

Zagadnienia do klasówki: *Reakcje z wymianą elektronów*

1. Obliczanie wartości stopni utlenienia atomów pierwiastków w cząsteczkach i jonach (prosty i złożony).
2. Stosowanie zapisu formalnego i jonowo-elektronowego równań półkowych reakcji do bilansu równań reakcji utleniania-redukcji.
3. Zastosowanie stechiometrii równań reakcji utleniania-redukcji do obliczeń w zadaniach rachunkowych.
4. Umiejętność obliczeń z wykorzystaniem stężenia procentowego, molowego, rozpuszczalności w zadaniach rachunkowych.
5. Umiejętność obliczeń z wykorzystaniem pojęcia wydajności reakcji chemicznej oraz stosowanie równania Clapeyrona.
6. Interpretacja potencjału redoks układu do określania kierunku zachodzenia reakcji utleniania-redukcji.
7. Właściwości redoks związków chromu i manganu, w tym barwy jonów.
8. Właściwości utleniające kwasów w stosunku do metali i niemetali.
9. Wpływ pH na potencjał układu redoks (równanie Nernsta).
10. Właściwości redoks H_2O_2 .

Zadania maturalne, które rozwiązywaliśmy na lekcjach.