

					H	S
<Fe>	+	0,5(O ₂)	=	<FeO>	-63.086	-15,40
					1000	1273
ΔG°	=	(43.481,80)	cal/mol		°C	K
K	=	2,92E+07	=	1/p ^{0,5} _{O2}		
pO ₂	=	1,17E-15	atm			
Supondo que o Mn ou Ni não oxidem e o Mn ou Ni forme uma solução ideal com o Fe						
				1/X _{Fe} .p ^{0,5} _{O2}		
pO ₂	=	5,86E-16	atm			