

Jaká je pravděpodobnost, že se elektron atomu vodíku vyskytuje ve vzdálenosti nižší než a_0 ?

$$\int_0^{a_0} 2^2 \frac{Z^3}{a_0} \cdot r^2 \cdot e^{-\frac{2Zr}{a_0}} dr$$

Pro atom H platí $Z = 1$:

$$\int_0^{a_0} 2^2 \frac{1^3}{a_0} \cdot r^2 \cdot e^{-\frac{2r}{a_0}} dr$$

Vytknutí konstant před integrál:

$$\frac{4}{a_0^3} \int_0^{a_0} r^2 \cdot e^{-\frac{2r}{a_0}} dr$$

Zavedeme substituci

$$\begin{aligned} x = \frac{-2r}{a_0} dx &= \frac{-2}{a_0} dr & \rightarrow & dr = \frac{a_0 dx}{-2} \\ r &= \frac{x}{-2a_0} \end{aligned}$$

a dostáváme tedy

$$\frac{4}{a_0^3} \int_0^{-2} \left(\frac{x}{-2a_0} \right)^2 \cdot e^x \left(\frac{a_0}{-2} \right) dx$$

Po vykrácení:

$$\frac{-1}{2} \int_0^{-2} x^2 e^x dx$$

1. Užití znalosti integrálu $\int P_n(x)e^x dx = e^x \sum_{k=0}^n (-1)^k P_n^{(k)}(x) + C$
Pro $n = 2$ platí

$$\begin{aligned} \frac{-1}{2} \int_0^{-2} x^2 e^x dx &= \frac{-1}{2} [e^x(x^2 - 2x + 2)]_0^{-2} = \\ &= \frac{-1}{2} (e^{-2}(4 + 4 + 2) - e^0(0 + 0 + 2)) = \mathbf{1 - \frac{5}{e^2}} \end{aligned}$$

2. Aplikace per partes

$$\begin{aligned}\frac{-1}{2} \int_0^{-2} x^2 e^x dx &= \frac{-1}{2} \left([x^2 e^x]_0^{-2} - 2 \int_0^{-2} x e^x dx \right) = \\ &= \frac{-1}{2} \left([x^2 e^x]_0^{-2} - 2 [x e^x]_0^{-2} + 2 \int_0^{-2} e^x dx \right) = \\ &= \frac{-1}{2} \left([x^2 e^x]_0^{-2} - 2 [x e^x]_0^{-2} + 2 [e^x]_0^{-2} \right) = \\ &= \frac{-1}{2} [e^x (x^2 - 2x + 2)]_0^{-2} = \mathbf{1 - \frac{5}{e^2}}\end{aligned}$$