

„– Jeśli chcesz mieć przyjaciela, oswój mnie... – A jak to się robi? – spytał Mały Książę. – Trzeba być bardzo cierpliwym. Na początku siedzisz w pewnej odległości ode mnie, ot tak, na trawie. Będę spoglądać na ciebie kątem oka, a ty nic nie powiesz. Mowa jest źródłem nieporozumień. Lecz każdego dnia będziesz mógł siadać trochę bliżej...”

„Mały Książę” Antoine de Saint-Exupéry

Każda reakcja w tym również reakcja związana ze zmianą stopnia utlenienia pierwiastka (reakcja redoks) wymaga odpowiedniej siły napędowej aby mogła zajść. Sytuację tę można porównać do wzrostu kwiatów, które teoretycznie można zasiać w każdym miejscu. Jednakże dopiero ich odpowiednia pielęgnacja przyczyni się do wzrostu łodygi i rozkwitnięcia pąków. W tym procesie bardzo ważnym czynnikiem jest tlen, który przyczynia się do odpowiedniego wzrostu roślin. Podobną rolę odgrywa tlen w reakcji redoks zachodzącej na powierzchni elektrody. Dlatego też celem zaproponowanego projektu jest kontrolowany wzrost grup tlenowych na powierzchni elektrody węglowej. Wpływ ich obecności będzie przebadany w kwaśnym środowisku z jonami wanadu na różnym stopniu utlenienia. Pozwoli to określić mechanizm reakcji wanadu i znaleźć potencjalne przyczyny jej nieodwracalności w trakcie kolejnych cykli pracy. Podobnie jak we fragmencie książki „Mały Książę” przytoczonym powyżej, otrzymane badania naukowe stopniowo rozwiną „przyjaźń” pomiędzy elektrodą węglową a parami redoks wanadu. Drobnymi oraz skutecznymi krokami badawczymi uda się dojść do zamierzonego celu, a więc do wzrostu szybkości i odwracalności reakcji poprzez zapewnienie właściwych warunków na granicy faz.