# Pomiary stężenia jonów wodorowych i konduktywności

Przebieg pomiarów:

1. Dokonaj kalibracji wybranego przez prowadzącego pehmetru zgodnie z instrukcją obsługi.

2. Wyznacz charakterystykę przetwarzania E=f(pH) w temperaturze otoczenia czujnika pH z wybraną elektrodą szklaną.

Zadawanie wartości pH dokonać za pomocą roztworów buforowych. Elektrody przed każdorazowym użyciem należy przemyć w wodzie destylowanej.

Na podstawie przeprowadzonych pomiarów określić: nachylenia charakterystyk badanych czujników pH, nieliniowość charakterystyki przetwarzania oraz punkty zerowe.

3. Wyznaczyć wartość pH wody kranowej i wody destylowanej.

4. Wyznaczyć zależność konduktywności G od procentowego stężenia roztworu wody z solą $G=f(C_P)$.

Wartość stężenia $C_P$ roztworu wody z solą zmieniaj od 0 do 10 % co 0,5%.