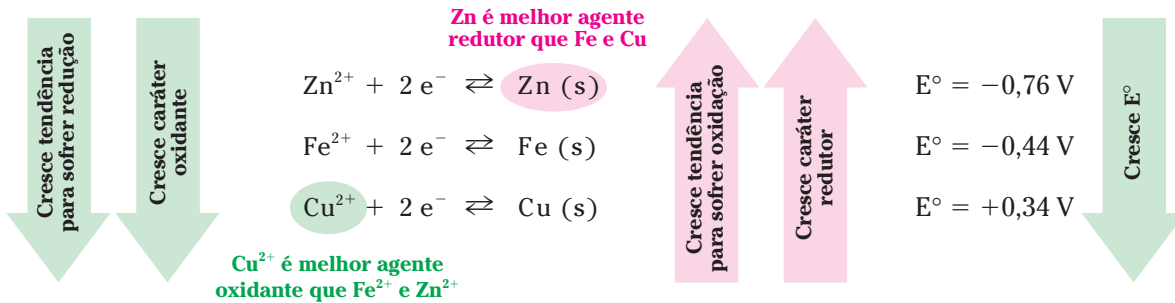


Tema

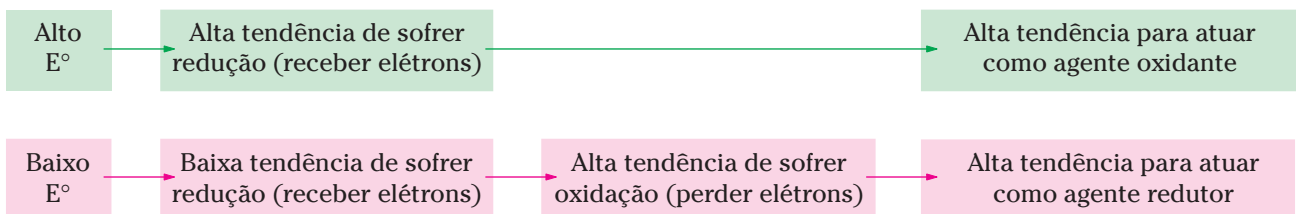
23

Aplicações do potencial-padrão de semicela

Comparação da força de oxidantes e redutores



Assim, de um modo geral, podemos dizer que:



Espontaneidade de reações de óxido-redução

Reação de óxido-redução espontânea:

$$E^{\circ}_{\text{espécie que recebe e}^{-}} - E^{\circ}_{\text{espécie que perde e}^{-}} > 0$$

Reação de óxido-redução não-espontânea:

$$E^{\circ}_{\text{espécie que recebe e}^{-}} - E^{\circ}_{\text{espécie que perde e}^{-}} < 0$$