

Maj 2017

Kako opredeliti snov, ki je na meji med eno- in večkomponentno snovjo?

Uvod

Snov se proizvaja iz sestavin, katerih območja koncentracije presegajo prag eno- ali večkomponentne snovi.

Sestava

Snov se proizvaja v naslednji sestavi:

Sestavine	Območje koncentracije (v %)	Značilna koncentracija (v %)	
		Primer 1	Primer 2
Zolimidin	74 - 86	77	85
Imidazol	4 - 12	11	5
Nečistota A	0 - 8	7	6
Nečistota B	0 - 6	5	4

Identifikacija

V splošnem velja, da je snov enokomponentna snov, če je ena sestavina prisotna v koncentraciji $\geq 80\%$. Snov je večkomponentna snov, če je prisotnih več sestavin v koncentraciji $\geq 10\%$ in $< 80\%$.

V tem primeru presegata območji koncentracije dveh glavnih sestavin tako prag 10% kot tudi 80% . Snov je zato mogoče opredeliti kot eno- ali večkomponentno snov.

V takšnih mejnih primerih se vrsta in poimenovanje snovi določita glede na vrednosti značilne koncentracije sestavin v snovi.

Maj 2017

- **Primer 1:**

Značilni koncentraciji zolimidina (77 %) in imidazola (11 %) sta $\geq 10\%$ in $< 80\%$.

Zato je snov večkomponentna snov in se poimenuje kot reakcijska zmes glavnih sestavin ($\geq 10\%$): „reakcijska zmes zolimidina in imidazola“.

- **Primer 2:**

Značilna koncentracija zolimidina (85 %) je $\geq 80\%$, medtem ko je imidazol prisoten samo kot nečistota (5 %).

Zato je snov enokomponentna snov in se poimenuje po glavni sestavini ($\geq 80\%$): „zolimidin“.

Ker bi dve sestavi pomenili dve različni imeni in vrsti snovi, bi bili potrebni dve ločeni registraciji: ena registracija za enokomponentno snov in ena registracija za večkomponentno snov.