



طبق یک قرارداد، معادله واکنش مربوط به تعادل های یک الکتروود استاندارد، همواره در جهت کاهش نوشته می شوند. به عبارت دیگر، در تعادل های مربوطه، الکترون همواره در سمت چپ تعادل قرار دارد. با توجه به این توضیحات، گونه ای که در سمت راست تعادل مربوطه قرار دارد؛ یک گونه الکترون گیرنده (اکسنده) و گونه ای که در سمت چپ تعادل قرار دارد، یک گونه الکترون دهنده (کاهنده) محسوب می شود. حال می توانیم قدرت اکسندگی و کاهش را با توجه به E^0 محاسبه کنیم.

در مقایسه قدرت اکسندگی ← به گونه های سمت چپ توجه می کنیم

در مقایسه قدرت کاهش ← به گونه های سمت راست توجه می کنیم

مقایسه قدرت اکسندگی

اکسنده قوی تر	←	گونه سمت چپ با E^0 مثبت تر
اکسنده ضعیف تر	←	گونه سمت چپ با E^0 منفی تر

مقایسه قدرت کاهش

کاهنده قوی تر	←	گونه سمت راست با E^0 منفی تر
کاهنده ضعیف تر	←	گونه سمت راست با E^0 مثبت تر