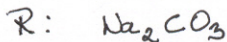


1. kolokvij – A

24.12.2003

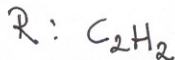
1. Določi enostavno formulo spojine iz naslednjih masnih deležev: $w(\text{Na}) = 0.434$; $w(\text{C}) = 0.113$; $w(\text{O}) = 0.453$.



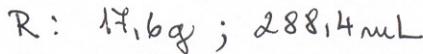
2. Koliko gramov trdnega NaOH potrebujemo za pripravo 500 mL 0.15 M raztopine NaOH? Izračunaj procentnost dobljene raztopine, če je njena gostota 1.008 g/mL!

R: 3g
6%

3. Izračunaj pravo formulo spojine, v kateri se ogljik in vodik spajata v utežnem razmerju 1 : 0.0833. Gostota par te spojine znaša 1.177 g/L pri tlaku 1.04 atm in temperaturi 7°C.



4. Koliko g $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ in kakšen volumen vode moraš zmešati, da dobiš 300 ml 0.2M raztopine Na_2CO_3 z gostoto 1.02 g/mL?



5. Izračunaj množinski in masni delež dušika v zmesi N_2 in O_2 , če je njena relativna gostota glede na vodik 14.3!

R: $x(\text{N}_2) = 0,85$

$\omega(\text{N}_2) = 0,832$