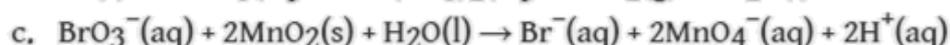
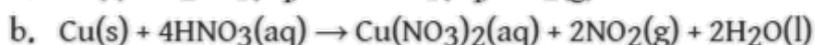
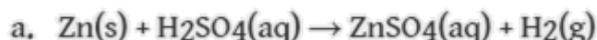


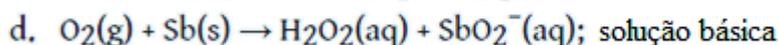
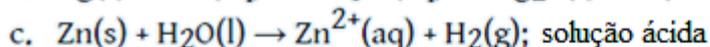
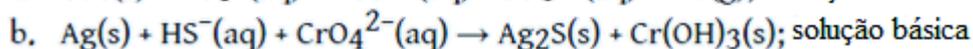
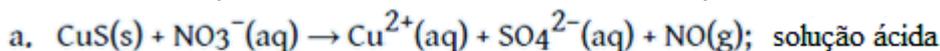
EXERCÍCIOS COMPLEMENTARES SOBRE REAÇÕES QUÍMICAS

Prof. Cláudio G. dos Santos

- 1) Quais elementos na tabela periódica tendem a ser bons oxidantes e quais tendem a ser bons redutores? Justifique sua resposta.
- 2) Dentre os elementos **Zn**, **Li** e **S**, qual você esperaria de ter maior tendência em ser oxidado? Explique o seu raciocínio.
- 3) Dentre os elementos **Se**, **Sr** e **Ni**, qual você esperaria de ser mais facilmente reduzido? Explique o seu raciocínio.
- 4) Em cada uma das reações abaixo, determine qual espécie é oxidada e qual é reduzida.



- 5) Balancear as reações abaixo, de acordo com as condições indicadas:



- 6) Utilizando a série de reatividade química, preveja se haverá ou não reação em cada uma das seguintes situações. Se ocorrer alguma reação, escreva uma equação química balanceada para o processo correspondente.
 - a. Um arame de platina é mergulhado em **HCl**.
 - b. Uma fita de manganês é adicionada a uma solução de **FeCl₂**.
 - c. Uma peça de estanho é aquecida em vapor d'água.
 - d. Gás hidrogênio é borbulhado em uma solução de **Pb(NO₃)₂**.
 - e. Uma chapa de cromo metálico é colocada em solução aquosa de **AlCl₃**.
 - f. Um pedaço de papel alumínio é jogado em um copo que contém vinagre (**CH₃COOH**).