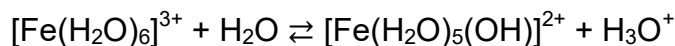


Zadanie 19.

zadanie na dzień 20.01.2022 (czwartek)

Poniżej przedstawiony jest za pomocą równania reakcji pierwszy etap stopniowej hydrolizy jonu heksaakwazelaza(III):



Zadanie 19.1. (0-1)

Zapisz równanie w formie **jonowej skróconej** drugiego etapu hydrolizy jonów podanych w tabeli poniżej:

$\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6^{3+}$	
$\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6^{2+}$	

Zadanie 19.2. (0-1)

Na podstawie równania z informacji wstępnej zapisz wyrażenie na stężeniową stałą równowagi reakcji hydrolizy jonu $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$.

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Hydroliza

Stała równowagi

Równanie hydrolizy

Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie www.chemiadomatury.pl 31.01.2022 r.