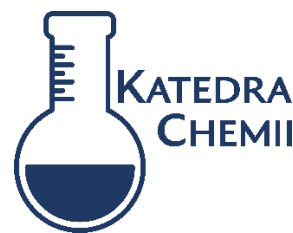




AKADEMIA NAUK
STOSOWANYCH
W TARNOWIE

Wydział Matematyczno-
-Przyrodniczy



Zadanie 11

- a. $\text{pH} = 11,14$
b. K – bez zmian
 $3\alpha_1 = \alpha_2$

Zadanie 12

- a. $\text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$
 $K = 1,01$
b.
ciemnienie
ciemnienie
odbarwianie
ciemnienie

Zadanie 13.1

- 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 13.2

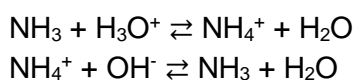
$\text{pH} = 8,52$

Zadanie 14.1

C: nadmiar słabej zasady; powstaje roztwór buforowy;

$\text{pH} = 8,95$

Zadanie 14.2



Zadanie 15

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