



Curso:
Un. Curricular:
Aluno(a):

Professor:
Turma:

EXERCÍCIO E5

- 1) Dadas as reações que indicam processos de oxirredução, escreva as correspondentes semi-equações de oxidação e de redução:

a) $\text{Al}^0 + \text{Co}^{+2} \rightarrow \text{Al}^{+3} + \text{Co}^0$	b) $\text{Ni}^0 + \text{Cu}^{+2} \rightarrow \text{Ni}^{+2} + \text{Cu}^0$	c) $\text{Sn}^{+2} + \text{Au}^{+3} \rightarrow \text{Sn}^{+4} + \text{Au}^0$

- 2) Dadas as equações determine o agente redutor e o agente oxidante:

a) $\text{Zn}^0 + \text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{+2} + \text{H}_2$	b) $\text{Fe}^0 + \text{Pb}^{+2} \rightarrow \text{Fe}^{+2} + \text{Pb}^0$	c) $\text{Mg}^0 + \text{Pb}^{+2} \rightarrow \text{Mg}^{+2} + \text{Pb}^0$
d) $\text{Al}^0 + \text{Cu}^{+2} \rightarrow \text{Al}^{+3} + \text{Cu}^0$	d) $\text{Fe}^{+2} + \text{Al}^0 \rightarrow \text{Fe}^0 + \text{Al}^{+3}$	d) $\text{Ni}^{+2} + \text{Mg}^0 \rightarrow \text{Ni}^0 + \text{Mg}^{+2}$

- 3) Indique o nox de todos os elementos constituintes das seguintes substâncias:

a) Fe	b) Na_2S	c) CO_3^{-2}
d) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$	e) HClO_4	f) NH_4^+
g) Cl_2	h) NaOH	i) H_2SO_4
j) NaClO	l) H_2O_2	m) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

- 4) Defina com suas palavras agente oxidante e agente redutor.
