



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název vzdělávacího materiálu:	Vedení proudu v kapalinách
Číslo vzdělávacího materiálu:	VY_32_INOVACE_F-CH.1.19
Autor vzdělávacího materiálu:	Mgr. Jitka Krýslová
Období, ve kterém byl vzdělávací materiál vytvořen:	1. pololetí školního roku 2012/2013
Vzdělávací oblast:	Člověk a příroda
Vzdělávací obor:	Fyzika
Vzdělávací předmět:	Cvičení z fyziky
Tematická oblast:	Laboratorní práce z fyziky
Ročník, pro který je vzdělávací materiál určen:	4. ročník gymnázia (vyšší stupeň)
Anotace:	Pracovní list je určen k opakování nejdůležitějších pojmů jako příprava k provádění laboratorní práce na dané téma
Citace použitých zdrojů:	Vlastní zdroje
Vzdělávací materiál vytvořen v rámci projektu Sportovní gymnázium - škola 21. století	

Téma pracovního listu: Vedení proudu v kapalinách

Jméno a třída:

Úkol č. 1:

Použijte vhodnou literaturu a vysvětlete pojmy:
elektrolyt, disociace, elektrolýza, elektrochemický ekvivalent

Úkol č. 2: Zapište matematické znění Faradayových zákonů elektrolýzy

Úkol č. 3:

Nalezněte v tabulkách elektrochemické ekvivalenty mědi, železa, niklu, stříbra a zlata.

Úkol č. 4: Ověřte výpočtem hodnotu ekvivalentu mědi vyloučené z modré skalice.

Úkol č. 5:

Určete hmotnost stříbra vyloučeného proudem 1A za 2 hodiny z roztoku AgNO_3 .

Úkol č. 6:

Nalezněte správnou odpověď:

Při elektrolýze kyseliny chlorovodíkové se:

- a, na katodě vylučuje plynný chlor
- b, na anodě se vylučuje plynný chlor
- c, chlor se nevylučuje
- d, na anodě se vylučuje vodík.