

Molekula vodíka H_2

Průběh r. 1927 London, Heitler.

\Rightarrow výborný scitlas \Rightarrow dobrot QM je aj to -
or etidym zailatam chemie

$$E_v = 4.776 \text{ eV}$$

$$R_0 = 0.74 \times 10^{-10} \text{ m}$$

1. molekula vodíka $2e^-$, podľa Pauliho princípu
s opačným spinom.

Výpočet komplikuje dočkovstehidá dýchavica
 $e^- \Rightarrow$ väzbová energia je menšia ako
dvojnasobok väzbovej energie H_2^+ (2.65 eV)

Pracas výpočty - úplna zloza teória a experimentu.