



## TEST WIEDZY 2

### REAKCJE ZOBOJĘTNIANIA I STRĄCANIA

1. Roztwór wodny HF zawiera 0,5 mola jonów  $F^-$  oraz 1,5 mola niezdysoncjowanych cząsteczek HF. Jego stopień dysocjacji wynosi:
  - A. około 1 %
  - B. około 10%
  - C. **około 25%**
  - D. około 45%
2. Aby zwiększyć stopień dysocjacji słabego elektrolitu należy:
  - A. Obniżyć temperaturę roztworu
  - B. **Dodać rozpuszczalnika (np. wody)**
  - C. Dodać innego elektrolitu
  - D. Nie da się zmienić stopnia dysocjacji
3. W  $10 \text{ dm}^3$  roztworu znajduje się  $10^{-4}$  mola jonów  $OH^-$ . pH tego roztworu wynosi:
  - A. **9**
  - B. 4
  - C. 10
  - D. 12
4. Jakie jony pozostaną w roztworze po zmieszaniu ze sobą  $20 \text{ cm}^3$  roztworu  $AgNO_3$  o stężeniu  $0,5 \text{ mol/dm}^3$  z  $40 \text{ cm}^3$  roztworu  $HCl$  o stężeniu  $0,25 \text{ mol/dm}^3$ .
  - A.  $Ag^+$  i  $NO_3^-$
  - B.  $H^+$  i  $Cl^-$
  - C.  $Ag^+$  i  $Cl^-$
  - D.  **$H^+$  i  $NO_3^-$**
5. Iloczyn rozpuszczalności siarczanu (VI) wapnia wynosi  $K_{SO} = 6,3 \cdot 10^{-5}$ . Zmieszano ze sobą równe objętości roztworów siarczanu (VI) sodu i chlorku wapnia o stężeniach  $0,01 \text{ mol/dm}^3$ . Wybierz zadanie prawdziwe:
  - A. Wytrącił się osad  $NaCl$
  - B. Wytrącił się osad siarczanu (VI) wapnia
  - C. Wytrącił się osad  $CaSO_4$ , ale dopiero po silnym podgrzaniu
  - D. **Nie obserwujemy żadnych zmian, ponieważ nie został przekroczony iloczyn rozpuszczalności**