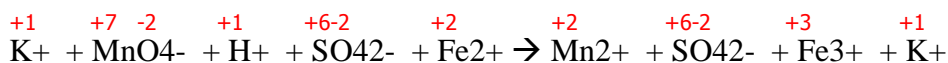


IGUALACIO REDOX

Volem igualar la següent equació química redox:



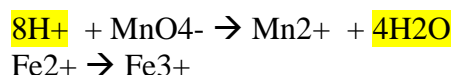
Fem la dissociació de les espècies que són àcids, bases o sals...



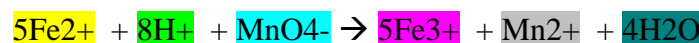
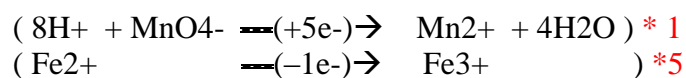
Mirem les espècies que canvien de valència



Igualem els oxígens i els hidrògens (recordem que estem en **medi àcid**):



Igualem les càrregues elèctriques i multipliquem per un valor perquè el nombre d'electrons quedi igualat:

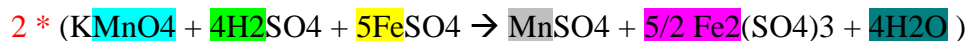


Afegim els ions que falten de manera que lligui amb els compostos inicials

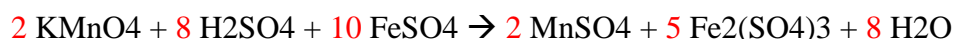


+ (K⁺) + ½ (SO₄)²⁻ (això darrer és el que he afegit a l'esquerra)

Per treure denominadors multipliquem l'equació anterior per 2:



Ens quedarà el següent:



+ 2(K⁺) + (SO₄)²⁻ (això és un mol de K₂SO₄)

Finalment, reordem com a l'equació inicial i afegim el K₂SO₄ que faltava...

