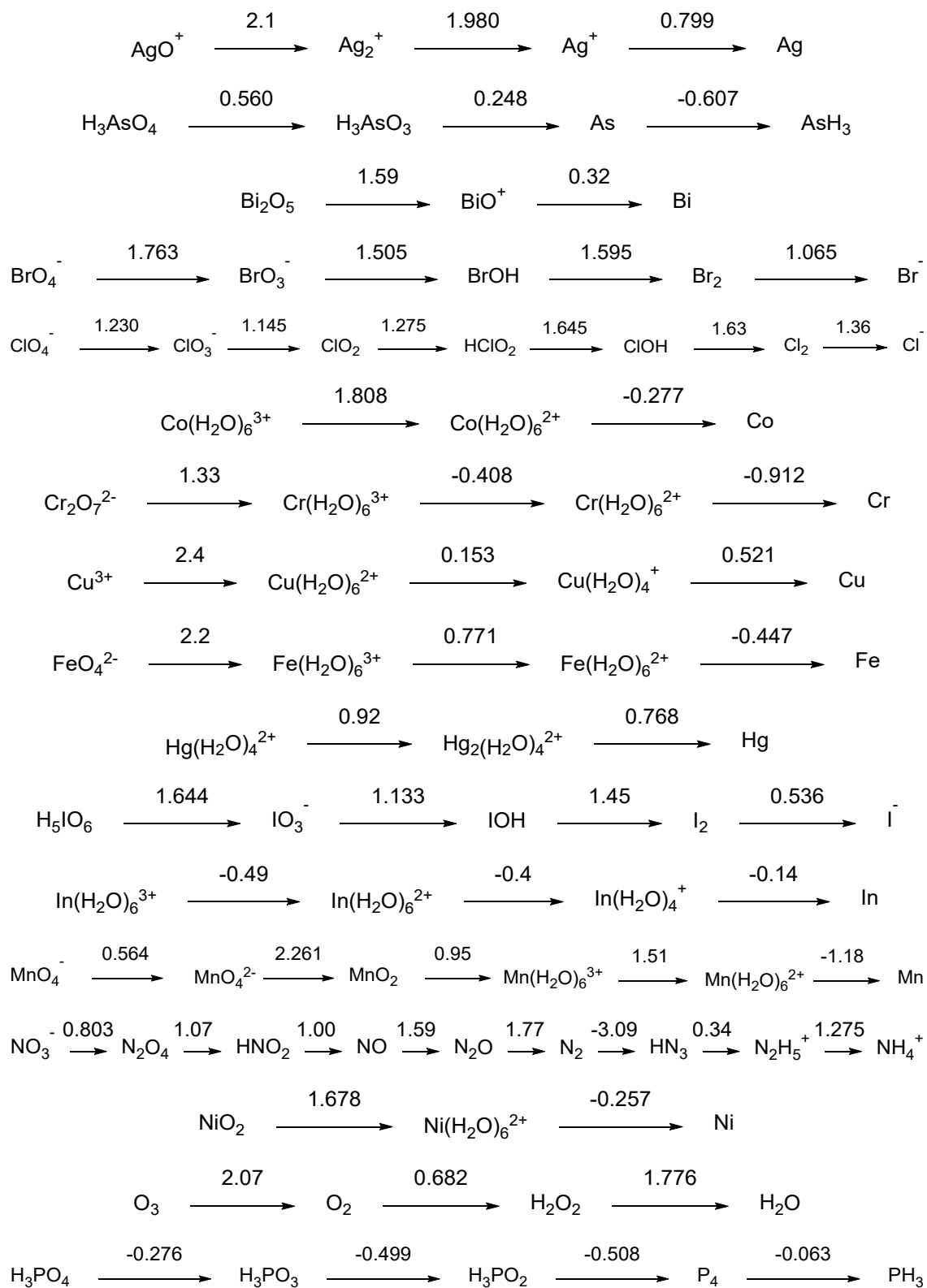
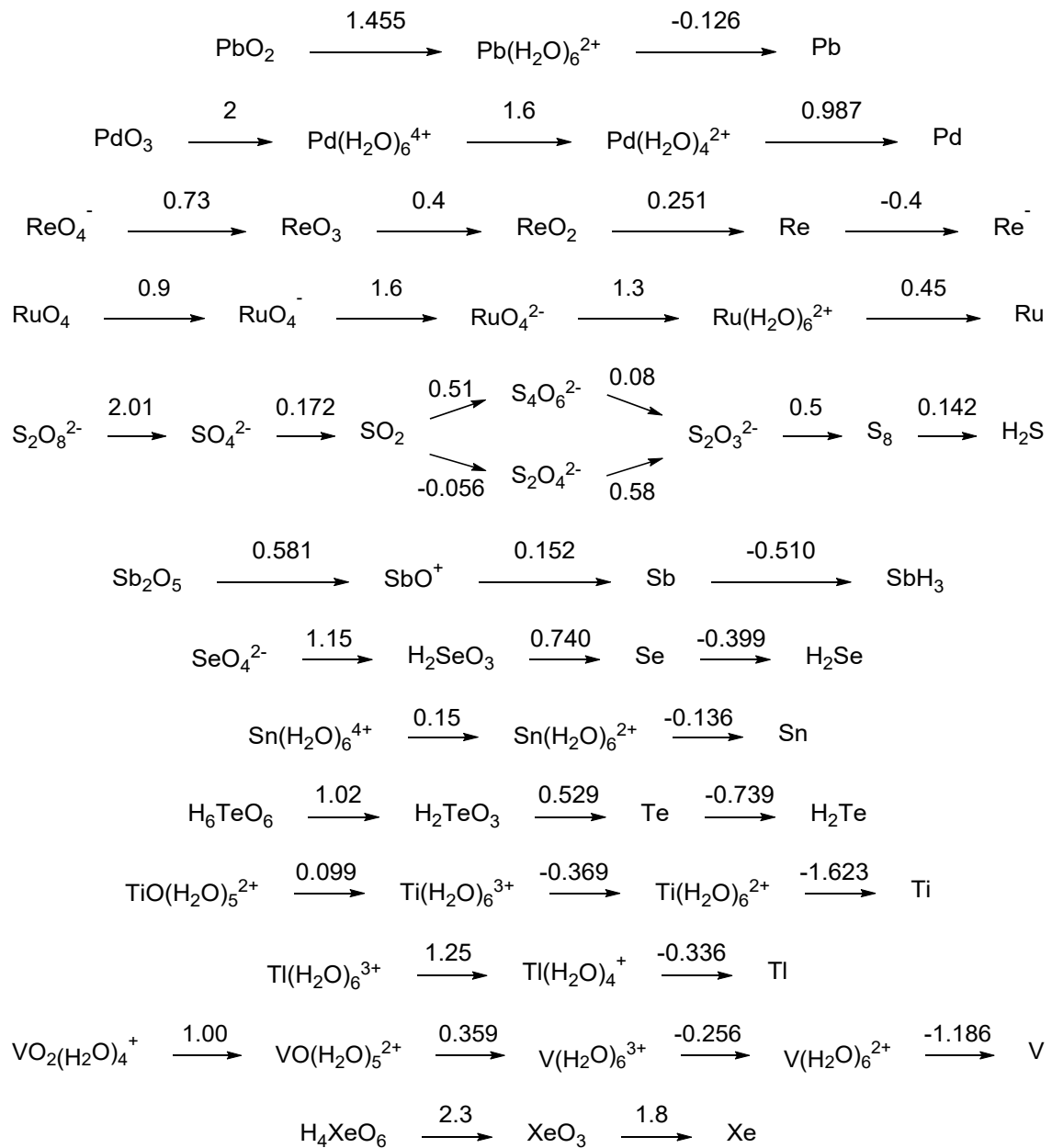
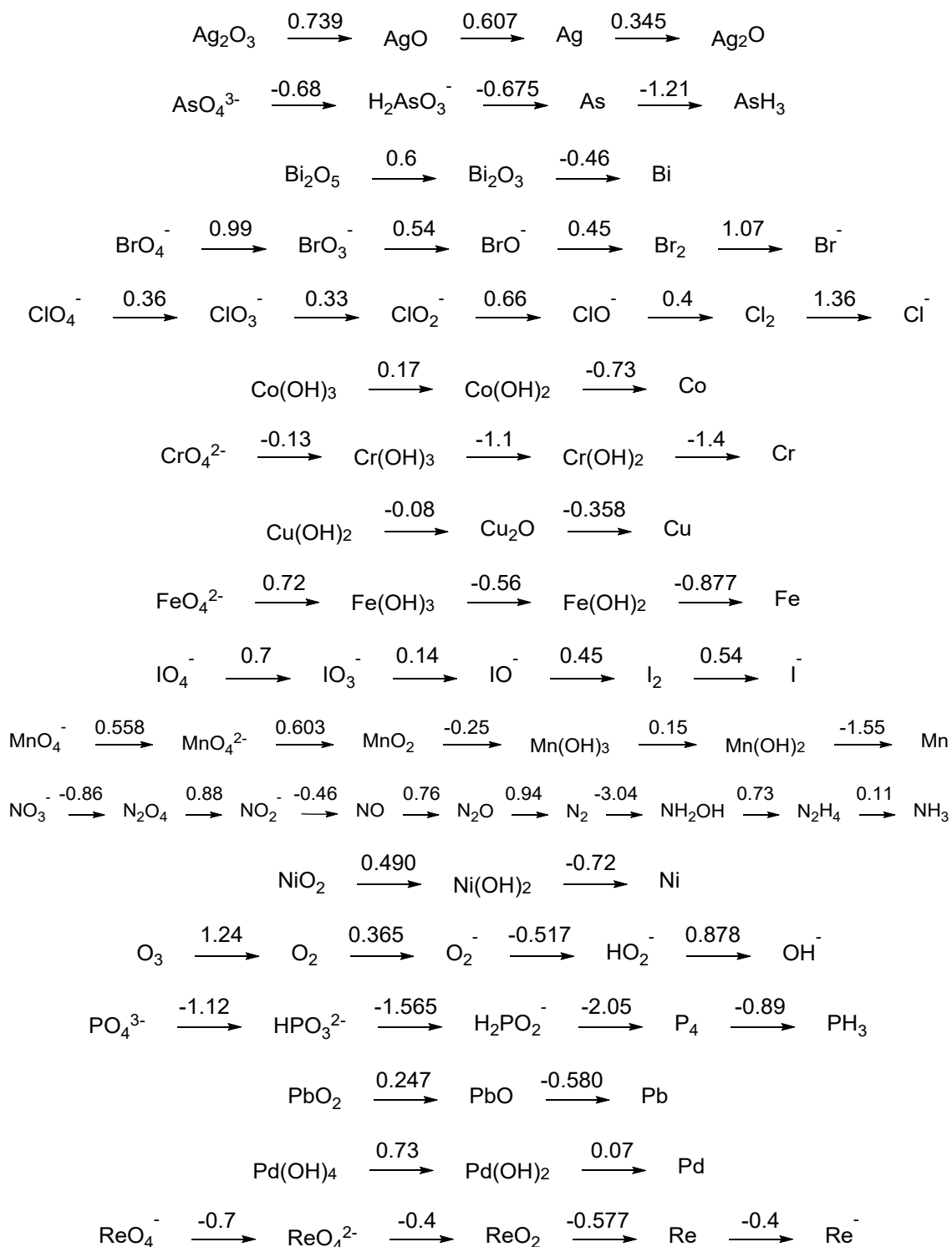


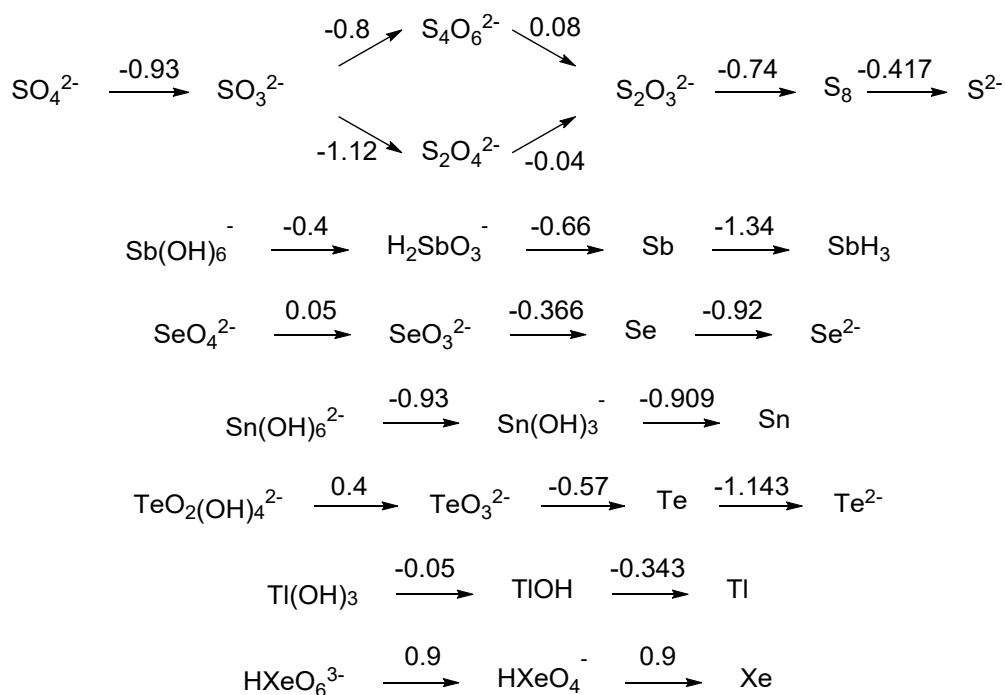
## MEDIO ÁCIDO





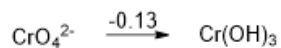
## MEDIO BÁSICO



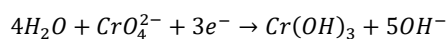


Todos los potenciales mostrados en estos diagramas están expresados en Voltios.

Cada reacción representa el proceso de reducción de la especie a la izquierda a la especie a la derecha de la flecha, con su correspondiente potencial. Por ejemplo:



Representa que a la siguiente reacción le corresponde un potencial de -0.13V:



Para calcular el potencial entre varias etapas consecutivas:

$$E = \frac{\sum(n_i \cdot E_i)}{\sum n_i}$$

Donde  $n_i$  es el nº de electrones intercambiados en cada etapa y  $E_i$  el potencial de dicha etapa.