

Obsah

1. Úvod.....	4
2. Ionizační energie atomu vodíku H.....	5
3. Vazebná energie iontu vodíku H_2^+	8
4. Vazebná energie molekuly para-vodíku H_2	11
5. Vazebná energie molekuly ortho-vodíku H_2	15
6. Ionizační energie atomu uhlíku C.....	18
7. Vazebná energie vazby atomů uhlíku C-C.....	20
8. Ionizační energie atomu dusíku N.....	23
9. Vazebná energie vazby atomů dusíku N-N.....	26
10. Ionizační energie atomu kyslíku O.....	28
11. Vazebná energie vazby atomů kyslíku O-O.....	31
12. Závěr.....	34
13. Poděkování.....	34
14. Literatura.....	35

$$r = \sqrt{\frac{a_0}{Z}} \quad (6)$$
$$F_{el} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Ze^2}{r^2} \quad (7)$$
$$F_{mag} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{\mu_B B}{r^3} \quad (8)$$

kde e je náboj elementárního náboje, Z je poloměr elektronu, μ_B je magnetický moment protonu a B je vlnová délka protonu a elektronu na jejich společné ose. (obr. 1).