

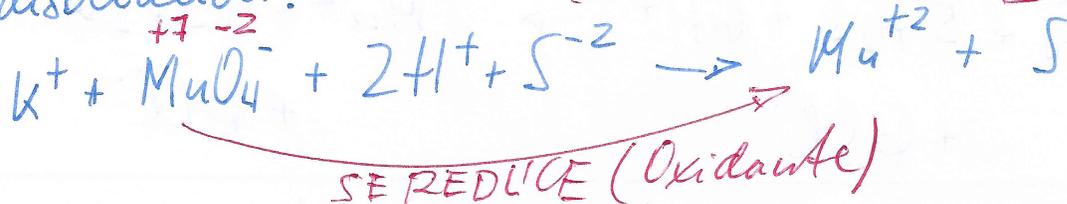
**Ajuste de ecuaciones redox. Ejercicio nº07, p238. EDEBE.**

El permanganato de potasio, en medio ácido, es capaz de oxidar el sulfuro de hidrógeno a azufre elemental, S, y el permanganato pasa a ion manganeso (II). Ajusta la reacción redox, ponla en forma molecular e indica el oxidante, el reductor, la especie que se oxida y la especie que se reduce.

La reacción es:



Su disociación:



Las semireacciones son:

OXIDACIÓN



REDUCCIÓN



Haciendo el ajuste electrónico obtenemos la ec. iónica:

