

Zadanie 18.1

- a. $\text{CH}_3\text{COONa} \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$
b. $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$

Zadanie 18.2

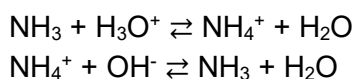
pH = 8,52

Zadanie 19.1

C: nadmiar słabej zasady; powstaje roztwór buforowy;

pH = 8,95

Zadanie 19.2



Zadanie 20

- a. P, P, F
b. 4 mole tlenu

Zadanie 21

n CO = 6 mol

Ponieważ reakcja jest endotermiczna wzrost temperatury spowoduje przesunięcie równowagi reakcji w prawo.

Zadanie 22

$[\text{A}] = 4,52 \text{ mol/dm}^3$, $[\text{B}] = 2,74 \text{ mol/dm}^3$, $[\text{C}] = 3,74 \text{ mol/dm}^3$

Zadanie 23

Zmaleje 128 razy