

الکتروشیمی در فرآوری مواد معدنی

ادامه و لتامتری چرخه ای
جلسه بیست و دوم



ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)

- تحلیل ولتاموگرام های چرخه ای از روی دو پیک جریان (شناسایی کمی) و دو پیک پتانسیل (شناسایی کیفی)، انجام می شود.

- مقدار پیک جریان از رابطه زیر محاسبه می شود (Randles-Sevcik):

$$i_p = (2.69 \times 10^5) n^{3/2} ACD^{1/2} \nu^{1/2}$$

- بنابراین، پیک جریان (i_p)، وابسته به نرخ اسکن است. لیکن، پتانسیل متناظر با پیک (E_p)، مستقل از نرخ اسکن می باشد.

ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)

- وابستگی جریان به نرخ اسکن ($v^{1/2}$)، نشانگر وابستگی آن به معکوس زمان ($t^{1/2}$) و در نتیجه، وابستگی جریان به پدیده نفوذ است.
- بنابراین، همانطور که گفته شد، جریان در ولتامتری چرخه ای با انتقال جرم کنترل می شود.

ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)

• دو شرط برگشت پذیر بودن واکنش

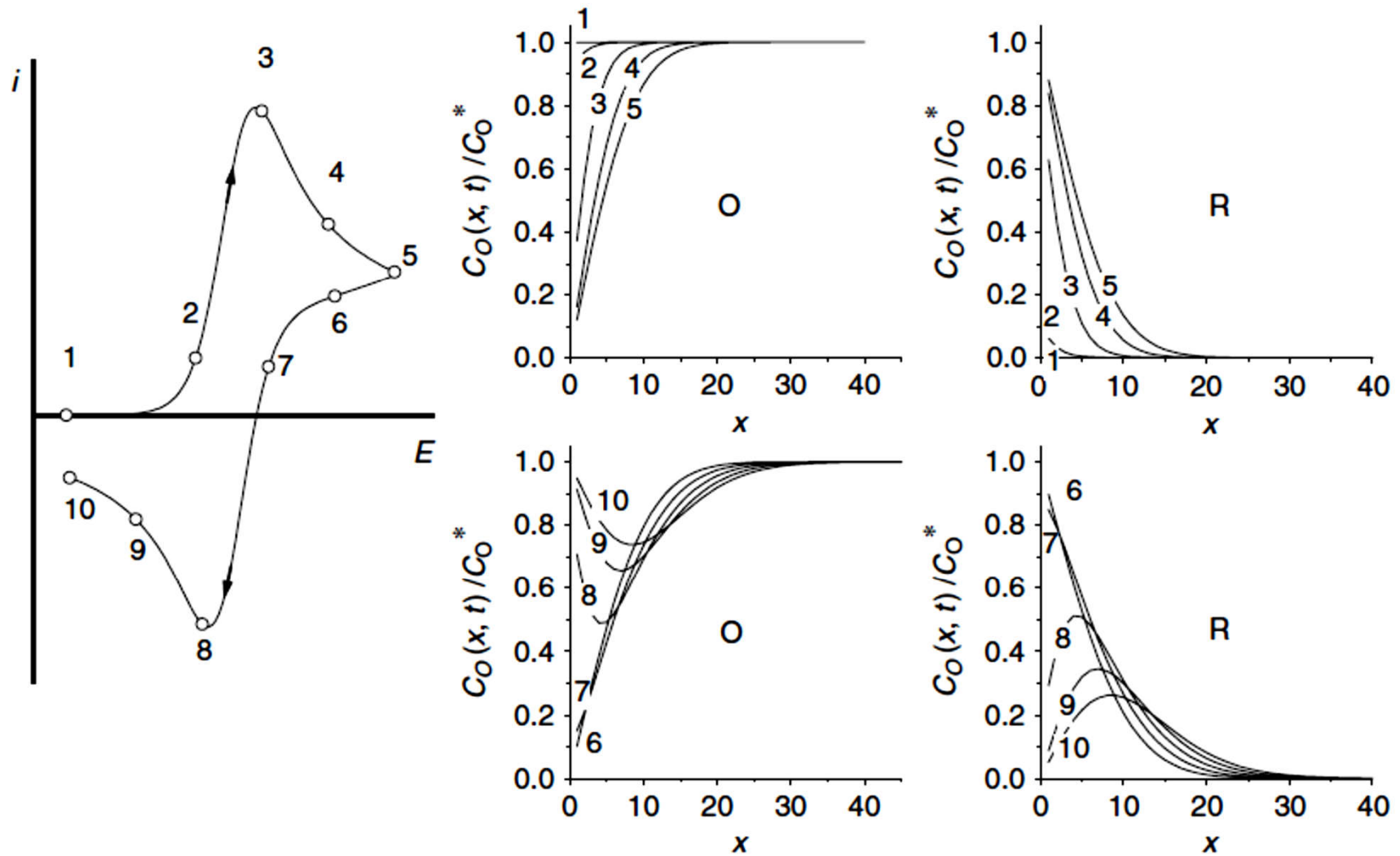
✓ در یک سیستم **برگشت پذیر**، نسبت پیک جریان واکنش مستقیم به پیک واکنش معکوس (نسبت به پایه جریان در حال کاهش کاتدی) برابر با **یک** است.

$$\frac{i_{Pc}}{i_{Pa}} = 1$$

✓ پتانسیل استاندارد E° ، برای یک زوج واکنش برگشت پذیر، بین پیک پتانسیل واکنش مستقیم و معکوس قرار می گیرد.

$$E^\circ = \frac{E_{p,a} + E_{p,c}}{2}$$

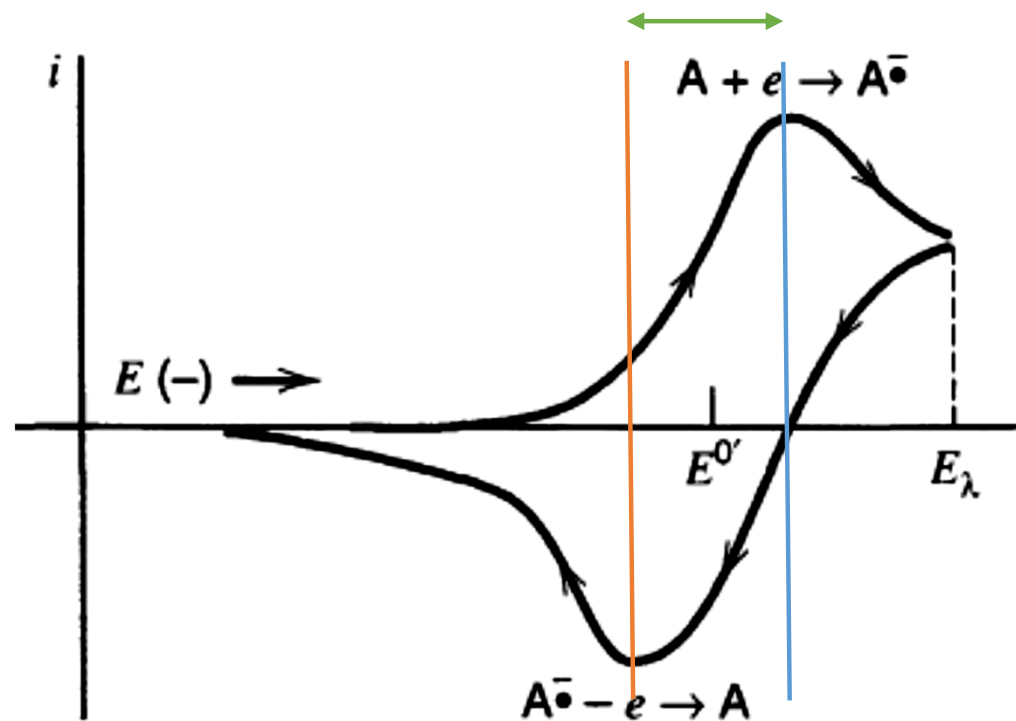
ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)



ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)

• در سیستم برگشت پذیر، فاصله بین پتانسیل پیک آنودی و کاتدی برابر:

$$\Delta E_p = E_{p,a} - E_{p,c} = \frac{0.059}{n} \text{ V}$$



ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)

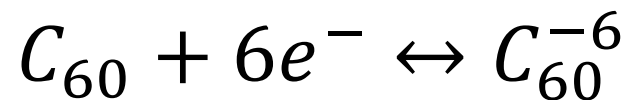
• با محاسبه این فاصله، می توان دریافت که **چند الکترون** در این واکنش جابجا شده است (محاسبه مقدار n).

• مثلاً اگر این فاصله، 59 mV باشد، یک الکترون جابجا شده است.

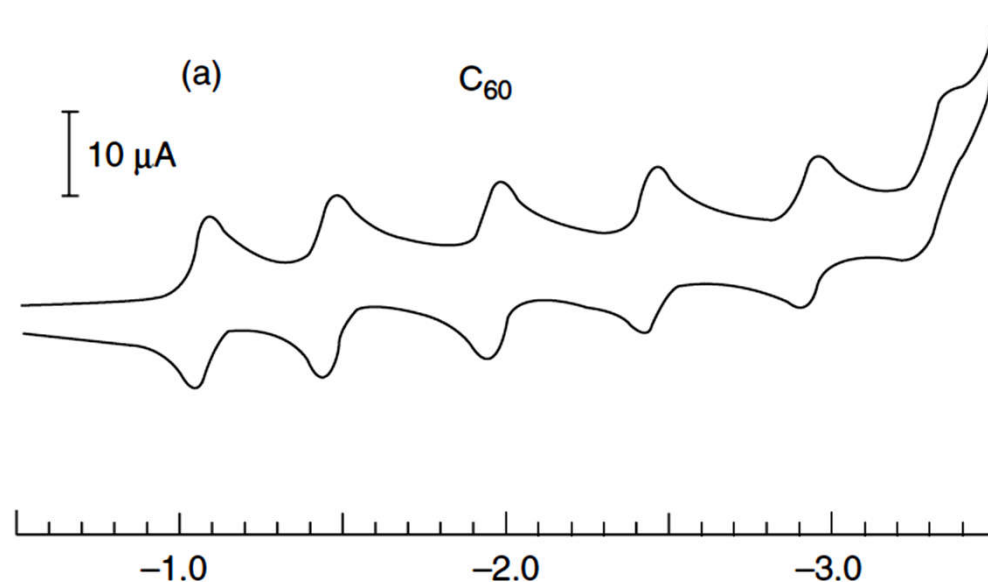
$$\Delta E_p = E_{p,a} - E_{p,c} = \frac{0.059}{n} \text{ V}$$

ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت پذیر)

- در صورتیکه واکنش شامل انتقال چند الکترون باشد و پتانسیل استاندارد لازم برای انتقال هر الکترون بیشتر از دیگری باشد، ولتاموگرام حاصل به شکل زیر در خواهد آمد.

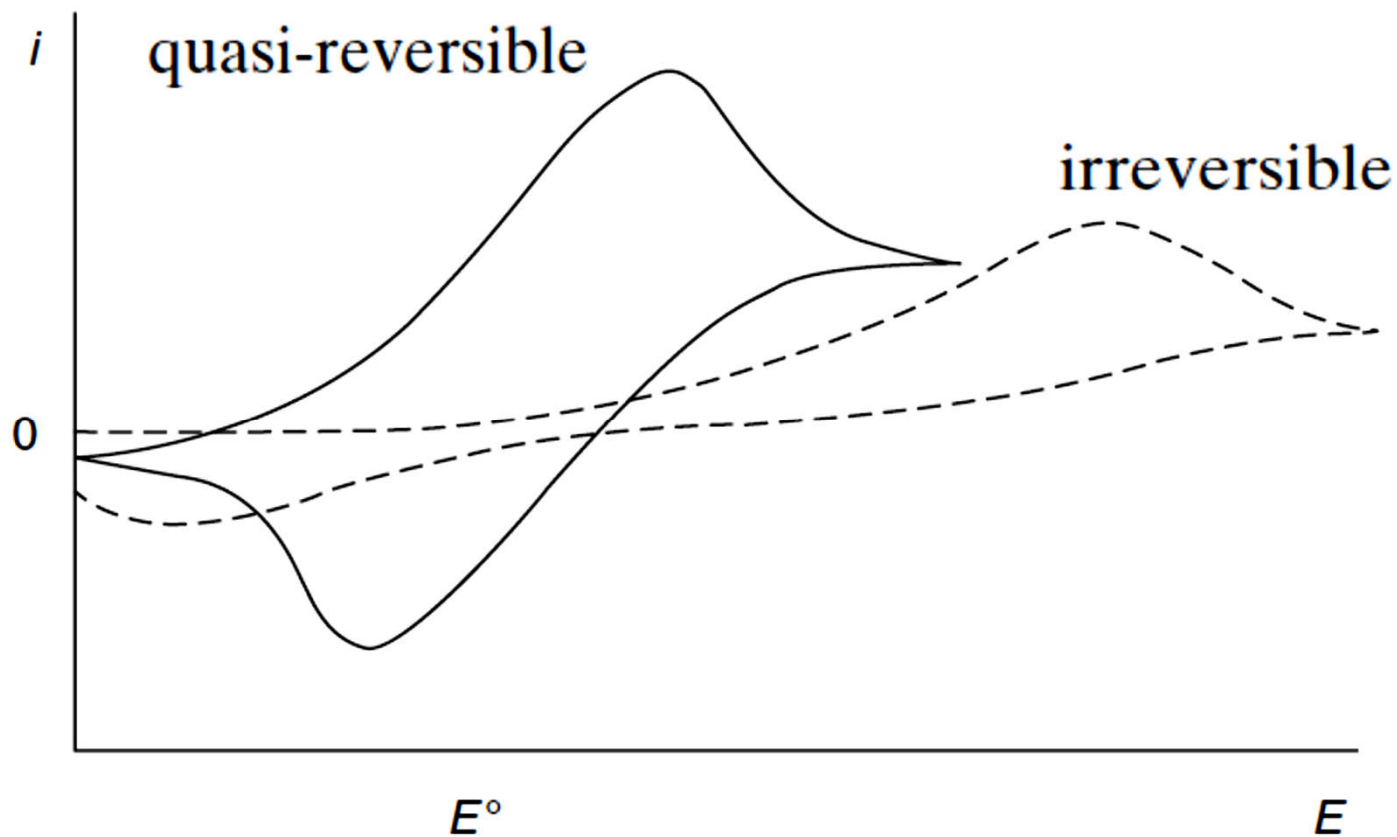


• مثال:



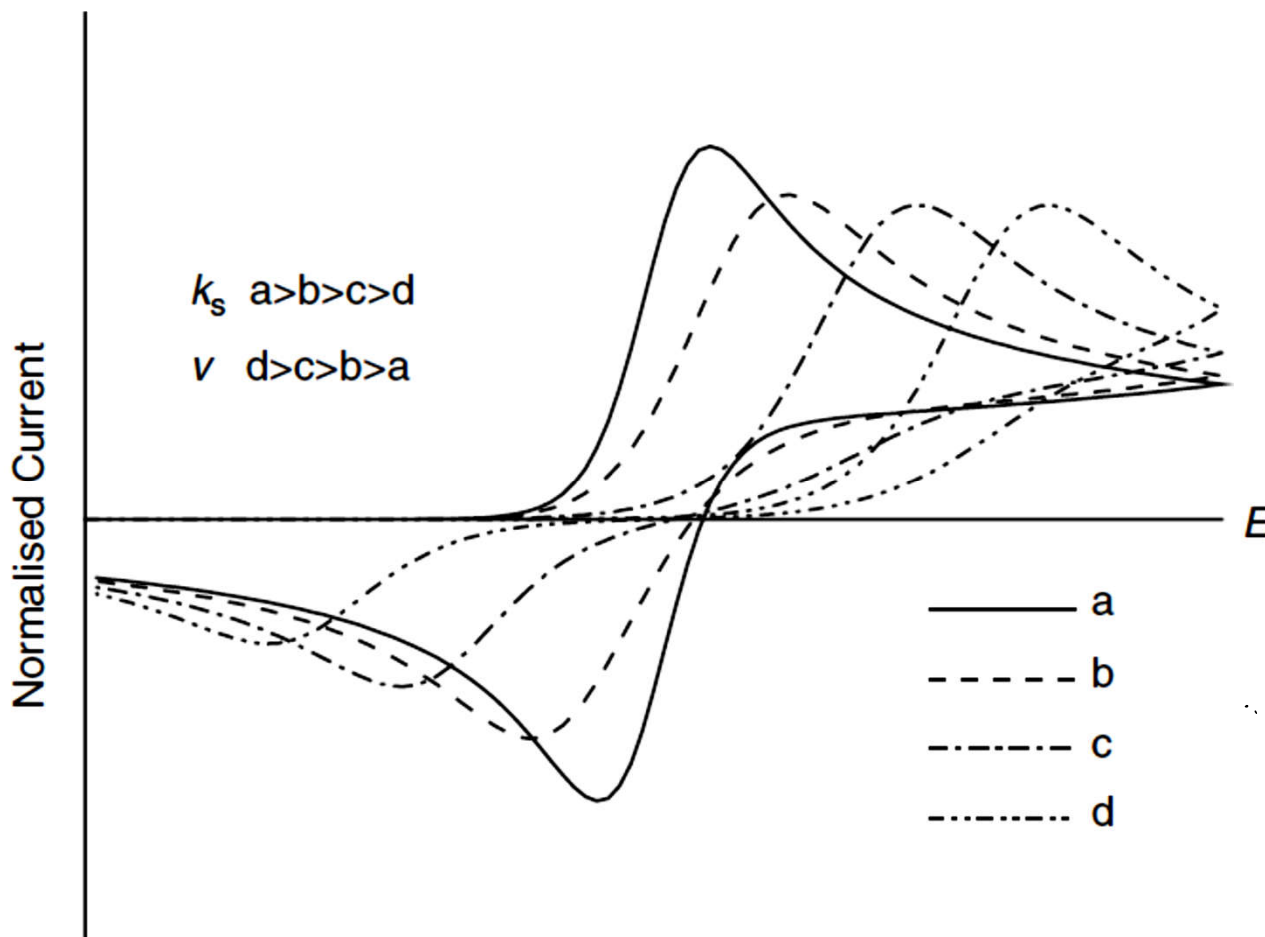
ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت ناپذیر)

- اندازه پیک ها در واکنش برگشت ناپذیر کوچکتر و فاصله بین آنها بیشتر است.



ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت ناپذیر)

• بررسی واکنش های کنترل شونده با انتقال الکترون



ولتامتری چرخه ای (واکنش برگشت ناپذیر)

• ویژگی های ولتاموگرام های

برگشت پذیر:

$$i_p \propto \nu^{1/2}$$

E_p is independent of ν

$$\Delta E_p = E_{pa} - E_{pc} = \frac{59}{n} \text{ mV at } 298 \text{ K}$$

$$|E_p - E_{p/2}| = \frac{59}{n} \text{ mV at } 298 \text{ K}$$

$$\left| \frac{i_{pa}}{i_{pc}} \right| = 1$$

برگشت ناپذیر:

$$i_{p,c} \propto \nu^{1/2}$$

No reverse peak

$E_{p,c}$ shifts to higher overpotentials as ν increases

$$|E_p - E_{p/2}| = \frac{48}{\alpha n} \text{ mV at } 25^\circ \text{C}$$