Zadanie

Do wodnego roztworu chlorku wapnia o stężeniu anionów chlorkowych $0{,}05\ mol/dm^3$ i objętości $0{,}2\ dm^3$ wsypano w nadmiarze stały $Ca(OH)_2$.

Oblicz pH otrzymanego roztworu w 25°C.



Kurs maturalny z chemii
samurajchemiczny.elms.pl
zadania rozwiązane na video w kursie
Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com

ZADANIE

W 500 cm^3 roztworu nasyconego jonami Mg^{2+} i CO_3^{2-} rozpuszczono 0,005 mola $MgCl_2$. Oblicz masę wytrąconego osadu wynik podaj w mg w przybliżeniu do jedności. Temperatura roztworu = 25°C.



Kurs maturalny z chemii
samurajchemiczny.elms.pl
zadania rozwiązane na video w kursie
Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com

Zadanie

Do 100 cm^3 wody wrzucono nadmiar sproszkowanego PbJ_2. Do otrzymanej zawiesiny dodano 300 cm^3 wodnego roztworu azotanu(V) ołowiu(II) o stężeniu $5 \cdot 10^{-5}$ mol/dm^3. Całość uzupełniono wodą destylowaną do objętości 1000 cm^3 roztworu. Otrzymany nasycony roztwór miał temperaturę 25°C. **Oblicz o ile mg więcej rozpuści się PbJ_2 w roztworze końcowym niż w 100 cm^3 wody. Wynik zaokrąglij do jedności. Wyniki pośrednie zaokrąglaj do trzech cyfr znaczących.** $M_{Pb} = 207$ g/mol, $M_J = 127$ g/mol.



Kurs maturalny z chemii
samurajchemiczny.elms.pl
zadania rozwiązane na video w kursie
Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com

Zadanie

Czy możliwe jest sporządzenie takiego roztworu wodnego $KClO_4$ w temperaturze 25°C którego $50\ cm^3$ po dodaniu do $450\ cm^3$ wodnego roztworu KNO_3 o stężeniu $0{,}008\ \frac{mol}{dm^3}$ pozwoli otrzymać nasycony roztwór jonami K^+ i ClO_4^- w temperaturze 25°C ? **Wniosek wyciągnij na podstawie obliczeń.**



Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com