

Voluntýř 3-10

Elektrolýza síranu měďnatého (CuSO_4) probíhá při napětí U [mV]. Jak velkou energii potřebujeme k získání m [mg] mědi?

Elektrochemický ekvivalent mědi $A = 0,33 \cdot 10^{-6} \text{ kg} \cdot \text{C}^{-1}$, výsledek uveďte v [kJ] na 1 des. místo.

3-10

n	m	U
1	1000	4000
2	1020	4010
3	1040	4020
4	1060	4030
5	1080	4040
6	1100	4050
7	1120	4060
8	1140	4070
9	1160	4080
10	1180	4090
11	1200	4100
12	1220	4110
13	1240	4120
14	1260	4130
15	1280	4140
16	1300	4150
17	1320	4160
18	1340	4170
19	1360	4180
20	1380	4190
21	1400	4200
22	1420	4210
23	1440	4220
24	1460	4230
25	1480	4240
26	1500	4250
27	1520	4260
28	1540	4270
29	1560	4280
30	1580	4290
31	1600	4300
32	1620	4310
33	1640	4320
34	1660	4330