H2O2 + Cr3+ - + H2O + (rOg - Ambiente basico Motodo delle semirezmoni H202 + 2 +1+ +2e- - 2 +40 ×3 Rioluziona (v3++4H2O -> CrO42+8H+3e-X2 Ossidanione 3+1202+6+1+ 6/e-+2(17+18+120-0(6+20+2(102-10)+6+1+6/e-Queste non si semplificano perche Sono i prodotti 3+1202+2Cv3+8420 -06+20+2Cr042+10+1+ Sx oly H 22 22 014 14 cr 22 +/- +6 +6 Ambiente basico: +100H a sx e dx 3 H20 + 2 (13+ + 8 H20 + 10 OH- -> 6 H20 + 2 GrO4 + 10 H20 3x olx H 16 16 0 16 16 cr 2 2 +/- -4 -4

Metodo dei numeri di ossidea one tho2 + Cr3+ - 2 th20 + CrOq2--3e-+2 × 1e-M.c.m. : 6 e-1. Bilanciamento elettroni scambiati 3 H202 + 2 Cv3+ - 6H20 + 2 CvO42-2. Bilanciamento carriche (H+/OH+). Amb. basico: OH+ Tra sx e dx c'é uno sbilanciemento di 10 cariche -> 10 OH = 8x 3 +1202 + 2 Cr3 + 1004 - + 6 + 6 + 2 CrO42-3. Bilanciamento meire (H2O) dx sx H 16 12 D 16 14 \_p 2 f 2 0 2 ox 3 H2 O2 + 2 Cr3+ 10 OH- - 0 6 H2 O + 2 Cr042- + 2 H2 O