

بهبود باتری-ی-خُرشیدیه‌ی پُرُوسکیتی با استفاده از قلعِ فلزی

یک دسته از باتریها یِ خُرشیدی یِ پُرُوسکیتی، از جمله شاملِ یُنِ Sn^{+2} اند. یک مشکلِ اینها آن است که Sn^{+2} به سرعت به Sn^{+4} اکسید میشود. برای حلِ این مشکل به این باتریها قلعِ فلزی افزوده اند. قلع (Sn) با Sn^{+4} واکنش میدهد و در نتیجه خُدَ شَ و Sn^{+4} ، هر-دُ به Sn^{+2} تبدیل میشوند. به این ترتیب توانسته اند باتری-ی-خُرشیدیه‌ی بسازند که بازده یِ شان تا 24.8% رسیده است [1].

[1] Nature Energy 4 864