

Vlnová funkce bude normovaná - například je do vlnového číslo n takže je funkce proskakovat od boku k boku.

2. Protony být v pohybu v solu A \Rightarrow e^- zdelejší
boku + probíhá k pohybu v solu B
 \Rightarrow klesající energie sítě

Důvod:

- a) e^- vlnou se udeleje (koduje) o zálekem
 $E = \frac{q^2 h^2}{2 m L^2}$ $L \uparrow \Rightarrow E \downarrow$

Komplikovanější - E záleží i aj od seřadit

- b) q mězi p. vstří \Rightarrow vystýkají se tam
často také tři elektrostatické síly působ-
vají dvou protonů

Prostředí mezi q -měziem Schrödinger
odhad přibližného tlaku

ψ_A - vlnová funkce atomu H v solu A

ψ_B - vlnová funkce atomu H v solu B

$\phi(r)$ - vlnová funkce e^- v ionu H_2^+

Nad e^- je v "okruhu" boku A \Rightarrow může být poloha r od
A, když má "naučen" odstín protonu v solu B

$$\Rightarrow \phi(r) = C_1 \psi_A(r) \text{ pro } r \approx r_A = (0, 0, 0)$$

$$\phi(r) = C_2 \psi_B(r) \text{ pro } r \approx r_B = (R, 0, 0)$$

\Rightarrow v celoj oblasti

$$\phi(r) = C_1 \psi_A(r) + C_2 \psi_B(r)$$

Ostatně ohodnotit pomor C_1/C_2

Vzhledem by mala být funkce vlnové a sítě

$$\psi_A(r_{\text{střed}}) = \psi_B(r_{\text{střed}})$$