

Zadanie 1.1

L^5

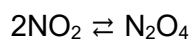
Zadanie 1.2

pierwszy elektron: $n = 2, l = 1, m = -1$

drugi elektron: $n = 2, l = 1, m = 0$

trzeci elektron: $n = 2, l = 1, m = 1$

Zadanie 1.3



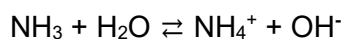
brunatnoczerwony $\rightleftharpoons$ bezbarwny

wiązanie kowalencyjne niespolaryzowane

Zadanie 1.4

orbital sp^3 atomu azotu i orbital $1s$ atomu wodoru

Zadanie 1.5



$$pV = nRT$$

$$c = 0,046 \text{ mol/dm}^3$$

$$K_b = 0,0000178$$

$$[\text{OH}^-] = 0,0009 \text{ mol/dm}^3$$

$$\text{pH} = 11,0$$