

Równowaga w roztworach

Zadanie problemowe nr 7

Zadanie 5. (0–3)

Przygotowano dwa wodne roztwory w temperaturze T.

Roztwór 1. powstał w wyniku rozpuszczenia w wodzie: kwasu bromowego(V), bromianu(V) potasu i bromku potasu.

Roztwór 2. powstał w wyniku rozpuszczenia w wodzie: kwasu bromowego(V) i bromku potasu.

W poniższych tabelach przedstawiono stężenia molowe wybranych cząsteczek i jonów w opisanych roztworach.

Roztwór 1.

Indywiduum	Stężenie, $mol \cdot dm^{-3}$
$HBrO_3$	0,71
BrO_3^-	0,50
Br^-	0,34
H_3O^+	0,28
K^+	0,56

Roztwór 2.

Indywiduum	Stężenie, $mol \cdot dm^{-3}$
$HBrO_3$	0,42
BrO_3^-	
Br^-	0,21
H_3O^+	
K^+	

Wykonaj odpowiednie obliczenia i uzupełnij powyższą tabelę, wpisując w puste miejsca wartości stężeń molowych anionów bromianowych(V), kationów wodoru i kationów potasu w roztworze 2.

Obliczenia:

Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com