

Raidovo plati:

$$\varepsilon_{el} : \varepsilon_{vib} : \varepsilon_{rot} = 1 : \sqrt{\frac{m}{M}} : \frac{m}{M}$$

- m hmotnosť elektrónu

- M raidovo rovná hmotnosť D.7.u atómu

$$m/M \approx 10^{-5} - 10^{-3} \Rightarrow$$

$$\boxed{\varepsilon_{el} \gg \varepsilon_{vib} \gg \varepsilon_{rot}}$$

$$\varepsilon_{el} \sim eV$$

$$\varepsilon_{vib} \sim 10^{-2} - 10^{-1} eV$$

$$\varepsilon_{rot} \sim 10^{-5} - 10^{-3} eV$$

System urovni energii molekuly je charakterizovaný
dalšie od seba vzdialenými delibnými úrovni
energii, vrátane ε_{el} , pri $\varepsilon_{vib} = \varepsilon_{rot} = 0$ rotac-
ných podstatne blízko k sebe vibracných ú-
rovni vrátane ε_{vib} pri maximálnom ε_{el} a $\varepsilon_{rot} = 0$,
a ešte blízko rotacných pri sebe rotacných
úrovni (chodby ε_{rot} pri maximálnom ε_{el} a ε_{vib}).