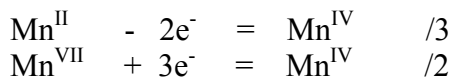


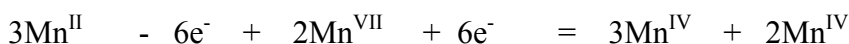
ÚPRAVA REDOXNÍCH ROVNIC



Dílčí rovnice:



Rovnice po vynásobení koeficientem za lomítkem sečteme.
Koeficient volíme tak, aby se elektrony po součtu zlikvidovaly.



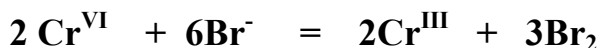
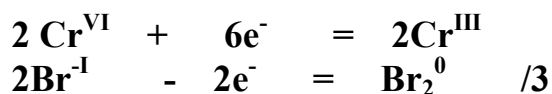
tedy:



Koeficienty přeneseme do výše zadané rovnice k částicím, které se účastní redoxního děje a doplníme koeficienty u ostatních částic:



Musí platit zákon zachování hmotnosti a rovnost nábojů levé a pravé strany rovnice.



C) organické látky (alkoholy, ethery apod.) se považují při určení oxidačního stupně uhlíku za kyseliny: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{H}_6\text{C}_2^{\text{II}-\text{O}}$