

Úloha 1. (6 bodů) Měříme elektrický proud, který se během našeho experimentu postupně mění v rozsahu 4 – 25 mA. Bude tak přesnější měřit digitálním multimetrem Metex M-3860D se 4-místným displejem, rozsahem do 40 mA a výrobcem udanou přesností $\pm(2,5\% + 3 \text{ dgt})$, anebo bude lepší použít deprezský (analogový) miliampérmetr s třídou přesnosti 0,5 a rozsahem do 80 mA?

2 b. - Vypočítejte standardní nejistotu měření proudu digitálním přístrojem.

2 b. - Totéž pro analogový ampérmetr.

2 b. - Srovnejte oba přístroje – kdy bude který přístroj vhodnější.

Řešení:

Na rozsahu 4 – 25 mA se chyba digitálního přístroje mění, u analogového je na celém rozsahu neměnná.

a) Digitální přístroj

Při minimální hodnotě 4 mA bude na displeji 4.000 mA, takže chyba bude:

$$\Delta_{\min} = 0.025 \cdot 4 \text{ mA} + 3 \cdot 0.001 \text{ mA} = 0.103 \text{ mA},$$

Při maximálním proudu 25 mA bude na displeji 25.00 mA, tedy:

$$\Delta_{\max} = 0.025 \cdot 25 \text{ mA} + 3 \cdot 0.01 \text{ mA} = 0.655 \text{ mA}.$$

Standardní nejistota digitálního přístroje bude mezi $\sigma_{\min} = \frac{\Delta_{\min}}{\sqrt{3}} \cong 0.06 \text{ mA}$ a $\sigma_{\max} = \frac{\Delta_{\max}}{\sqrt{3}} \cong 0.4 \text{ mA}$.

b) Analogový přístroj

Na celém rozsahu je $\Delta = 0.005 \cdot 80 \text{ mA} = 0.4 \text{ mA}$, standardní nejistota tedy vyjde $\sigma = \frac{\Delta}{\sqrt{3}} \cong 0.23 \text{ mA}$.

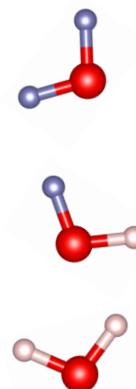
c) Digitální je přesnější, dokud nedosáhne $\Delta = 0.4 \text{ mA}$ ($\sigma \cong 0.23 \text{ mA}$), což nastane pro:

$$(0.4 \text{ mA} - 3 \cdot 0.01 \text{ mA}) / 0.025 = 14.8 \text{ mA}$$

Na rozsahu od 4 do 14.8 mA je tedy vhodnější digitální přístroj, pro vyšší proudy už analogový.

Úloha 2. (4 body) Smíchali jsme 0,45 molu normální vody H_2O s neznámým množstvím těžké vody D_2O . V takové směsi je chemická výměna velmi rychlá, tzn. vodíkové atomy se libovolně vyměňují mezi molekulami. Důsledkem je, že se prakticky okamžitě ustanoví dynamická rovnováha mezi všemi třemi možnými isotopickými kombinacemi H_2O , HDO , a D_2O . (Isotopický efekt je zanedbatelný, tj. je chemicky úplně jedno, zda je jádrem vodíku proton nebo deuteron – oba druhy isotopů se tedy vážou v molekule vody zcela náhodně a nezávisle.)

Výslednou směs měříme jadernou magnetickou rezonancí na jádrech deuteria a ve spektru detekujeme dva odlišné signály: jednu čáru příslušející HDO a druhou čáru příslušející D_2O , a tyto čáry mají poměr intenzit $\text{Int}(\text{HDO}) : \text{Int}(\text{D}_2\text{O}) = 9$. Molekul HDO je tedy ve směsi 18x více než molekul D_2O .



2 b. - Spočítejte, jaké množství D_2O (v molech) bylo na začátku přimícháno do H_2O .

2 b. - Budeme-li měřit naopak signál normálního vodíku ^1H , naměříme také dvě čáry – pro H_2O a HDO . Jaký budou mít poměr intenzit?

Řešení:

a) Pravděpodobnost, že vodík ^1H bude v molekule vody právě k -krát, vyjadřuje binomické rozdělení:

$$B(n, k, p) = \binom{n}{k} p^k (1-p)^{n-k}$$

Takže pravděpodobnost, že daná molekula je D_2O , tj. jádra vodíku jsou obě deuteria, je:

$$B(2, 0, p) = \binom{2}{0} p^0 (1-p)^2 = (1-p)^2.$$

Podobně vyjádříme pravděpodobnost pro molekulu HDO :

$$B(2, 1, p) = \binom{2}{1} p^1 (1-p)^1 = 2p(1-p)$$

a H_2O :

$$B(2, 2, p) = \binom{2}{2} p^2 (1-p)^0 = p^2.$$

Víme, že po ustálení isotopů poměr HDO a D_2O vyšel 18:1, tedy

$$18 = \frac{2p(1-p)}{(1-p)^2} = \frac{2p}{(1-p)}, \text{ takže } p = \frac{9}{10}$$

Parametr p má význam koncentrace jader ^1H (=proton), resp. $1-p$ udává koncentraci ^2H (D, deuteron), takže na začátku bylo přidáno $\frac{1}{9} \cdot 0.45 = 0.05$ mol těžké vody.

b) Pro $p = \frac{9}{10}$ stačí spočítat poměr pravděpodobností pro H_2O a HDO , tj. $\frac{p^2}{2p(1-p)} = \frac{p}{2(1-p)} = 4.5$, H_2O přispívá dvojnásobným signálem oproti HDO , takže poměr intenzit čar v ^1H spektru bude 9.

Úloha 3. (5 body) Studujeme optické signály, u kterých průměrně vzniká (a dopadá na náš detektor) 10^6 fotonů za sekundu. Signály jsou jednotlivé fotony, jsou tedy extrémně slabé, a proto k jejich detekci používáme fotonásobič v Geigerově režimu. V takovém nastavení je ale po detekci jedné události detektor po určitou krátkou dobu (tzv. mrtvá doba) neschopen detekovat žádnou jinou událost – pokud by tedy dopadl další foton na detektor dříve, než uplyne mrtvá doba, tak prostě není zaregistrován. Ten použitý detektor (i s celou související aparaturou) má mrtvou dobu 100 ns.

2 b. - Jaká je pravděpodobnost, že během mrtvé doby na detektor dopadne právě jeden foton?

3 b. - Stanovte účinnost detektoru, tj. spočítejte, jakou část z dopadajícího množství signálů detektor zvládne detekovat. (Pro jednoduchost uvažujte, že foton, který dopadne během mrtvé doby, s detektorem neinteraguje, tj. nevyvolá žádnou lavinu a tím třeba novou mrtvou dobu apod.)

Řešení:

a) Velké množství málo pravděpodobných a nezávislých událostí vede na použití Poissonova rozdělení:

$$P(k, \mu) = \frac{\mu^k e^{-\mu}}{k!}$$

Během mrtvé doby 100 ns na detektor v průměru dopadne $10^6 \text{ s}^{-1} \cdot \frac{1}{100 \text{ ns}} = 0.1$ fotonů za sekundu.

Pravděpodobnost, že během mrtvé doby na detektor dopadne právě jeden foton je tedy:

$$P(1, 0.1) = \frac{0.1^1 e^{-0.1}}{1!} = 0.090483 \sim 0.09.$$

b) Účinnost detektoru vyjádříme jako pravděpodobnost, že během mrtvé doby nedopadne ani jeden foton:

$$P(0, 0.1) = \frac{0.1^0 e^{-0.1}}{0!} = 0.90483 \sim 0.9$$

Účinnost detektoru je tedy 90 %.