

### **Zagadnienia wejściówka nr 3**

1. Znajomość pojęć utleniacz, reduktor, amfoter redoks, potencjał standardowy, potencjał formalny.
2. Wzór Nernsta na potencjał półogniwa redoks oraz wpływ pH na ten potencjał.
3. Sposób przygotowania i przechowywania mianowanego roztworu  $\text{KMnO}_4$
4. Substancje wzorcowe (podstawowe) stosowane do nastawiania miana roztworu  $\text{KMnO}_4$  – przykłady, równania reakcji nastawiania miana roztworu  $\text{KMnO}_4$  na te substancje.
5. Zasada manganianometrycznego oznaczania Fe (II).
6. Jony przeszkadzające w manganianometrycznym oznaczaniu Fe(II) oraz sposoby niwelowania ich niekorzystnego wpływu na wyniki oznaczenia.