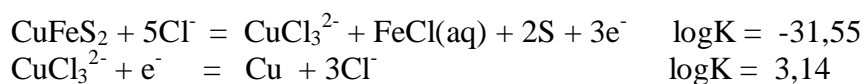


Výsledky testů z Chemické metalurgie/2010					
Student	Počet bodů/100		Zkouška		
	1. test	2. test	1.	2.	3.
		Teorie/Výpočty			
1. Domko Branislav	75	92/60			
2. Marek Ivo	57	47/40			
3. Martínek Michal	50	65/60			
4. Moravec Hynek	53	45/35			
5. Neumannová Šárka	50	73/35			
6. Partyka Jaroslav	23	40/20			
7. Šita Ladislav	60	85/45			
8. Šíma Miroslav		22/15			
9. Voděrová Milena	71	95/25			
10. Wienerová Kateřina	50	55/35			

\*Studenti, kteří nenapsali část Výpočty musejí **kolektivně** vyřešit náhradní příklady a pošlete mi emailem do **04.01.2011**.

## Chemická Metalurgie – Náhradní úkoly

1. Cymetův proces pro elektro-rozpouštění a výroba mědi v chloridovém médiu je založen na následující anodické a katodické reakci:



Tyto reakce probíhají odděleně v anodické a katodické komoře elektrolytické cely. Předpokládá se 100% proudová účinnost.

- a) Dokažte, že celková reakce není spontánní
- b) Vypočtete minimální napětí potřebné pro danou elektrolýzu

2. Rozhodněte, jestli se dá selektivně srážet  $\text{Pb}^{2+}$  a  $\text{Hg}_2^{2+}$  pomocí jodidu ( $\text{I}^-$ ) z roztoku, který obsahuje 0,010M  $\text{Pb}^{2+}$  a 0,010 M  $\text{Hg}_2^{2+}$ .

