

# Quantum Chemistry

## Corrections 6

1. Calculate the probability that a hydrogen 1s electron will be found within a distance of  $2a_0$  from the nucleus.

Pour trouver la probabilité qu'un électron, qui se trouve dans un état propre,  $\psi(r, \theta, \varphi) = R_{nl}(r)Y_l^m(\theta, \varphi)$ , se situe à une distance du noyau comprise entre 0 et  $2a_0$ , il suffit de calculer l'intégral

$$p = \int_0^{2a_0} \int_0^\pi \int_0^{2\pi} (R(r)Y_l^m(\theta, \varphi))^* \cdot R(r)Y_l^m(\theta, \varphi) \cdot r^2 \sin(\theta) dr d\theta d\varphi$$

Comme les harmoniques sphériques sont des fonctions normées

$$\int_0^{2\pi} \int_0^\pi \int_0^\infty \psi^* \psi d\tau = \underbrace{\int_0^\pi Y^* Y \sin \theta d\theta d\varphi}_{=1} \cdot \int_0^\infty R^* R r^2 dr \quad \text{avec} \quad d\tau = r^2 \sin \theta dr d\theta d\varphi$$

pour calculer la probabilité, il suffit de calculer l'intégrale de la partie radiale  $\int R_{nl}^*(r)R_{nl}(r)r^2 dr$

$$R_{nl}(r) = -\left[ \frac{(n-l-1)!}{2n((l+1)!)^3} \right]^{1/2} \cdot \left( \frac{2}{na_0} \right)^{l+3/2} r^l \exp\left(-\frac{r}{na_0}\right) \cdot L_{n+l}^{2l+1}\left(\frac{2r}{na_0}\right)$$

$$R_{10} = \frac{1}{\sqrt{2}} \left( \frac{2}{a_0} \right)^{3/2} \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right)$$

on est en coordonnées sphériques polaires, donc on intègre  $\int R^*(r)r^2 R(r)dr$

$$\int_0^{2a_0} R_{10}^2 r^2 dr = \frac{1}{2} \left( \frac{2}{a_0} \right)^3 \int_0^{2a_0} r^2 \exp\left(-\frac{2r}{a_0}\right) dr$$

$$\int x^2 e^{\alpha x} dx = \frac{x^2 e^{\alpha x}}{\alpha} - \frac{2}{\alpha} \int x e^{\alpha x} dx \quad \text{et} \quad \int x e^{\alpha x} dx = \frac{e^{\alpha x}}{\alpha^2} (\alpha x - 1)$$

$$\int x^2 e^{\alpha x} dx = \frac{x^2 e^{\alpha x}}{\alpha} - \frac{2x e^{\alpha x}}{\alpha^2} + \frac{2e^{\alpha x}}{\alpha^3} \quad \text{avec} \quad \alpha = -2/a_0$$

$$\begin{aligned}
\int_0^{2a_0} R_{10}^2 r^2 dr &= \frac{4}{a_0^3} \left[ -\frac{a_0 r^2 \exp\left(\frac{-2r}{a_0}\right)}{2} - \frac{2 a_0^2 r \exp\left(\frac{-2r}{a_0}\right)}{4} - \frac{2 a_0^3 \exp\left(\frac{-2r}{a_0}\right)}{8} \right]_0^{2a_0} \\
&= \frac{4}{a_0^3} \left[ -\frac{4 a_0^3 e^{-4}}{2} - \frac{2 a_0^3 e^{-4}}{2} - \frac{a_0^3 e^{-4}}{4} + 0 + \frac{a_0^3}{4} \right] = 4 \left[ -3e^{-4} - \frac{1}{4} e^{-4} + \frac{1}{4} \right] = 0.762
\end{aligned}$$

2. Calculate the radius of the sphere that encloses a 50% probability of finding a hydrogen 1s electron. Repeat the calculation for a 90% probability.

L'équation à résoudre est la même que celle de l'ex. 1 mais avec les limites 0 ->  $xa_0$

$$\begin{aligned}
p = \int_0^{xa_0} R_{10}^2 r^2 dr &= \frac{4}{a_0^3} \left[ -\frac{a_0 r^2 \exp\left(\frac{-2r}{a_0}\right)}{2} - \frac{2 a_0^2 r \exp\left(\frac{-2r}{a_0}\right)}{4} - \frac{2 a_0^3 \exp\left(\frac{-2r}{a_0}\right)}{8} \right]_0^{xa_0} \\
&= \frac{4}{a_0^3} \left[ -\frac{x^2 a_0^3 e^{-2x}}{2} - \frac{2 x a_0^3 e^{-2x}}{2} - \frac{a_0^3 e^{-2x}}{4} + 0 + \frac{a_0^3}{4} \right] = \left[ -e^{-2x} (2x^2 + 2x + 1) + 1 \right]
\end{aligned}$$

par itération on trouve,

$$\begin{aligned}
p &= 0.5, x = 1.337 \text{ et rayon de la sphère} = 1.337 a_0 \\
p &= 0.9, x = 2.661 \text{ et rayon de la sphère} = 2.661 a_0
\end{aligned}$$

3. By evaluating the appropriate integrals, compute  $\langle r \rangle$  in the 2s, the 2p, and the 3s states of the hydrogen atom.

Compare your results to the general formula:

$$\langle r_{nl} \rangle = \frac{a_0}{2} [3n^2 - l(l+1)]$$

Pour trouver la valeur moyenne de r,  $\langle r \rangle$ , il faut évaluer l'intégrale suivante,

$$\langle r \rangle = \int_0^{2\pi} \int_0^\pi \int_0^\infty \psi^* r \psi d\tau = \underbrace{\int_0^{2\pi} \int_0^\pi Y^* Y \sin\theta d\theta d\varphi}_{=1} \int_0^\infty R^* r R r^2 dr \quad \text{avec} \quad d\tau = r^2 \sin\theta dr d\theta d\varphi$$

car  $\psi(r, \theta, \varphi) = R(r) Y_l^m(\theta, \varphi)$  et les parties radiale et angulaire sont normées séparément

### Etat 2s

il suffit d'évaluer la partie radiale uniquement de la fonction  $\psi(r, \theta, \varphi) = R_{20}(r)Y_l^m(\theta, \varphi)$  car la partie anulaire est normée.

Soit:

$$\begin{aligned}\langle r \rangle_{20} &= \int_0^{2\pi} \int_0^\pi \int_0^\infty \psi_{20}^* r \psi_{20} d\tau d\theta dr = \int_0^\infty R_{20}^2 r^3 dr \quad \text{avec} \quad R_{20} = -\sqrt{\frac{1}{32}} \left(\frac{1}{a_0}\right)^{3/2} \exp\left(-\frac{r}{2a_0}\right) (-2!(2-r/a_0)) \\ \langle r \rangle &= \frac{1}{32} \left(\frac{1}{a_0}\right)^3 4 \int_0^\infty r^3 (2-r/a_0)^2 \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right) dr = \frac{1}{32} \left(\frac{1}{a_0}\right)^3 4 \int_0^\infty r^3 \left(4 - \frac{4r}{a_0} + \frac{r^2}{a_0^2}\right) \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right) dr \\ &= \frac{1}{8a_0^3} \int_0^\infty \left(4r^3 - \frac{4r^4}{a_0} + \frac{r^5}{a_0^2}\right) \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right) dr\end{aligned}$$

On sait que  $\int_0^\infty x^n e^{-ax} dx = \frac{n!}{a^{n+1}}$ , pour  $n$  entier et  $a > 0$

$$\langle r \rangle = \frac{1}{8a_0^3} \left[ 4a_0^4 \cdot 3! - \frac{4}{a_0} \cdot a_0^5 \cdot 4! + \frac{1}{a_0^2} \cdot a_0^6 5! \right] = \frac{1}{8} (24a_0 - 96a_0 + 120a_0) = 6a_0$$

avec la formule générale, on obtient la même chose  $\langle r \rangle_{2s} = \frac{a_0}{2} [3 \cdot 2^2 - 0 \cdot (0+1)] = 6a_0$

### Etat 2p

$$\psi_{2p0} = \frac{1}{\sqrt{32\pi}} \left(\frac{1}{a_0}\right)^{3/2} \left(\frac{r}{a_0}\right) \exp\left(-\frac{r}{2a_0}\right) \cos\theta = \underbrace{\sqrt{\frac{3}{4\pi}} \cos\theta}_{Y_0^1} \cdot \underbrace{\frac{1}{\sqrt{24}} \left(\frac{1}{a_0}\right)^{5/2} r e^{-\frac{r}{2a_0}}}_{R_{2,1}}$$

dans  $\langle r \rangle = \int_0^{2\pi} d\varphi \int_0^\pi \sin\theta d\theta \int_0^\infty \psi^* r^2 \cdot r \psi d\tau$  et on évalue les intégrales suivantes (puisque les harmoniques sphériques sont normalisées),

$$\begin{aligned}\langle r \rangle_{2p0} &= \frac{1}{24} \left(\frac{1}{a_0}\right)^5 \int_0^\infty r^5 \exp\left(-\frac{r}{a_0}\right) dr \\ &= \frac{1}{24} \left(\frac{1}{a_0}\right)^5 [5! a_0^6] = 5a_0\end{aligned}$$

la formule générale nous donne,  $\langle r \rangle_{2p} = \frac{a_0}{2} [3 \cdot 2^2 - 1 \cdot (1+1)] = 5a_0$

### Etat 3s

Comme précédemment on doit calculer :

$$\begin{aligned}
\langle r \rangle_{n0} &= \int_0^{2\pi} \int_0^{\pi} \int_0^{\infty} \psi_{n0}^* r \psi_{n0} d\tau = \int_0^{\infty} R_{n0}^2 r^3 dr \quad \text{avec} \quad R_{30} = \frac{\sqrt{2}}{6} \left( \frac{2}{3a_0} \right)^{3/2} \exp \left( -\frac{r}{3a_0} \right) \left( \frac{2r^2}{9a_0^2} - \frac{2r}{a_0} + 3 \right) \\
\langle r \rangle_{30} &= \frac{1}{18} \left( \frac{2}{3a_0} \right)^3 \int_0^{\infty} \exp \left( -\frac{2r}{3a_0} \right) \left( 3 - \frac{2r}{a_0} + \frac{2r^2}{9a_0^2} \right)^2 r^3 dr \\
&= \frac{4}{243 \cdot a_0} \int_0^{\infty} \left( 9r^3 - \frac{12r^4}{a_0} - \frac{8r^6}{9a_0^3} + \frac{12r^5}{9a_0^2} + \frac{4r^5}{a_0^2} + \frac{4r^7}{81a_0^4} \right) \exp \left( -\frac{2r}{3a_0} \right) dr \\
&= \frac{4}{243 \cdot a_0} \left[ 9 \frac{3!81 \cdot a_0^4}{16} - \frac{12}{a_0} \cdot \frac{4!243 \cdot a_0^5}{32} - \frac{8}{9a_0^3} \cdot \frac{6!2187 \cdot a_0^7}{128} \right. \\
&\quad \left. + \frac{12}{9a_0^2} \cdot \frac{5!729 \cdot a_0^6}{64} + \frac{4}{a_0^2} \cdot \frac{5!729a_0^6}{64} + \frac{4}{81a_0^4} \cdot \frac{7!6561 \cdot a_0^8}{256} \right] \\
&= \frac{27}{2} a_0
\end{aligned}$$

La formule générale donne  $\langle r \rangle_{3s} = \frac{a_0}{2} [3 \cdot 3^2 - 0 \cdot (0+1)] = \frac{27}{2} a_0$