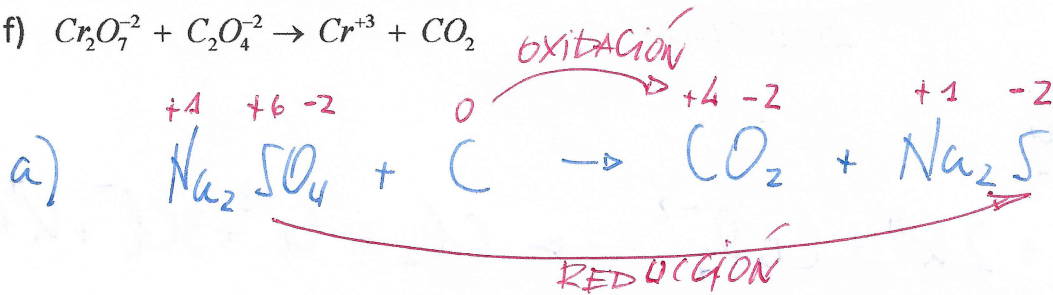


**Ajuste de ecuaciones redox. Ejercicio nº05, p238. EDEBE.**

Ajusta las siguientes ecuaciones que corresponden a reacciones redox en medio ácido:

- a)  $Na_2SO_4 + C \rightarrow CO_2 + Na_2S$
- b)  $HCl + K_2Cr_2O_7 \rightarrow Cl_2 + CrCl_3 + KCl$
- c)  $KMnO_4 + HCl \rightarrow Cl_2 + MnCl_2 + KCl$
- d)  $KMnO_4 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + K_2SO_4$
- e)  $MnO_4^- + SO_2 \rightarrow Mn^{+2} + HSO_4^-$
- f)  $Cr_2O_7^{2-} + C_2O_4^{2-} \rightarrow Cr^{+3} + CO_2$



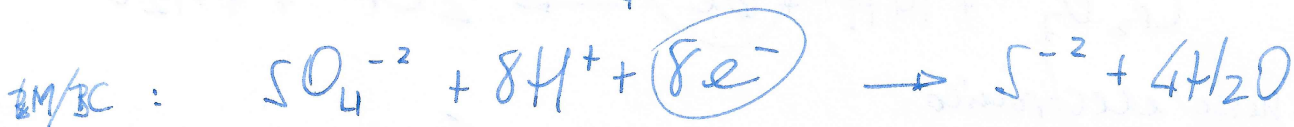
Disociación



S. oxidación



S. reducción



Ajuste electrónico

