1. Ag + Zn ++ = Zn + 2 Ag +

+2 e –

-1 e –

4 Fe0 + 3 O2 = 2 Fe2+++ O3

-3 e- \*4 = -12 e- +2 e- \* 3 = 6 e-

1) sostanze pure n ox = 0

2) Na O = -2 (99%)

N ox H = +1 (MA idruri = -1)

H2 + O2 = H2O

2 Fe + 3 H2 = 2 Fe+++ H-3