

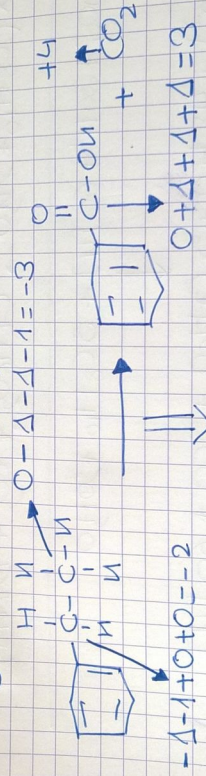
Comprobamos la oxidación:



Los reglas para determinar el Índice de oxidación del C en los compuestos orgánicos son:

- Se asigna el valor -1 por cada enlace del C con los elementos menos electronegativos que éste: H, B, P, Si o metales.
- 0 por cada enlace con otro átomo de carbono.
- +1 por cada enlace con los elementos más electronegativos: O, N, S, F, Cl, Br, I.

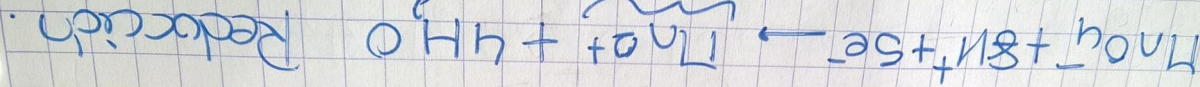
Globalmente, el estado de oxidación ha aumentado y por tanto, tal como esperamos, es una oxidación.



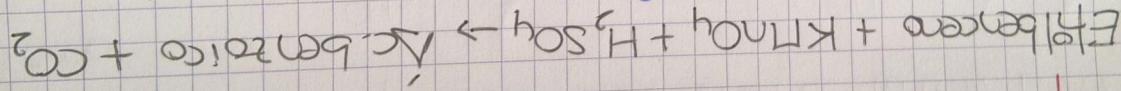
Para hacer el ajuste redox con compuestos orgánicos usamos el método práctico de las semirreacciones con el componente imaginario [H]. Se puede usar con [O], [H] o e⁻. Es el más fácil.

1. Ajustar cargas con H⁺ (medio ácido) o con OH⁻ (medio básico).

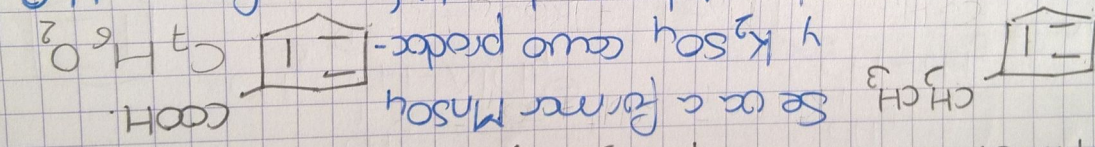
Es el que de MnSO₄.



El MnO₄⁻ en disolución ácida puede llegar a Mn²⁺ u otros que en disolución vuelva o ligeramente básica, sólo lleva a óxido de Mn (MnO₂) como un sólido cuando.



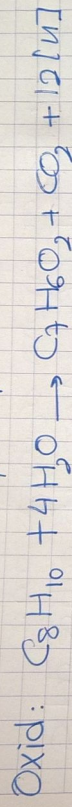
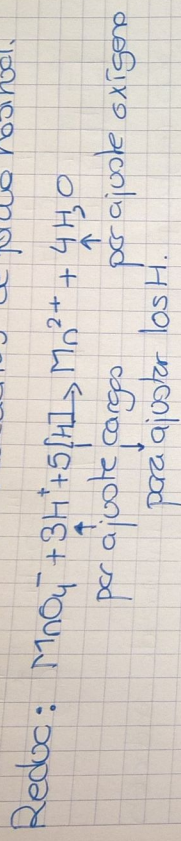
• Ejercicio N°1.



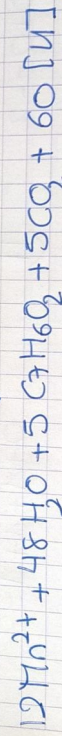
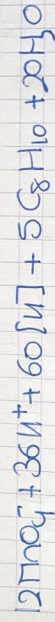
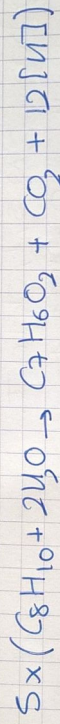
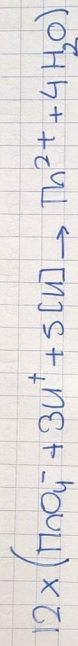
Se usa a formar MnSO₄ y K₂SO₄ como productos.

Los. Además, también se forma H₂O.

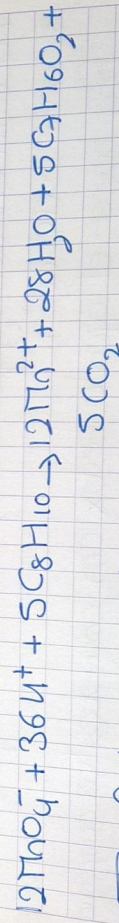
2. Ajustar oxígenos con H_2O
3. Ajustar el hidrógeno con H^+
4. Sumar las semi-reacciones de forma habitual.



Multiplicamos $6 \cdot 1^{\circ}$ por 2 y $6 \cdot 2^{\circ}$ por 5 para elevar los $[u]$.



Simplifications:



Trasladó a 6 reacción molecular:

