojętny. W trakcie tej reakcji wydzielił się gaz o objętości  $150\text{ cm}^3$  w temp.  $25^\circ\text{C}$  i pod ciśnieniem 1013 hPa. Oblicz, jaki procent zanieczyszczeń w postaci węglanu sodu i wody zawiera badany wodorotlenek sodu.*

