

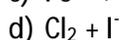
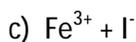
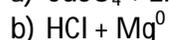
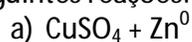


UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
QUÍMICA GERAL EXPERIMENTAL

NOMES:
TURMA:
PROFESSOR/MONITOR:

EXPERIÊNCIA Nº 7 – OXIDAÇÃO E REDUÇÃO

1. Escreva as equações de semi-reação de oxidação e redução e a reação iônica total para as seguintes reações:



2. Coloque em ordem de reatividade as seguintes substâncias:

a) Começando pelo melhor agente redutor (Cu, Zn, Mg, Fe, H_2)

b) Começando pelo melhor agente oxidante (Br_2 , Cl_2 , I_2 e Fe^{3+})

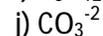
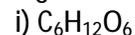
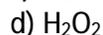
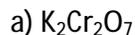
3. Defina oxidação e redução em termos de:

a) transferência de elétrons

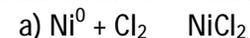
b) número de oxidação (NOX)

4. Pode ocorrer oxidação sem redução? Explique.

5. Determine o número de oxidação para cada elemento em cada um dos seguintes compostos:



6. Qual elemento é oxidado e qual é reduzido nas seguintes reações:



7. Indique se as reações abaixo ocorrem ou não, levando em consideração os potenciais de redução fornecidos.



E° (V)



8. O que é uma substância carcinogênica? Dê exemplos. Que tipos de cuidados devemos tomar durante o manuseio dessas substâncias?