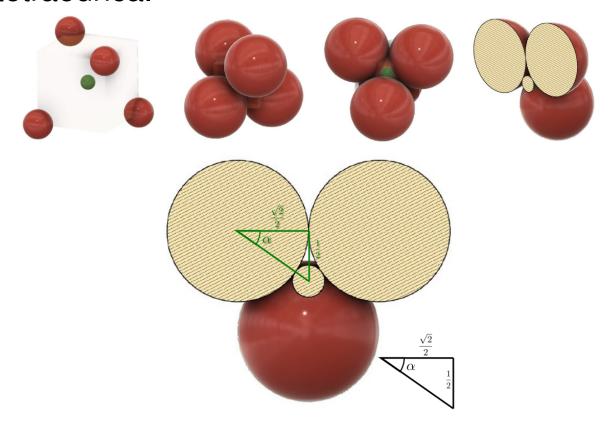
Razón de radios para la geometría molecular tetraédrica.



El ángulo α es determinante para el cálculo de la razón de radio, así:

$$\tan{(\alpha)} = \frac{\text{CO}}{\text{CA}} = \frac{1/2}{\sqrt{2}/2} = \frac{1}{\sqrt{2}},$$
 $\alpha = \arctan{\left(\frac{1}{\sqrt{2}}\right)}$

$$\alpha = \arctan\left(\frac{1}{\sqrt{2}}\right) = 35.26^{\circ}$$

La razón de radios puede ser obtenida de la relación siguiente:

$$\cos\left(lpha
ight) = rac{\mathsf{CA}}{\mathsf{H}} = rac{r_{-}}{r_{-} + r_{+}}$$

$$r_{+}\cos\left(\alpha\right)+r_{-}\cos\left(\alpha\right)=r_{-}$$

$$r_+\cos(\alpha) = r_-(1-\cos(\alpha))$$

$$\frac{r_{+}}{r_{-}} = \frac{1 - \cos{(\alpha)}}{\cos{(\alpha)}}$$

$$\frac{r_+}{r_-} \approx 0.225$$