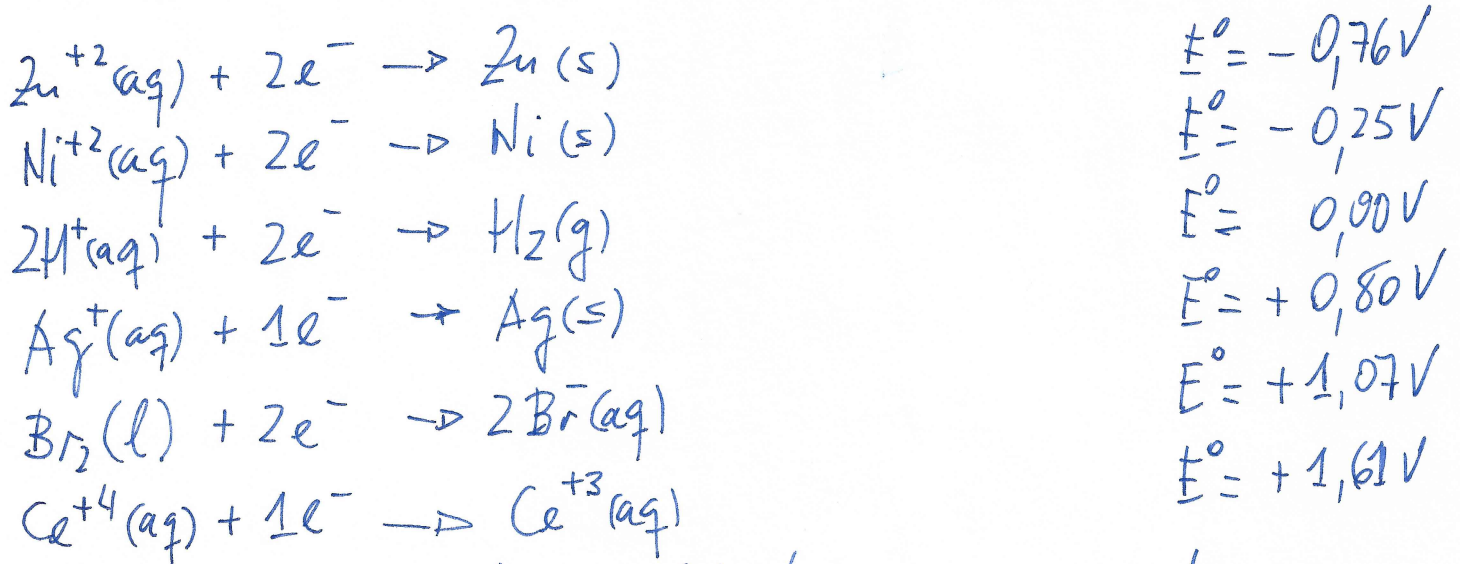


### Espontaneidad de las reacciones redox. Ejercicio n°20, p247. EDEBE.

Ordena según su poder reductor creciente, los siguientes agentes reductores: Zn, Ni, H<sub>2</sub>, Ag, Br<sup>-</sup>, Ce<sup>+3</sup>.

Escribimos las semireacciones y sus pot. estándar de reducción:



El carácter reductor será tanto mayor cuanto menor sea  $E^{\circ}$  (RED). Luego se tiene:



Otra forma de verlo sería, escribiendo las correspondientes semireacciones de oxidación y entonces será mayor reductor el que tenga el pot. estándar de oxidación mayor.

