

Imię i nazwisko

Kierunek

Data

Sprawozdanie z ćw. 10
IŁOZYN ROZPUSZCZALNOŚCI II

Warunki rozpuszczania osadu		
SUBSTRATY	OBSERWACJE	JONOWE RÓWNANIE REAKCJI ROZPUSZCZANIA OSADU
1.1 Ag_2CO_3 , HNO_3		
1.1 AgCl , HNO_3		
1.2 CaC_2O_4 , HCl		
1.2 CaC_2O_4 , CH_3COOH		
1.3 $\text{Mg}(\text{OH})_2$, HCl		
1.3 $\text{Mg}(\text{OH})_2$, NH_4Cl		

Sformułuj ogólny warunek rozpuszczania jonowego osadu.

Przedstaw jonowe równania dwóch równowag, które istnieją podczas rozpuszczania jednego z powyższych osadów.

Dlaczego AgCl nie rozpuszcza się w HNO_3 ?

Dlaczego rozpuszczalność $\text{Mg}(\text{OH})_2$ jest większa w roztworze HCl niż w roztworze NH_4Cl ?

Dlaczego osad CaC_2O_4 rozpuszcza się w roztworze HCl , a nie rozpuszcza się w roztworze CH_3COOH ?

Jak wpływa na rozpuszczalność trudno rozpuszczalnego osadu wprowadzenie do roztworu nasyconego:

a) jonów wspólnych z jonami osadu

b) jonów reagujących z jednym z jonów osadu?

Odpowiedź zilustruj przykładami.

Co stanowi główny składnik kredy i marmuru?

Jaki wpływ na przebieg reakcji ma rozmiar reagujących kawałków marmuru?

Podaj nazwy i główne składniki chemiczne dwóch innych minerałów.