

Texto simple:

El Si es más grande que el C y es más susceptible al ataque por nucleófilos.

Reacciones redox:

$$\operatorname{Sn}^{4+} + 2 e^{-} \longrightarrow \operatorname{Sn}^{2+}(1)$$
 $E_{C}^{\circ} = 0.15 \,\mathrm{V}$
 $\operatorname{Sn}(s) \longrightarrow \operatorname{Sn}^{2+}(2) + 2 e^{-}$ $E_{A}^{\circ} = -0.137 \,\mathrm{V}$

$$\operatorname{Sn}(s) + \operatorname{Sn}^{4+} \longrightarrow 2\operatorname{Sn}^{2+}$$
 $E^{\circ} = 0.287\operatorname{V}$

Estados de agregación:

$$\begin{aligned} &\operatorname{CaC}_2 + 2\operatorname{H}_2\operatorname{O}(l) &\longrightarrow \operatorname{C}_2\operatorname{H}_2(g) + \operatorname{Ca}(\operatorname{OH})_2 \\ &\operatorname{C}_2\operatorname{H}_2(g) + \frac{3}{2}\operatorname{O}_2(g) &\longrightarrow 2\operatorname{CO}(g) + \operatorname{H}_2\operatorname{O}(g) \end{aligned}$$

Isótopos:

Un pedazo de carbón de leña encontrado en las ruinas de un asentamiento en Japón tenía una relación $^{14}{\rm C}/^{12}{\rm C}$ 0,617 veces la encontrada en los organismos vivos. Si la vida media del $^{14}{\rm C}$ es de 5770 años, calcular la edad de esta pieza.

Orbitales moleculares:

En TexMaths debe elegirse la opción LaTeX en lugar de Display en el apartado de Tipo de Ecuación

