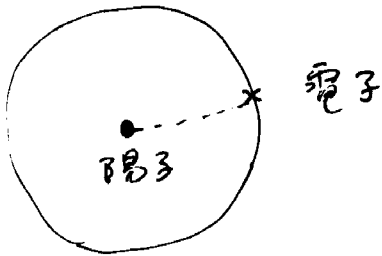


8-2-3 クーロム・ポテンシャル

水素原子は陽子と電子でできている



束縛している力は

クーロム力

$$V(r) = -\frac{e^2}{r}$$

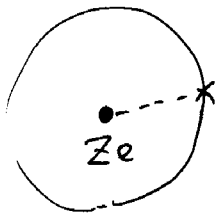
• Schrödinger 方程式

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 \psi(r) - \frac{Ze^2}{r} \psi(r) = E \psi(r)$$

$$V(r) = -\frac{Ze^2}{r} \quad : \quad \text{水素型原子}$$

という

(最近の実験)

 ^{83}Bi 12 1個の電子

(Z=83)