

Zadania na luty dla klas II



1. Oblicz stężenie molowe jonów OH^- oraz pH w 0,05-molowym roztworze amoniaku, którego K_b wynosi $1,80 \times 10^{-5}$
2. Zmieszano 100 cm^3 0,10 molowego roztworu NaOH z 300 cm^3 roztworu HCl o $\text{pH} = 1,20$. Oblicz pH otrzymanego roztworu.
3. Ile mg wody amoniakalnej znajduje się w 50 cm^3 0,1 mol/ dm^3 roztworu?
4. Na miareczkowanie analizy zawierającej KOH zużyto $6,5 \text{ cm}^3$ 0,0852 mol/ dm^3 HCl . Oblicz zawartość zasady w mg w analizie.
5. Ile gramów KCl a ile gramów wody należy użyć w celu przygotowania 800g 4% roztworu tej soli?