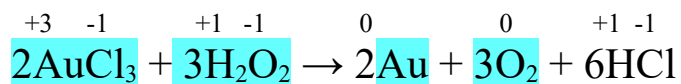
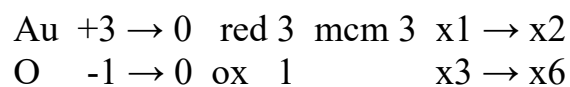


CORREZIONE VERIFICA 2D

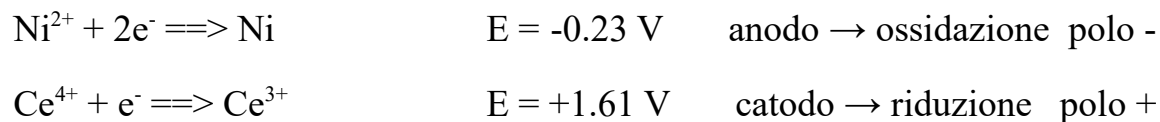
1 Bilanciare le seguenti reazioni di ossido-riduzione



$$x - 3 = 0 \quad X = 3$$



2 Date le seguenti reazioni di riduzione:

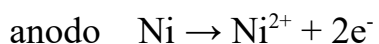


Con l'ausilio dei potenziali di riduzione indica:

a) la ddp della pila

$$\text{ddp} = E^+ - E^- = 1,61 - (-0,23) = 1,61 + 0,23 = 1,84 \text{ V}$$

b) le reazioni che avvengono all'anodo e al catodo



c) la reazione globale della pila

