

**Laboratorní práce č. 12 - Elektrochemické rovnováhy.**

Jméno a příjmení: ..... Datum: .....

Spolupracoval/a: ..... Znamka: .....

**Úkol č. 1 - Ověření platnosti Beketovy řady kovů.*****Teoretická příprava úlohy***

1. Vysvětlete, co je to řada reaktivnosti kovů (Beketova řada)?

2. Zapište alespoň 2 závěry vyplývající z Beketovy řady?

***Výsledky***

1. Vyplňte a do protokolu uveďte tabulku.

<b><i>kov</i></b>	<b><i>roztok soli/počet bodů</i></b>					
	<i>FeSO<sub>4</sub></i>	<i>ZnSO<sub>4</sub></i>	<i>CuSO<sub>4</sub></i>	<i>NaCl</i>	<i>HCl</i>	<i>AgNO<sub>3</sub></i>
<i>Cu</i>						
<i>Zn</i>						
<i>Fe</i>						
<b><i>celkový součet bodů</i></b>						

2. Na základě počtu bodů sestavte experimentální Beketovu řadu kovů a srovnejte ji s teorií.

3. Zapište chemické rovnice všech prováděných chemických reakcí.

## Úkol č. 2 - Psaní elektrickým proudem.

### *Teoretická příprava úlohy*

1. Uveďte, k jakým dějům (z hlediska výměny elektronů) dochází na jednotlivých elektrodách při elektrolýze.

2. Vysvětlete hlavní rozdíl mezi elektrolýzou vodného roztoku chloridu sodného a taveniny této látky?

**Výsledky**

1. Vysvětlete princip "psaní elektrickým proudem" a popište svá pozorování.

2. Chemickými rovnicemi vysvětlete děje probíhající na katodě a anodě.

**Úkol č. 3 - Elektrolytické poměření.*****Teoretická příprava úlohy***

1. Uveďte, za jakým účelem se provádí elektrolytická pokovování.

2. Popište alespoň 2 využití elektrolýzy v praxi.

**Výsledky**

1. Popište svá pozorování (změny, ke kterým dochází na elektrodách) a vysvětlete princip poměření.

2. Chemickými rovnicemi popište děje probíhající na katodě a anodě.

**Závěr**