

## UNIDADES ATÓMICAS

1 unidad atómica de	carga	$= e = 1.6021 (10^{-19}) \text{ C}$
	masa	$= m_e = 9.1095 (10^{-31}) \text{ kg}$
	longitud	$= a_0 = 5.2917 (10^{-11}) \text{ m} = 1 \text{ Bohr}$
	energía	$= \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a_0} = 4.3598 (10^{-38}) \text{ J} = 1 \text{ Hartree}$

$$\begin{aligned} 1 \text{ Hartree} &= 2.6246 (10^6) \text{ J mol}^{-1} \\ &= 6.2729 (10^5) \text{ cal mol}^{-1} \\ &= 27.22 \text{ eV} \end{aligned}$$