ESTILO)

SEMANA 7

TAREA

1 Dioxido de Manganeso + Ácido clorhidrico -> Cloruro + Agua + Cloro (Cg)

reduce: 2e-+4 -2 MnO₂ + 4HCl -> MnCl₂ + 2H₂O + Cl₂ Oxida: -1e-

Semireacción de oxidación 2 Clu-> Cl2-1e (-2e-) Semireacción de Reducción 1 Mn -> Mn + 2e (+2e-)

R T

Mn= 1 | Mn= 1

Cl = 4 | Cl = 4

H = 4 | H = 4

O = 2 | O = 2

2. Cobre + Ácido Nítrico -> Nitrato copricot Aguat Monóxido de Nitrógeno.

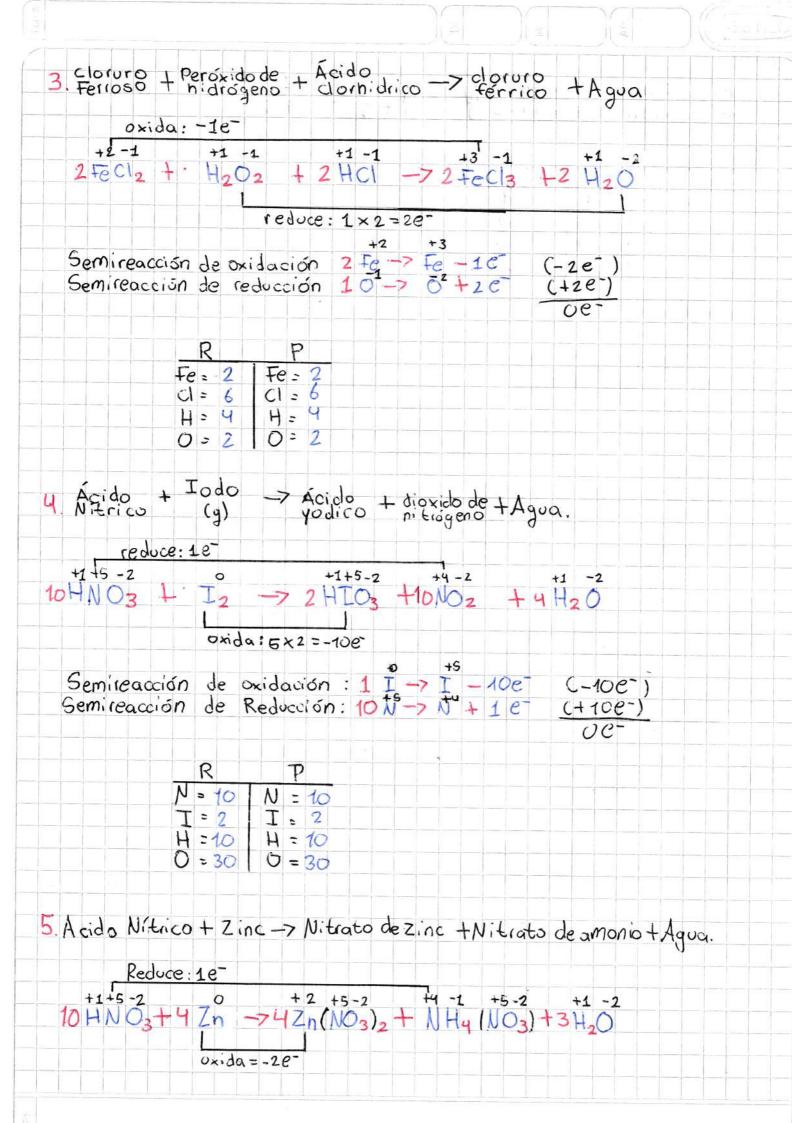
0xida: -2e +1+5-2 +2 +5-2 +1-2 +2-2 3Cu +8HNO3 -7 3Cu (NO3)2 +4H20 + 2NO

reduce: +3 e-

Semi reacción de oxidación: 3 Cu -> Cu - 2e (-6e)
Semi reacción de Reducción: 2 N -> N + 3 e (+6e)

Oe-

K_	
Cu:3	Cu = 3
N=8	N=8
H28	H=8
0=24	0=24



Semi reacción de oxidación: 12n -> zn - 2e (-2e-) Semi reacción de reducción: 2 N -> N + 1e (+2e-)

R	Р
Co = U	Co = 4
N = 10	N =10
H = 10	H =10
0 = 30	0 = 30