

PROTOKOL O PROVEDENÍ LABORATORNÍ PRÁCE			
Jméno:		Třída:	
Úkol:	CH-III-1 Galvanický článek		
Spolupracovník:		Hodnocení:	
Datum měření:			

Úkol: Měření napětí mezi různými elektrodami v elektrolytech přírodního původu

Pomůcky: Elektrody (Zn, Fe, Cu), potraviny (cibule, jablko, brambora, okurka, citron...), vodiče, voltmetr, krokosvorky, nožík.

Teorie: Redoxní reakce jsou _____

Galvanický článek je _____

Postup: _____

Výsledky: 1. Tabulka naměřených hodnot napětí mezi dvojicemi elektrod ze Zn, Cu, Fe v citronu.

ELEKTRODY	Zn	Cu	Fe
Zn			
Cu			
Fe			

2. Tabulka naměřených hodnot napětí mezi dvojicemi elektrod ze Zn, Cu, Fe v cibuli.

ELEKTRODY	Zn	Cu	Fe
Zn			
Cu			
Fe			

3. Tabulka naměřených hodnot napětí mezi dvojicemi elektrod ze Zn, Cu, Fe v jablku.

ELEKTRODY	Zn	Cu	Fe
Zn			
Cu			
Fe			

4. Tabulka naměřených hodnot napětí mezi dvojicemi elektrod ze Zn, Cu, Fe
v _____

ELEKTRODY	Zn	Cu	Fe
Zn			
Cu			
Fe			

Jakou nejvyšší hodnotu napětí mezi elektrodami jsi naměřil(a)? _____

V které to bylo potravíně? _____

Mezi jakými elektrodami? _____

Bylo ve všech potravinách napětí mezi těmito elektrodami nejvyšší? _____

Jaké napětí jsi naměřil(a) na voltmetru v případě, že do citronu byly zapíchnuty dvě

Zn elektrody? _____

Jak souvisí napětí mezi elektrodami se vzájemnou vzdáleností kovů v Beketovově

řadě napětí? _____
