Ví dụ 1: Cặp oxi hoá khử và thế điện cực chuẩn

+ Dạng (1)…….M^{n+} và dạng (2) …….M của cùng một kim loại tạo nên cặp (3) ……., giữa chúng có mối quan hệ $M^{n+} + ne \rightleftharpoons M$

+ **Thế điện cực chuẩn** là đại lượng đánh giá khả năng (4) …….giữa các dạng khử và khả năng oxi hóa giữa các dạng (5) …….ở (6) …….

+ Giá trị thế điện cực chuẩn của cặp oxi hóa – khử M^{n+}/M (7) …….thì tính oxi hóa của ion M^{n+} (8) ……., tính khử của kim loại M (9) ……. 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 (10) ……. oxi hóa chất khử của cặp oxi hóa khử có thế điện cực chuẩn (11) …….

khử	oxi hoá	oxi hoá – khử	lớn hơn	nhỏ hơn
oxi hoá	khử	điều kiện chuẩn	càng lớn	càng mạnh
càng yếu	càng nhỏ			

LIVEWORKSHEETS