+ Dạng oxi hoá M^{n+} và dạng khử M của cùng một kim loại tạo nên cặp oxi hoá – khử, giữa chúng có mối quan hệ $M^{n+} + ne \rightleftharpoons M$

+ **Thế điện cực chuẩn** là đại lượng đánh giá khả năng khử giữa các dạng khử và khả năng oxi hóa giữa các dạng oxi hoá ở điều kiện chuẩn

+ Giá trị thế điện cực chuẩn của cặp oxi hóa – khử M^{n+}/M càng lớn thì tính oxi hóa của ion M^{n+} càng mạnh, tính khử của kim loại M càng yếu và ngược lại.

+ Phản ứng oxi hóa – khử giữa 2 cặp oxi hóa khử xảy ra theo chiều: Chất oxi hóa của cặp oxi hóa – khử có thế điện cực chuẩn lớn hơn oxi hóa chất khử của cặp oxi hóa khử có thế điện cực chuẩn nhỏ hơn.

LIVEWORKSHEETS