

SPIS TREŚCI

Przedmowa	8
Rozdział 1. Prawa chemiczne. Zadania stechiometryczne.....	10
Rozdział 2. Stężenie roztworów: procentowe i molowe.....	26
Rozdział 3. pH roztworów mocnych kwasów i mocnych zasad.....	44
Rozdział 4. Elektrolity: stopień i stała dysocjacji oraz pH roztworów słabych kwasów i słabych zasad.....	60
Rozdział 5. pH roztworów mieszanin buforowych.....	74
Rozdział 6. Ciśnienie osmotyczne roztworów elektrolitów i nieelektrolitów	100
Rozdział 7. Rozpuszczalność i iloczyn rozpuszczalności w nasyconych roztworach soli trudno rozpuszczalnych	118
Rozdział 8. Podwyższenie temperatury wrzenia i obniżenie temperatury krzepnięcia roztworów	134
Rozdział 9. Energetyka reakcji chemicznych. Żywnienie i zapotrzebowanie energetyczne.....	148
Tabela 1. Niektóre stałe kwasowe i zasadowe	164
Tabela 2. Iloczyny rozpuszczalności oraz rozpuszczalność niektórych trudno rozpuszczalnych elektrolitów w temperaturze 25°C.....	166
Tabela 3. Układ okresowy pierwiastków: liczby i masy atomowe	168