**Dysocjacja**

1. Udzielając odpowiedzi, z poniższego wykazu, wypisz wszystkie związki, które są elektrolitami słabymi.
2. stront,
3. CuSO4,
4. Tl,
5. bizmut,
6. CaC2,
7. KOH,
8. HNO2,
9. CH3COOH,
10. azotan(V) ołowiu(II).
11. Zasada amonowa
12. Wodorotlenek glinu
13. Obliczyć wykładnik aktywności jonu chlorkowego w roztworze o składzie: 0,02 mol CoCl2 i 0,01 mol KNO3 w 1 dm3.
14. Obliczyć stopień dysocjacji i wykładnik stężenia jonów wodorowych kwasu chlorowego(I) (HClO) w 0,05 molowym roztworze. Ka = 4,3·10-8.
15. Oblicz stężenie molowe wody w temperaturze 298,15 K jeżeli stała dysocjacji wyrażona wzorem K =  wynosi w tej temperaturze 1,8⋅10-16.