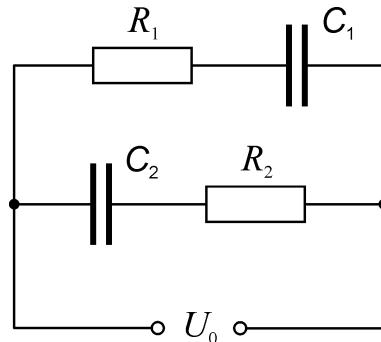


Električni tokokrog; Kondenzator v električnem tokokrogu; Elektroliza; Magnetno polje; Magnetna poljska gostota; Magnetna sila na vodnik;

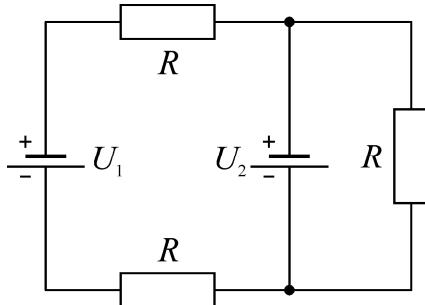
1.) Kondenzator kapacitete $10 \mu\text{F}$ nabijemo z napetostjo 500 V in ga nato sklenemo preko upornika $1 \text{ M}\Omega$. V kolikšnem času se napetost na kondenzatorju zmanjša na polovico začetne vrednosti? Kolikšen je tedaj tok skozi upornik? ($t = 6,9 \text{ s}; I = 0,25 \text{ mA}$)

2.) Kondenzatorja $C_1 = 1 \mu\text{F}$ in $C_2 = 2 \mu\text{F}$ sta preko upornikov $R_1 = 1 \text{ k}\Omega$ in $R_2 = 2 \text{ k}\Omega$ priključena na napetost $U_0 = 500 \text{ V}$. Kolikšna sta končna naboja na kondenzatorjih? Koliko časa je potrebno, da napetost na prvem in drugem kondenzatorju doseže 99% del končne vrednosti? ($e_1 = 0,5 \text{ mAs}; e_2 = 1 \text{ mAs}; t_1 = 4,6 \text{ ms}; t_2 = 18,4 \text{ ms}$)

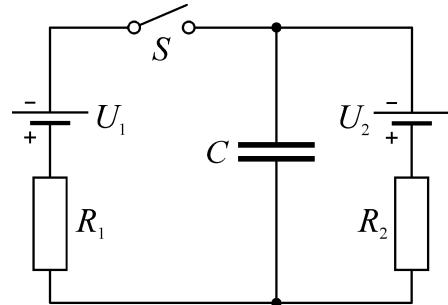


Naloga 2

3.) Izračunaj tokove, ki tečejo po vseh vejah skiciranega tokokroga. Upornost vseh uporov je 100Ω , napetost U_1 je 4 V , U_2 pa 2 V . ($I_1 = 0,01 \text{ A}; I_2 = 0,02 \text{ A}; I_3 = -0,01 \text{ A}$)



Naloga 3



Naloga 4

4.) V vezju na sliki so elementi z naslednjimi lastnostmi: $R_1 = 0,2 \Omega$, $R_2 = 0,4 \Omega$, $U_1 = 1 \text{ V}$, $U_2 = 3 \text{ V}$ ter $C = 10 \mu\text{F}$. Na začetku je stikalo S dolgo časa izklopljeno. Nato ga sklenemo in zopet počakamo dolgo časa. Kolikšna je razlika v električni energiji kondenzatorja tik pred vklopim stikala in dolgo časa po njegovi sklenitvi? ($\Delta W_e = -31,12 \mu\text{J}$)

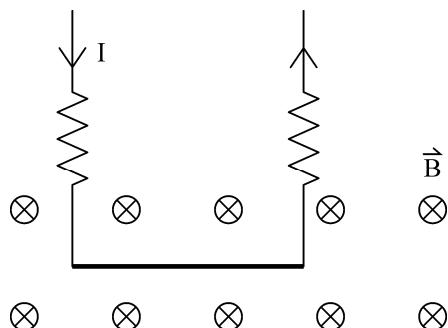
5.) Električni tok 2 A teče skozi slano vodo. Kolikšna je masa natrija, ki se izloči na katodi v času 5 h ? Relativna atomska masa enovalentnega natrija je 23 . Predpostavimo, da so v slani vodi pretežnoioni natrija in klora. ($m = 8,6 \text{ g}$)

6.) V raztopino nikljeve soli potopimo elektrodi oblike pravokotnih plošč. Atomi niklja se med prevajanjem toka enakomerno nalagajo na negativni katodi. Kako se debelina nikljeve plasti na katodi spreminja s časom, če je gostota toka skozi raztopino stalna $0,2 \text{ A/cm}^2$? Gostota niklja je $8,9 \text{ kg/dm}^3$, relativna atomska masa je 59, nikelj je dvovalenten. ($d/t = 0,07 \mu\text{m/s}$)

7.) Koliko časa mora tok 2 A teči skozi raztopino modre galice (CuSO_4), da se na katodi izloči 10^{23} atomov bakra? Baker je dvovalenten. Kolikšna je masa bakra, ki se izloči v času 2 h? Relativna atomska masa bakra je 63,5. ($t = 4,45 \text{ h}; m = 4,75 \text{ g}$)

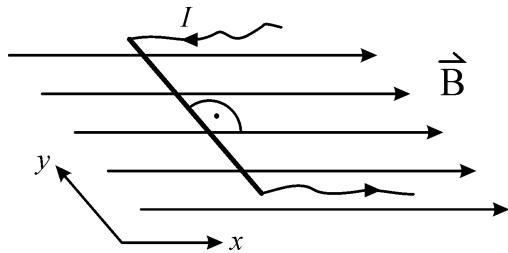
8.) Palico dolžine 20 cm položimo v homogeno magnetno polje; tokovnice so navpične, poljska gostota je 1 T. Kam moramo položiti palico, da nanjo deluje največja magnetna sila v vodoravni smeri, če skoznjo spustimo tok 10 A? Kolikšna je ta sila? ($F = 2 \text{ N}$)

9.) Kovinska prečka z dolžino 50 cm in maso 300 g visi na dveh kovinskih vzmeteh s koeficientom vzmeti 200 N/m. Prečka je v magnetnem polju z gostoto 0,3 T, ki je usmerjeno pravokotno na smer prečke. Kolikšen električni tok in v kateri smeri ga moramo speljati skozi prečko, da vzmeti ne bosta nič raztegnjeni? Kolikšen je raztezek vzmeti, ko skozi prečko teče tok 8 A v označeni smeri? ($I = 19,6 \text{ A}; x = 4,4 \text{ mm}$)

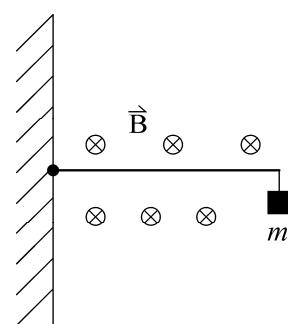


Naloga 9

10.) Aluminijasta palica leži vodoravno v homogenem polju, katere tokovnice so vodoravne; palica je pravokotna na tokovnice. Kolikšna mora biti gostota toka skozi palico, da palica lebdi v magnetnem polju? Gostota aluminija je $2,7 \text{ g/cm}^3$, magnetna poljska gostota je 1 T. ($j = 2,6 \text{ A/cm}^2$)



Naloga 10



Naloga 11

11.) Krajišče kovinske palice z dolžini 1,5 m in maso 2 kg obesimo na navpično steno, tako da se lahko palica vrvi okrog vodoravne osi; na drugo krajišče pritrdimo utež z maso 3 kg. Kako velik in v katero smer mora teči tok, da bo palica mirovala v vodoravni smeri, če se nahaja v vodoravnem magnetnem polju gostote 2 T? ($I = 26,15 \text{ A}$)