

VAJE IZ FIZIKALNE KEMIJE

- 1. Vodstvo:** asistenta **Aleksander Vrhovšek in Tomaž Urbič**.
- 2. Kraj:** Katedra za fizikalno kemijo, Snežniška 5, peto nadstropje.
- 3. Pričetek:** ponedeljek, 9. vinotoka. **Trajanje:** predvidoma do srede grudna.
- 4. Čas izvajanja:** **PONEDELJEK 15³⁰-19⁰⁰, TOREK 12³⁰-16⁰⁰ in 16⁰⁰-19³⁰ ter ČETRTEK 7³⁰-11⁰⁰.**
- 5. Ocenjevanje:** Pozitivno oceno dobite, ako opravite *eksperimentalni del* vaj in je vaša *pisna preveritev znanja* ocenjena pozitivno. Kadar boste pravilno napisali dnevnik, bo eksperimentalni del vaj opravljen. Zatem vam bo dovoljeno pisati največ štiri preizkuse. Preveritev bo sestavljena iz računskih nalog in teoretičnih vprašanj, povezanih z vajami.
- 6. Laboratorijski dnevnik:**
 1. Naloga
 2. Osnove (ne potek dela!)
 3. Aparatura (skica aparature)
 4. Meritve (pogoji v laboratoriju, meritve fizikalnih količin, ki jih zahteva vaja)
 5. Račun
 6. Ocena napake
 7. Rezultat (pravilno podan z oceno napake)

Dnevnik pišete v zvezek formata **A4**. Nepogrešljivi pripomočki pri pisanju so tudi **mm-papir, lepilo, računalno in ravnilo**. **Belilo je prepovedano**.
- 7. Priprava:** Kot pripravo na naslednjo vajo napišete **prve tri točke dnevnika**. Pred eksperimentalnim delom morate znati **osnove vaje** in **potek dela**. Na vajah morate vedno nositi osebna zaščitna sredstva (**zaščitna očala** in **laboratorijski plašč**). Ako kateri od navedenih pogojev ne bo izpolnjen, **vaj ne boste opravljali**.
- 8. Literatura:** Zbirki za vaje (**Laboratorijske vaje iz fizikalne kemije**) in računске naloge (**Vaje iz fizikalne kemije: Zbirka računskih nalog**). Obe sta **obvezni**.

9. Seznam vaj:

1. Kalorimetrija: Ionizacijska entalpija, Topilna toplota
2. Parni tlak tekočin in izparilna entalpija
3. Določanje molske mase s krioskopsko metodo
4. Napetost in notranja upornost galvanskega člana
Merjenje pH
5. Prevodnost močnih elektrolitov
6. Heterogeno ravnotežje
7. Viskoznost tekočin