

Ka, pH, wskaźniki pH

Zadanie problemowe nr 9

Zadanie 6. (0–3)

Za pomocą pipety jednomiarowej o pojemności 2,00 cm^3 pobrano roztwór **kwasu X** o stężeniu 0,100 $mol \cdot dm^{-3}$, przeniesiono do kolby miarowej o pojemności 250,0 cm^3, dopełniono wodą destylowaną do kreski i dokładnie wymieszano. Próbki otrzymanego roztworu przeniesiono do pięciu probówek. Do każdej probówki dodano kilka kropli roztworu wybranego wskaźnika kwasowo-zasadowego. Wyniki tych doświadczeń przedstawiono na poniższych zdjęciach.

rozcieńczony roztwór kwasu X



+ oranż metylowy	+ błękit Nilu	+ zieleń bromokrezolowa	+ czerwień Kongo	+ błękit bromotymolowy

Kwasem X jest jeden z niżej wymienionych kwasów:

H_2SO_4 HF H_3PO_4 HClO $HClO_2$ H_3BO_3 HCl

Przeprowadź odpowiednie obliczenia i na ich podstawie zidentyfikuj kwas X.

Obliczenia:

Julia Kasbrylak juliakasbrylak@gmail.com