



b) Kyselina sírová – 1)napíšeme prvky v pořadí – VODÍK – PRVEK – KYSLÍK

 (v našem případě síra)

 2) doplníme známá oxidační čísla H = +I

 O = -II

 Podle koncovky sírová S = +VI

H+IS+VIO-II součet kladných musí být číslo sudé ( I +VI = VII), proto přidáme do vzorce jeden vodík, čímž dostaneme +II+VI = VIII. Dva vodíky a síra uvolní celkem 8e- . Kyslík přijme jenom 2e- . Proto musíme použít kyslíky 4. Tedy H2SO4. **( 2.I + 1.VI +4.(-II) ) = 0**



